

FORMULACIÓN y NOMENCLATURA en QUÍMICA

En la reunión de Coordinación mantenida con el profesorado del distrito universitario del ámbito de la Universidad de Sevilla, celebrada el 25/Enero/2011, se comentó que la Ponencia de Química ha constatado que uno de los asuntos que más preocupa es la Nomenclatura y Formulación de compuestos inorgánicos y orgánicos. En las Orientaciones, tanto del Curso pasado como en las de este curso se hace referencia a los siguientes libros para este cometido:

a) "Nomenclatura y representación de los compuestos orgánicos. Una guía de estudio y autoevaluación". E. Quiñoa Cabana y R. Riguera Vega, 2ª edición ISBN: 84-481-4363-9, 2005, Editorial Schaum.

b) "Nomenclatura de Química Inorgánica. Recomendaciones de la IUPAC de 2005" .M.A. Ciriano y P.Román Polo (traductores). ISBN:978-84-7733-905-2. 2007. Editorial Prensa Universitaria de Zaragoza.

En esa misma reunión, se indicó que, desde hace dos años se insiste en que para los compuestos orgánicos se debe usar las normas de la IUPAC propuestas desde 1993. Disponemos de un archivo sobre las mismas que hicieron un grupo de Canarias, y que está recogido el enlace en la página WEB de la Ponencia, tal y como ya comentamos en la reunión de orientación que mantuvimos el curso pasado. No obstante se puede consultar el libro de "Nomenclatura y representación de los compuestos orgánicos" de Emilio Quiñoa y Ricardo Riguera de la Editorial Mc Graw Hill (serie Schaum) 2ª edición, 2005 ISBN 84-481-4363-9 anteriormente referido.

Respecto a los compuestos inorgánicos se puede consultar el libro recomendado por la Ponencia de Química que sigue las recomendaciones de la IUPAC de 2005 aunque entendemos que este libro es muy amplio y recoge la nomenclatura y formulación de compuestos inorgánicos más allá del nivel exigido al alumno en las PAU's, existiendo otros libros que recogen estos aspectos aunque en menor extensión. Facilitamos al profesorado unos **archivos elaborados por el Dpto. de Física y Química del IES Juan A. Suanzes de Avilés (Asturias)** siguiendo las recomendaciones de la IUPAC de 2005.

De otra parte, se recordó que en la reunión del curso pasado facilitamos unas hojas en la que se recogen los **desajustes frecuentes en la formulación**, todo ello como una orientación hacia el profesorado y que de nuevo remitimos al profesorado.

No obstante, e independientemente de toda esta información, los ponentes de la materia de Química de esta Universidad de Sevilla, siendo consciente de esta preocupación, y de que los alumnos se juegan puntos en ello, hemos pensado que sería adecuado a título orientativo para el profesorado y para el alumnado, facilitar un dossier en el que partiendo de las propuestas de

Formulación y Nomenclatura de los exámenes (que son ya públicos, 1999-2009) de las convocatorias pasadas, se responda y sirva de orientación para el Profesorado.

- En la página [http:// www. us. es/ estudiantes](http://www.us.es/estudiantes)

se tienen acceso a toda la información, pinchando en “Orientación Universitaria”. Se comenta que en la página web del Secretariado de Acceso de la Universidad de Sevilla, pinchando en Pruebas de Acceso están recogidos todos los exámenes desde 2002 al 2010.

OTRAS CONSIDERACIONES EN LAS QUE HAY QUE INSISTIR

En la pasada reunión del 25/Enero/2011, comentamos algunas **RECOMENDACIONES** sobre las cuales es muy conveniente **INSISTIR** para que el profesorado de 2º de Bachillerato (Química) lo transmitan a sus alumnos y no se comentan “errores” que condicionen un CERO por error conceptual, o un 50% del valor de la puntuación.

1. Hay que insistir en que los errores más comunes que se encuentran se dan en problemas básicos donde se aplica el número de Avogadro para obtener el número de moles, de moléculas, de átomos, etc. Se debe trabajar más ese tipo de problemas.
2. Aclarar algunos aspectos relacionados con el núcleo temático de Energía de las reacciones químicas:
 - La unidad correcta para expresar las entalpías de reacción es el kilojulio y no el kilojulio por mol. Este error es muy frecuente y puede llevar a la pérdida de hasta 0'5 puntos en el examen.
 - Insistir también en que hay que aclarar a los alumnos que los valores de entalpías de reacción obtenidas a partir de entalpías estándar de formación y de entalpías de enlace no tienen que dar el mismo resultado ya que unas son medidas directas y otras valores promedio. Este hecho puede llevar a error en un examen a un alumno al esperar obtener el mismo resultado por ambos caminos.
3. El núcleo temático de Equilibrio:
 - Es importante distinguir entre el cociente de reacción Q y la constante de equilibrio K_c .
4. Se ha observado que no se representan con corrección las representaciones tridimensionales de los isómeros ópticos. Es importante explicar cómo se deben representar.

DESAJUSTES MÁS FRECUENTES EN LA FORMULACIÓN

Sacado de publicación del Ilustre Colegio Oficial de Doctores y Licenciados en Filosofía y Letras y en Ciencias (Distrito Universitario de Madrid)

1. Mayúsculas indebidas:

Ácido Clorhídrico	por	Ácido clorhídrico
Sulfato de Sodio	por	Sulfato de sodio
Ácido Sulfúrico	por	Ácido sulfúrico

2. Empleo de la adjetivación:

Cloruro sódico	por	Cloruro de sodio
Nitrato férrico	por	Nitrato de hierro (III)
Sulfato ferroso	por	Sulfato de hierro (II)

3. Espacios e incorrecciones en la notación de Stock

Hidrógeno fosfato de cobre (II)	por	Hidrogenofosfato de cobre (II)
Sulfuro de níquel (II)	por	Sulfuro de níquel (II)
Ácido meta fosfórico	por	Ácido metafosfórico

En la notación de Stock los números romanos tienen caracteres versalitas

4. Notaciones incorrectas

${}^{36.6}_{17}\text{Cl}$	por	${}^{35}_{17}\text{Cl}$, ${}^{36}_{17}\text{Cl}$, ${}^{37}_{17}\text{Cl}$
El número másico, A es un número entero por ser cardinal de un conjunto		
${}^{92}_{82}\text{U}^{238}$	por	${}^{238}_{92}\text{U}$
$\text{S}^=$	por	S^{2-}
Ca^{++}	por	Ca^{2+}
Fe^{+3}	por	Fe^{3+}

5. Mantenimiento de nombres desechados para las sales ácidas e iones de ellas

Fosfato ácido	por	Hidrogenofosfato
Fosfato monosódico	por	Dihidrogenofosfato de sodio
Fosfato disódico	por	Hidrogenofosfato de sodio
Carbonato ácido	por	Hidrogenocarbonato (bicarbonato)

6. Espacios inadecuados en los nombres específicos (Un nombre específico es una palabra química)

Metil butano	por	Metilbutano
Ácido 2 – hidroxí butanoico	por	Ácido 2 -hidroxibutanoico

7. Situación inadecuada de los localizadores

Metil-2-hexano	por	2-metilhexano
Butanol-2 ó 2-butanol	por	Butan-2-ol
1,2-clorobromopropano	por	1-cloro-2-bromopropano

8. Uso incorrecto de los signos punto, coma, guion, dos puntos

Metil-butano	por	Metilbutano
1-2,Dicloropropano	por	1,2-dicloropropano

9. Varios sufijos sobre el nombre del hidrocarburo o uso inadecuado de sufijos

Ácido propanol-2-oico	por	Ácido 2-hidroxipropanoico
Ácido butanodioldioico	por	Ácido dihidroxibutanoico
Butanol-3-al	por	3-Hidroxibutanal
Ácido metiloicobenceno	por	Ácido bencenocarboxílico (ácido benzoico)

10. Localizadores literales incorrectos

Ortodiclorobenceno	por	o-diclorobenceno
Alfametilnaftaleno	por	α metilnaftaleno
m-Xileno	por	m-Xileno

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE QUÍMICA ORGÁNICA

<http://www.gobiernodecanarias.org/educacion/3/Usrn/lentiscal/1-CDQuimica-TIC/FicherosQ/apuntesformulacionOrganica.htm>

I. Hidrocarburos	II. Funciones oxigenadas	III. Funciones nitrogenadas
1. Alcanos acíclicos	1. Alcoholes	1. Aminas
1.2 Alcanos acíclicos ramificados	2. Éteres	2. Amidas
1.3 Alcanos cíclicos	3. Aldehídos	3. Nitrilos
2. Alquenos	4. Cetonas	
3. Alquinos	5. Sales ácidas	
4. Derivados halogenados	6. Ácidos carboxílicos	
3. Hidrocarburos aromáticos	7. Ésteres	

FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA DE QUÍMICA ORGÁNICA

En Química Orgánica a cada compuesto se le solía dar un nombre que generalmente hacía referencia a su procedencia como, por ejemplo, geraniol (presente en los geranios), ácido fórmico (presente en las hormigas), ácido láctico (presente en la leche), etc. Sin embargo debido al enorme número de compuestos del carbono, se vio la necesidad de nombrarlos de una forma sistemática. La Unión Internacional de Química Pura y Aplicada (IUPAC) desarrolló un sistema de formulación y nomenclatura que es el que vamos a seguir en las siguientes páginas. Hemos seguido las recomendaciones de Nomenclatura de Química orgánica de la IUPAC de 1993. Dichas recomendaciones modifican las anteriores de 1979. Los cambios propuestos están relacionados con la nomenclatura de algunos compuestos y consisten básicamente en colocar los numerales que indican la posición del doble o triple enlace o del grupo funcional inmediatamente delante de la terminación del nombre.

Nos puede servir de ayuda, en la modificación de la nomenclatura del año 1993, tener en cuenta que al quitar los numerales leemos correctamente el nombre de la sustancia sin indicadores de posición.

Ejemplos:

Fórmula	Nomenclatura de 1979	Nomenclatura de 1993
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH}_2$	1-Buteno	But-1-eno
$\text{CH}_2\text{-CH(CH}_3\text{)-CH=CH}_2$	3-Metil-1-buteno	3-Metilbut-1-eno
$\text{CH}_2\text{=CH-CH=CH}_2$	1,3-Butadieno	Buta-1,3-dieno
$\text{CH}_2\text{=CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$	3-Buten-1-ol	But-3-en-1-ol
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$	1-Butanol	Butan-1-ol
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{OH}$	1,2-Butanodiol	Butano-1,2-diol
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH(NH}_2\text{)-CH}_3$	2-Butanamina	Butan-2-amina

En los ejemplos de nomenclatura, cuando es procedente, hemos nombrado a las sustancias de las dos formas, colocando entre paréntesis las recomendadas por la nomenclatura de 1993.

Las sustancias orgánicas se clasifican en bloques que se caracterizan por tener un átomo o grupo atómico definido (**grupo funcional**) que le confiere a la molécula sus propiedades características. Al conjunto de sustancias que tienen el mismo grupo funcional se le llama **función química**. Una **serie homóloga** es el conjunto de compuestos orgánicos que tienen el mismo grupo funcional.

Las funciones orgánicas se clasifican de la siguiente manera:

- **Funciones hidrogenadas.** Sólo existen en la molécula átomos de carbono e hidrógeno. Son los **hidrocarburos**, que pueden ser de cadena cerrada o abierta. A su vez pueden ser saturados (enlaces simples), o insaturados (enlaces dobles o triples).
- **Funciones oxigenadas.** En la molécula existen átomos de carbono, oxígeno e hidrógeno. Son **alcoholes, aldehídos, cetonas, ácidos, éteres y ésteres**.
- **Funciones nitrogenadas.** Las moléculas están constituidas por átomos de carbono, nitrógeno e hidrógeno y a veces de oxígeno. Son **amidas, aminas y nitrilos**.

A veces sucede que en un mismo compuesto participan a la vez varias funciones por lo que se les denominan **sustancias polifuncionales**. En estos casos hay que tener en cuenta el siguiente orden de preferencia de los grupos funcionales:

Ácidos > ésteres > amidas = sales > nitrilos > aldehídos > cetonas > alcoholes > aminas > éteres > insaturaciones (= > °) e hidrocarburos saturados

La IUPAC ha establecido las siguientes reglas generales para la nomenclatura y formulación de compuestos orgánicos:

- La **cadena** principal es la **más larga** que contiene al **grupo funcional más importante**.
- El número de carbonos de la cadena se indica con los siguientes prefijos:

Nº de carbonos	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Prefijo	Met-	Et-	Prop-	But-	Pent-	Hex-	Hept-	Oct-	Non-	Dec-

- El sentido de la numeración será aquél que otorgue el **localizador más bajo** a dicho grupo funcional.
- Las cadenas laterales se nombran antes que la cadena principal, precedidas de su correspondiente número de localizador separado de un guión y con la terminación “il” o “ilo” para indicar que son radicales. Varias cadenas laterales idénticas se nombran con prefijos **di-, tri-, tetra-, etc.**
- Se indicarán los sustituyentes por **orden alfabético**, a continuación el prefijo indicativo del **número de carbonos** que contiene la cadena principal y por último, la terminación (sufijo) característica del **grupo funcional más importante**.
- Cuando haya más de un grupo funcional, el sufijo de la cadena principal es el correspondiente al del grupo funcional principal, que se elige atendiendo al orden de preferencia mencionado anteriormente.

Empezaremos por describir la nomenclatura y formulación de las cadenas hidrocarbonadas, ya que el resto de los compuestos pueden considerarse derivados de los hidrocarburos, por sustitución de uno o más átomos de hidrógeno por átomos diferentes,

que son los que aportan al compuesto determinada reactividad y que constituyen los grupos funcionales propiamente dichos.

I. FUNCIONES HIDROGENADAS: HIDROCARBUROS.

Los hidrocarburos son compuestos formados exclusivamente por átomos de carbono e hidrógeno que se clasifican de la siguiente manera:

1. ALCANOS

1.1 Alcanos Acíclicos Lineales

Son hidrocarburos saturados de cadena abierta. Se **nombran** con **un prefijo** que indica el número de átomos de carbono y el sufijo **-ano**. Se **representan** dibujando la cadena hidrocarbonada en la que cada átomo de carbono se une al siguiente con enlaces sencillos y se completa con los átomos de hidrógeno correspondientes a la tetravalencia propia del átomo de carbono.

Ejemplos:

n	Nombre	Fórmula molecular	Fórmula semidesarrollada
4	Butano	C ₄ H ₁₀	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₃
5	Pentano	C ₅ H ₁₂	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
6	Hexano	C ₆ H ₁₄	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃

1.2 Alcanos Acíclicos Ramificados

Son iguales que los anteriores pero con sustituyentes que constituyen las ramificaciones. El nombre del hidrocarburo se forma con los **nombres de los sustituyentes por orden alfabético, añadiendo al final, sin separación, el nombre de la cadena principal**. Varias cadenas laterales idénticas se nombran con prefijos **di-, tri-, tetra-, etc.**

Para ello se siguen las reglas de la IUPAC:

- Localizar la cadena principal: **la que tenga mayor longitud**. A igual longitud, la que tenga **mayor número de sustituyentes**.
- Numerar la cadena principal. Utilizar la numeración que asigne los **números más bajos a los sustituyentes**. A iguales combinaciones, se escoge la menor numeración por orden alfabético de sustituyentes.
- Nombrar las cadenas laterales como **grupos alquilo precedidos por su localizador** separado por un guión.

La representación de estos compuestos a partir de su nombre sistemático se hace dibujando la cadena principal, numerándola e identificando los sustituyentes con sus respectivos localizadores.

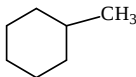
Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2,2-dimetilhexano	CH ₃ C(CH ₃) ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
3-etil-2-metilhexano	CH ₃ CH(CH ₃)CH(CH ₂ CH ₃)CH ₂ CH ₂ CH ₃

1.3 Alcanos Cíclicos

Son hidrocarburos saturados de cadena cerrada. Se nombran igual que los de cadena abierta pero anteponiendo el prefijo ciclo. Se representan de la misma manera que los de cadena abierta y se pueden omitir los símbolos de C e H que se suponen localizados en los vértices de la figura.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Ciclopentano	
Metilciclohexano	

2. ALQUENOS

Se llaman **alquenos** a los hidrocarburos que tienen uno o más dobles enlaces. Se **nombran** igual que los alcanos pero terminan en **-eno**, y se indica la posición del doble enlace con el localizador más bajo posible. Se **representan** dibujando la cadena hidrocarbonada señalando el o los dobles enlaces y se completa con los átomos de hidrógeno correspondientes a la tetravalencia propia del átomo de carbono. Si hay ramificaciones, se toma como cadena principal la más larga de las que contienen al doble enlace y se comienza a numerar por el extremo más próximo al doble enlace. Cuando existe más de un doble enlace, la terminación es **-dieno**, **-trieno**, etc.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-penteno (pent-2-eno)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$
2,4-hexadieno (hexa-2,4-dieno)	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$
2-metil-1-hexeno (2-metilhex-1-eno)	$\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$

3. ALQUINOS

Se llaman **alquinos** a los hidrocarburos que tienen uno o más triples enlaces. Se **nombran** igual que los alcanos pero terminan en **-ino**, y se indica la posición del triple enlace con el localizador más bajo posible. Se **representan** dibujando la cadena hidrocarbonada señalando el o los triples enlaces y se completa con los átomos de hidrógeno correspondientes a la tetravalencia propia del átomo de carbono. Si hay ramificaciones y/o más de un triple enlace, la nomenclatura es análoga a la de los alquenos. La cadena se nombra de forma que los localizadores de las insaturaciones sean lo más bajos posible. Cuando hay dobles y triples enlaces en la cadena, la terminación del compuesto debe corresponder a la del triple enlace, es decir, **ino**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-pentino (penta-2-ino)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CCH}_3$
2,4-hexadiino (hexa-2,4-diino)	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CC}\equiv\text{CCH}_3$
6-metil-1,4-heptadiino (6-metilhepta-1,4-diino)	$\text{CH}\equiv\text{CCH}_2\text{C}\equiv\text{CCH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$

4. DERIVADOS HALOGENADOS

Se trata de compuestos hidrocarbonados en los que se sustituye uno o varios átomos de hidrógeno por uno o varios átomos de halógenos X. Se **nombran y representan** igual que el hidrocarburo del que procede indicando previamente el lugar y nombre del halógeno como si fuera un sustituyente alquílico.

Ejemplos:

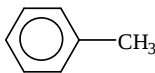
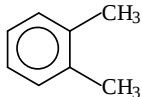
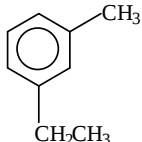
Nombre	Fórmula
2,2-diclorohexano	$\text{CH}_3\text{C}(\text{Cl})_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
1-Bromo-2-pentino (1-Bromopenta-2-ino)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}^\circ\text{CC}(\text{Br})\text{H}_2$

5. HIDROCARBUROS AROMÁTICOS.

Se trata, fundamentalmente, de derivados del benceno mono y polisustituídos.

Para bencenos monosustituídos, el localizador nº 1 se asigna al carbono con el sustituyente. Para bencenos polisustituídos, se siguen las mismas normas que para los cicloalcanos. Los sustituyentes en posiciones 1,2-, 1,3-, 1,4-, pueden nombrarse con los prefijos *o*- (orto), *m*- (meta) y *p*- (para). Cuando el anillo bencénico es un sustituyente se le denomina **fenil**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Metilbenceno (Tolueno)	
1,2-Dimetilbenceno (<i>o</i> - Dimetilbenceno)	
1,3-Etilmetilbenceno (<i>m</i> -Etilmetilbenceno)	

II. FUNCIONES OXIGENADAS

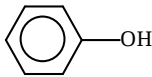
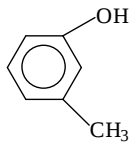
Las funciones oxigenadas son las que contienen, además de átomos de carbono y de hidrógeno, átomos de oxígeno. Se clasifican en:

1. ALCOHOLES (R – OH)

Un alcohol es un compuesto que contiene uno o más grupos hidroxilos (-OH) enlazados a un radical carbonado R. Los alcoholes que contienen sólo un grupo -OH se nombran añadiendo la terminación **-ol** al nombre del hidrocarburo correspondiente del cual deriva. Para ello el primer paso es elegir como cadena principal la cadena más larga que contiene al grupo -OH, de forma que se le asigne el localizador más bajo posible. Si hay más de un grupo -OH se utilizan los términos **-diol**, **-triol**, etc, según el número de grupos hidroxilo presentes, eligiéndose como cadena principal, la cadena más larga que contenga el mayor número de grupos -OH, de forma que se le asignen los localizadores más bajos.

Cuando el grupo **–OH** se encuentra unido a un anillo aromático (benceno) el compuesto recibe el nombre de **fenol**. Cuando el grupo **–OH** va como sustituyente se utiliza el prefijo **hidroxi-**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-Hexanol (Hexan-2-ol)	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
4-Metil-2-pentanol (4-Metilpentan-2-ol)	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
3-Etil-1,4-hexanodiol (3-Etilhexano-1,4-diol)	$\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3$
3-Penten-1-ol (Pent-3-en-1-ol)	$\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$
2,4-Pentanodiol (Pentano-2,4-diol)	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CHOHCH}_3$
Fenol (Hidroxibenceno)	
m-Metilfenol (1,3-Metilfenol)	

2. ÉTERES (R – O – R')

Podemos considerar los éteres como derivados de los alcoholes en los que el hidrógeno del grupo **–OH** es reemplazado por un radical **R'**. Para nombrar los éteres se nombra la cadena más sencilla unida al oxígeno (**RO-**) terminada en **–oxi** (grupo **alcoxi**) seguido del nombre del hidrocarburo que corresponde al otro grupo sustituyente. También se pueden nombrar indicando los nombres de los radicales **R** y **R'** seguidos de la palabra **éter**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Metoxietano (Etil metil éter)	$\text{CH}_3\text{OCH}_2\text{CH}_3$
Dietiléter (Etoxietano)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$
Etil fenil éter (Etoxibenceno)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{O}$ 

3. ALDEHÍDOS (R –CHO)

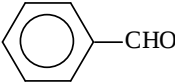
En los aldehídos, el grupo carbonilo (**C=O**) se encuentra unido a un radical **R** y a un hidrógeno. El grupo **–CHO** es un grupo terminal, es decir, siempre se encontrará en un extremo de la cadena y por lo tanto se le asigna el número localizador más bajo. Para nombrar un aldehído se elige como cadena principal la cadena más larga que contenga al grupo **–CHO**. Si se encuentra alguna insaturación (doble o triple enlace) se elegirá como

cadena principal la que contenga al grupo **-CHO** y la citada instauración. El nombre del compuesto se obtiene añadiendo al nombre del compuesto que constituye la estructura principal la terminación **-al**.

Si existen dos grupos **-CHO** se elegirá como cadena principal la que contiene a dichos grupos y se nombran de igual manera que en el caso anterior finalizando con el sufijo **-dial** y si además hay presentes instauraciones se les debe asignar los localizadores más bajos. Cuando el grupo **-CHO**, siendo el grupo principal, se encuentra unido a un sistema cíclico el nombre se formará indicando el sistema cíclico seguido de la terminación **-carbaldehído**.

Cuando el grupo **-CHO** no es grupo principal entonces se nombra con el prefijo **-formil**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-Metilpentanal	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHO}$
4-Hidroxipentanal	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
4-Hexenal (Hex-4-enal)	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$
Bencenocarbaldehído	

4. CETONAS ($\text{R} - \text{CO} - \text{R}'$)

En las cetonas el grupo principal es también el grupo carbonilo ($\text{C}=\text{O}$), pero a diferencia de los aldehídos no es un grupo terminal por lo que para nombrar estos compuestos se elige la cadena más larga que contenga a dicho grupo y se le asignará el localizador más bajo posible. El nombre del compuesto se obtiene añadiendo la terminación **-ona** al nombre del compuesto que constituye la estructura principal.

Cuando el grupo carbonilo se encuentra como grupo sustituyente en una cadena y no es el grupo principal, entonces se nombra con el prefijo **-oxo**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
2-Hexanona (Hexan-2-ona)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
2,4-Pentanodiona (Pentano-2,4-diona)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{COCH}_3$
Butanona	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$
3-Heptin-2,6-diona (Hept-3-in-2,6-diona)	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{C}\equiv\text{CCOCH}_3$
2-Oxopentanal	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COCHO}$

5. ÁCIDOS CARBOXÍLICOS (R – COOH)

Para **nombrar** los ácidos carboxílicos se elige como cadena principal la cadena hidrocarbonada más larga que contenga al grupo principal el cual recibirá el localizador más bajo (el grupo carboxilo se encuentra siempre en una posición terminal). Se antepone la palabra **ácido** seguido de los sustituyentes con sus localizadores por orden alfabético, nombre de la cadena carbonada y terminación en **–oico**. Si hay alguna instauración (doble o triple enlace) la cadena principal sería la que contiene el grupo –COOH y la instauración.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Ácido propanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
Ácido-4-metilpentanoico	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$
Ácido-3-hidroxibutanoico	$\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{COOH}$
Ácido-6-metil-3-heptenoico (Ácido-6-metilhept-3-enoico)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{COOH}$
Ácido 3-hexenodioico (Ácido hex-3-enodioico)	$\text{COOHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{COOH}$
Ácido-3-oxopentanodioico	$\text{COOHCH}_2\text{COCH}_2\text{COOH}$

6. ÉSTERES (R – COO – R')

Los ésteres se pueden nombrar a partir del ácido del cual derivan, eliminando la palabra ácido, cambiando la terminación **–oico** por **–oato** y seguida del nombre del radical que sustituye al H del grupo –OH del ácido.

Cuando este grupo no es el principal se utiliza el prefijo **oxicarbonil-**.

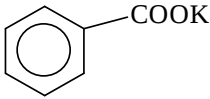
Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Etanoato de propilo (Acetato de propilo)	$\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
Butanoato de etilo	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
Propanoato de etenilo	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}=\text{CH}_2$
5-Oxohexanoato de metilo	$\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_3$
2,3-Dicloropropanoato de fenilo	$\text{CH}_2\text{ClCH}_2\text{ClCOO}$ 

7. SALES (R – COOM)

Las sales orgánicas se nombran como el ácido del cual derivan, eliminando la palabra ácido, cambiando la terminación **–oico** por **–oato** y seguida del nombre del metal que sustituye al H del grupo –OH del ácido.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Etanoato de sodio (Acetato de sodio)	CH_3COONa
Benzoato de potasio	
2-Butenoato de calcio (But-2-enoato de calcio)	$(\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCOO})_2\text{Ca}$

III. FUNCIONES NITROGENADAS

Las funciones nitrogenadas son las que contienen, además de átomos de carbono y de hidrógeno, átomos de nitrógeno, aunque también pueden contener átomos de oxígeno. Se clasifican en:

1. AMINAS ($\text{R} - \text{NH}_2$)

Las aminas pueden ser primarias, secundarias y terciarias según presenten uno, dos o tres radicales R unidos al átomo de nitrógeno. Para nombrar las aminas primarias ($\text{R} - \text{NH}_2$) se puede proceder de dos formas. Una consiste en considerar el grupo R como un alcano al cual se le añade la terminación **- amina**. En este caso hay que buscar para el grupo **-NH₂** el localizador más bajo posible. La segunda forma consiste en considerar el grupo **-NH₂** como la estructura fundamental y se nombra el grupo R como un radical al que se le añade el sufijo **-amina**.

Para nombrar las aminas secundarias ($\text{R}_1 - \text{NH} - \text{R}_2$) y terciarias ($\text{R}_1 - \text{NR}_2\text{R}_3$) se toma como estructura principal aquella que contenga un radical R con mayor prioridad de acuerdo con los criterios de selección de cadena principal ya vistos y para indicar que los otros radicales se unen al nitrógeno se utiliza la letra **N** seguido del nombre del radical correspondiente.

También se pueden nombrar las aminas secundarias y terciarias indicando los nombres de todos los radicales sustituyentes seguidos del sufijo **-amina**.

Cuando el grupo **-NH₂** va como sustituyente se utiliza el prefijo **amino-**.

Ejemplos:

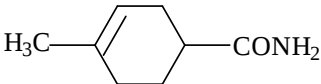
Nombre	Fórmula
2-Pentanamina (Pentan-2-amina)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$
2,5-Heptanodiamina (Heptano-2,5-diamina)	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_3$
5-Metil-2,4-hexanodiamina (5-Metilhexano-2,4-diamina)	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
Dietilamina	$(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NH}$
p-Aminofenol	

2. AMIDAS (R - CO - NH₂)

Las amidas primarias se nombran a partir del ácido correspondiente eliminando la palabra ácido y cambiando la terminación **-oico** por **-amida**. Se trata de un grupo terminal. Si el grupo **-CONH₂** se encuentra unido a un anillo, siendo grupo principal, entonces se nombra como **-carboxamida**.

Si las amidas son secundarias (**R - CO - NH - R'**) o terciarias (**R - CO - NR'R''**) los sustituyentes que reemplazan a los hidrógenos se localizan empleando las letras **N**. Cuando existen otros grupos funcionales de mayor prioridad se nombra con el prefijo **carbamoil-**.

Ejemplos:

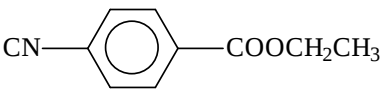
Nombre	Fórmula
Etanamida (Acetamida)	CH ₃ CONH ₂
N-Metilpentanamida	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CONH(CH ₃)
N,N-Dietilpropanamida	CH ₃ CH ₂ CON(CH ₂ CH ₃) ₂
N,N-Diformilpropanamida	CH ₃ CH ₂ CON(CHO) ₂
4-Metil-3-ciclohexenocarboxamida (4-Metilciclohex -3-enocarboxamida)	
Ácido 3-carbamoilpentanoico	CH ₃ CH ₂ CH(CONH ₂)CH ₂ COOH

3. NITRILOS (R - C≡N)

El grupo **-CN** es terminal, por lo que debe ir en el extremo de la cadena. Para nombrar los nitrilos se añade el sufijo **-nitrilo** al nombre del hidrocarburo correspondiente a la cadena carbonada. En el caso de que haya más de un grupo **-CN** o bien se encuentre unido a un anillo, se suele emplear el sufijo **-carbonitrilo**.

Cuando existen otros grupos funcionales de mayor prioridad el grupo **-CN** se nombran con el prefijo **ciano-**.

Ejemplos:

Nombre	Fórmula
Propanonitrilo (Cianuro de etilo)	CH ₃ CH ₂ CN
Butanodinitrilo	CNCH ₂ CH ₂ CN
4-Hexenonitrilo (Hex-4-enonitrilo)	CNCH ₂ CH ₂ CH=CHCH ₃
2,4,6-Heptanotricarbonitrilo	CH ₃ CH(CN)CH ₂ CH(CN)CH ₂ CH(CN)CH ₃
p-Cianobenzoato de etilo	

CUADRO RESUMEN DE FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA ORGÁNICA

Los compuestos orgánicos se nombran y formulan con las siguientes reglas de la IUPAC:

- La **cadena** principal es la **más larga** que contiene al **grupo funcional más importante**.
- El sentido de la numeración será aquél que otorgue el **localizador más bajo** a dicho grupo funcional.
- Las cadenas laterales se nombran antes que la cadena principal, precedidas de su correspondiente número de localizador y con la terminación “il” o “ilo” para indicar que son radicales.
- Se indicará los sustituyentes por **orden alfabético**, incluyendo la terminación característica del **grupo funcional más importante** a continuación del prefijo indicativo del **número de carbonos** que contiene la cadena principal.
- Cuando haya más de un grupo funcional, el sufijo de la cadena principal es el correspondiente al del grupo funcional principal, que se elige atendiendo al siguiente orden de preferencia:
 Ácidos > ésteres > amidas = sales > nitrilos > aldehídos > cetonas >
 alcoholes > aminas > éteres > insaturaciones (= > °) e hidrocarburos saturados.

Los hidrocarburos son compuestos formados exclusivamente por átomos de carbono e hidrógeno. Si son saturados (sólo enlaces sencillos) se denominan alcanos y si son insaturados se denominan alquenos (enlaces dobles) o alquinos (enlaces triples). Pueden ser de cadena abierta o cerrada, alifáticos o aromáticos.

GRUPOS FUNCIONALES OXIGENADOS Y NITROGENADOS

Orden	Función	Grupo	SUFIJO Grupo principal		PREFIJO Grupo secundario
			Cadena principal	Cadena lateral	
1º	Ácido	R-COOH	Ácido R-oico	-carboxílico	Carboxi-
2º	Éster	R-COOR'	R-oato de R'ilo	Carboxilato de R'	-oxicarbonil-
3º	Sales	R-COOM	R-oato de M	Carboxilato de M	Carbamoil-
	Amida	R-CONH ₂	R-amida	Carboxamida	
4º	Nitrilo	R-CN	R-nitrilo	Carbonitrilo	Ciano-
5º	Aldehído	R-CHO	R-al	Carbaldehído	Formil-
6º	Cetona	R-CO-R'	R-ona		Oxo-
7º	Alcohol	R-OH	R-ol		Hidroxi-
8º	Amina	R-NH ₂	R-amina		Amino-
9º	Éter	R-O-R'	RR'-éter (R-oxi-R')		R-oxi



El libro contiene la traducción y adaptación íntegra al español de las recomendaciones de la IUPAC publicadas a finales de 2005 sobre nomenclatura de compuestos inorgánicos y organometálicos.

La importancia de la comunicación entre la comunidad de químicos de habla hispana y el uso coherente y uniforme de los términos empleados en química ha sido la idea que ha motivado a realizar este trabajo y la guía que se ha observado en la traducción. En este sentido, se ha tenido en cuenta la versión española predecesora, *Nomenclatura de Química Inorgánica. Recomendaciones de 1990*, realizada por Luis F. Bertello y Carlos Pico Marín y publicada en 2001, a la que reemplaza el presente libro.

Conscientes de la importancia de que esta obra tenga una amplia difusión y aplicación entre los químicos de habla hispana, se ha hecho un importante esfuerzo para alcanzar este fin.

Contenido

Objetivos generales, funciones y métodos de la nomenclatura química. Gramática. Elementos. Fórmulas. Nomenclatura de composición y visión general de los nombres de los iones y radicales. Nombres de los hidruros progenitores y nomenclatura de sustitución. Nomenclatura de adición. Ácidos inorgánicos y sus derivados. Compuestos de coordinación. Compuestos organometálicos. Sólidos. Tablas. Índice de materias.

Nomenclatura de Química Inorgánica. Recomendaciones de la IUPAC de 2005

Original en inglés preparado para su publicación por:

Neil G. Connelly, Ture Damhus, Richard M. Hartshorn y Alan T. Hutton

Versión española elaborada por:

Miguel A. Ciriano y Pascual Román Polo

xvi + 366 p, 27,5 x 21,5 cm, cartóné, 31 €

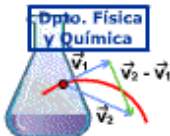
ISBN 978-84-7733-905-2

Prensas Universitarias de Zaragoza, junio 2007

<http://puz.unizar.es>

La actualización más reciente del *Libro Rojo* de nomenclatura inorgánica fue **Nomenclatura de Química Inorgánica. Recomendaciones de 1990 (Libro Rojo I)**. La presente nueva edición clarifica y actualiza las recomendaciones que afectan a los nombres y fórmulas de los compuestos inorgánicos y refleja los progresos mayores y más recientes de la química inorgánica. Las actuales recomendaciones son completamente coherentes con los principios de la nomenclatura de química orgánica de la IUPAC. El presente libro no sólo reemplaza al *Libro Rojo I* sino también, donde sea procedente, a *Nomenclatura de Química Inorgánica II. Recomendaciones de la IUPAC de 2000 (Libro Rojo II)*. Uno de los principales cambios respecto del *Libro Rojo I* es la diferente organización del material, que se ha adoptado para mejorar la claridad. La copiosa cantidad de ejemplos se complementa con un amplio índice de materias.

El libro **Nomenclatura de Química Inorgánica. Recomendaciones de la IUPAC de 2005** es la guía definitiva para los científicos que trabajan en el mundo académico o en la industria, para los editores de libros, revistas científicas y bases de datos y para las organizaciones que necesiten, dentro de ámbitos legales o reglamentarios, una nomenclatura aprobada internacionalmente.

	Nomenclatura de Química Inorgánica. Recomendaciones de la IUPAC de 2005	IES Juan A. Suanzes. Avilés. Asturias
---	--	--

“Es necesario un método constante de denominación
que ayude a la inteligencia y alivie la memoria.”

Guyton de Morveau

Las últimas recomendaciones de la IUPAC para la formulación y nomenclatura de las sustancias inorgánicas, introducen novedades muy llamativas:

- Los compuestos de los halógenos con el oxígeno no se nombran como óxidos, sino como haluros de oxígeno.
- Se modifica la nomenclatura sistemática de los oxoácidos y las oxosales.
- Se suprimen los nombres de fosfina, arsina y estibina y se sustituyen por fosfato, arsano y estibano.
- Se modifica la nomenclatura de iones.

Se considera que las sustancias inorgánicas pueden ser nombradas basándose en los tres sistemas de nomenclatura que se establecen:

- La nomenclatura de composición.
- La nomenclatura de sustitución.
- La nomenclatura de adición.

Nomenclatura de composición

Se usa para denotar las construcciones de nombres que están basadas solamente en la composición de las sustancias o especies que se van a nombrar, en contraposición a los sistemas que implican información estructural.

*Una construcción de este tipo es la de un nombre **estequiométrico generalizado**. Los nombres de los componentes, que pueden ser elementos o entidades compuestas (tales como los iones poliatómicos), se indican con los prefijos multiplicadores que dan la estequiometría completa del compuesto. Si existieran dos o más componentes, éstos se dividirán formalmente en dos clases: los electropositivos y los electronegativos.*

Se requieren reglas gramaticales para especificar el orden de los componentes, el uso de los prefijos multiplicadores y las terminaciones adecuadas para los nombres de los componentes electronegativos.

Ejemplos:

NaCl: cloruro de sodio

PCl₃: tricloruro de fósforo

Nomenclatura de adición

La nomenclatura de adición considera que un compuesto o especie es una combinación de un átomo central o átomos centrales con ligandos asociados.

Las reglas establecen los nombres de los ligandos y las instrucciones de uso para el orden de citación de los nombres de los ligandos y de los átomos centrales, la indicación de la carga o de los electrones desapareados de las especies, la designación del o de los puntos de unión de ligandos complicados, la designación de relaciones espaciales, etc.

Ejemplos:

PCl_3 : triclorurofósforo

CCl_4 : tetraclorurocarbono

SF_6 hexafluoruroazufre

$\text{HNO}_2 = [\text{NO}(\text{OH})]$ hidroxidooxidonitrógeno

Nomenclatura de sustitución

Se utiliza ampliamente en los compuestos orgánicos y se basa en la idea de un hidruro progenitor que se modifica al sustituir los átomos de hidrógeno por otros átomos y/o grupos

Las reglas son necesarias para nombrar los compuestos progenitores y los sustituyentes, para establecer el orden de citación de los nombres de los sustituyentes y para especificar las posiciones de unión de estos últimos.

Ejemplos:

PCl_3 : triclorofosfano (deriva de la sustitución de los hidrógenos del fosfano, PH_3 , por cloro)

CF_4 : tetrafluorometano (deriva de la sustitución de los hidrógenos del metano, CH_4 , por fluor)

NOMENCLATURA DE COMPOSICIÓN

La nomenclatura de composición está basada en la composición y no en la estructura, y puede ser la única opción si no se dispone de (o no pretende darse) información estructural.

El tipo de nombre de composición más sencillo es un nombre *estequiométrico*, que es solamente el reflejo de la fórmula (empírica o molecular). Las proporciones de los elementos constituyentes pueden indicarse:

- Utilizando prefijos multiplicadores
- Usando números de oxidación o de carga (no se trata)

El caso más sencillo es cuando la especie a denominar está formada por un único elemento:

S₈: octaazufre
O₃: trióxigeno
N₂: dinitrógeno



Nombre del elemento

Dihidrógeno

Prefijo numeral que indica el número de átomos

Al construir el nombre estequiométrico de un compuesto binario se considera que uno de los constituyentes es más electronegativo que el otro. El elemento más electronegativo se escribe a la derecha y su nombre se caba en **uro**. El nombre de elemento menos electronegativo permanece inalterado.

Esta regla tiene una excepción: los compuestos binarios en los que el elemento más electronegativo es el oxígeno que se nombran como óxidos.



Elemento más electronegativo a la derecha.

Prefijo numeral

Trióxido de dinitrógeno

Nombre elemento más electronegativo (óxido para el oxígeno)

Nombre elemento menos electronegativo



Hexafluoruro de azufre

Nombre elemento más electronegativo terminado en **URO**

Ejemplos:

HCl	cloruro de hidrógeno
SO ₂	dióxido de azufre
Fe ₃ O ₄	tetraóxido de trihierro
PCl ₅	pentacloruro de fósforo
N ₂ O ₅	pentaóxido de dinitrógeno
AlH ₃	trihidruro de aluminio o hidruro de aluminio
NaH	hidruro de sodio
Ca(OH) ₂	dihidróxido de calcio o hidróxido de calcio

Las vocales finales de los prefijos numéricos **no deben suprimirse** (con la excepción de "monóxido")

Ejemplos: pentaóxido de dinitrógeno y no pentóxido de dinitrógeno.

Hay que tener en cuenta que los halógenos son considerados, por convenio, más electronegativos que el oxígeno (ver tabla de electronegatividades al final de este apartado). Por tanto, **las combinaciones binarias de un halógeno con el oxígeno se nombrarán como haluros de oxígeno y no como óxidos, y el halógeno se escribirá a la derecha:**

OCl_2 dicloruro de oxígeno
 O_3Cl_2 dicloruro de trioxígeno

Cationes monoatómicos/homopoliatómicos

Na^+ sodio(1+)
 Cr^{3+} cromo(3+)
 Cu^{2+} cobre(2+)
 Hg_2^{2+} dimercurio(2+)

Cationes heteropoliatómicos

NH_4^+ amonio o azanio
 H_3O^+ oxidanio u oxonio (no hidronio)
 Cu^{2+} cobre(2+)
 Hg_2^{2+} dimercurio(2+)

Aniones monoatómicos/homopoliatómicos

Cl^- cloruro(1-) o cloruro
 S^{2-} sulfuro(2-) o sulfuro
 O_2^{2-} dióxido(2-) o peróxido
 O^{2-} óxido(2-) u óxido

Cationes heteropoliatómicos

HS^- sulfanuro o hidrurosulfato(1-)
 CO_3^{2-} trioxidocarbonato(2-) o carbonato
 SO_4^{2-} tetraoxidosulfato(2-) o sulfato
 $\text{Cr}_2\text{O}_4^{2-}$ tetraoxidodicromato(2-) o dicromato



Prefijo numeral

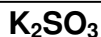
Nombre elemento terminado siempre en ATO

Trioxidosulfato(2-)

Palabra óxido

Carga ion (no hay espacio entre el paréntesis y las letras)

Las oxisales son consideradas como compuestos binarios de un anión poliatómico: SO_4^{2-} , CO_3^{2-} ... y catión (metal o grupo, como el NH_4^+)



Nombre del anión (puede llevar prefijo numeral)

Prefijo numeral

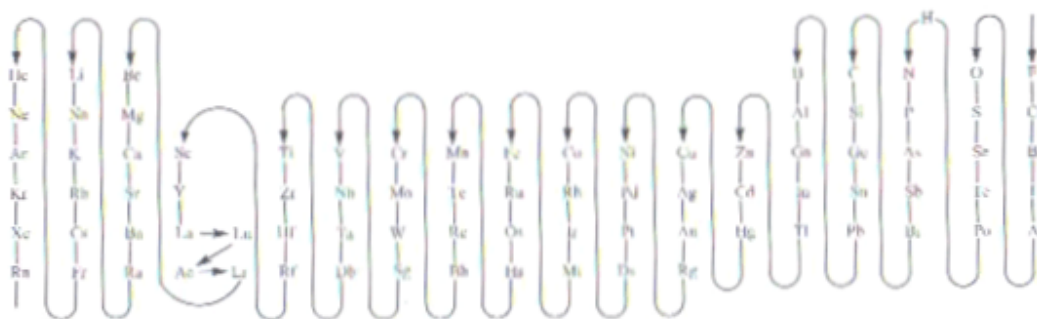
Trioxidosulfato de dipotasio

Nombre del metal.

Ejemplos:

Na_2CO_3 trioxidocarbonato de disodio o carbonato de sodio
 $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ bis(trioxidonitrato) de calcio o nitrato cálcico
 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ tris(tetraoxidosulfato) de dihierro o sulfato de hierro (III)
 KClO_4 tetraoxidoclorato de potasio o perclorato potásico

La secuencia de los elementos. Por convenio la electronegatividad desciende en el sentido indicado por las flechas.



NOMENCLATURA DE SUSTITUCIÓN

La nomenclatura de sustitución basa los nombres en los llamados **hidruros progenitores**.

Los nombres se forman citando los prefijos o sufijos pertinentes de los grupos sustituyentes que reemplazan los átomos de hidrógeno del hidruro progenitor, unidos, sin separación, al nombre del hidruro padre sin sustituir

Nombres de los hidruros progenitores									
BH₃	Borano	CH₄	Metano	NH₃	Azano	H₂O	Oxidano	HF	Fluorano
AlH₃	Alumano	SiH₄	Silano	PH₃	Fosfano	SH₂	Sulfano	HCl	Clorano
GaH₃	Galano	GeH₄	Germano	AsH₃	Arsano	SeH₂	Secano	HBr	Bromano
InH₃	Indigano	SnH₄	Estannano	SbH₃	Estibano	TeH₂	Telano	IH	Yodano
TlH₃	talano	PbH₄	Plumbano	BiH₃	Bismutano	PoH₂	Polano	HAt	Astatano

Ejemplos:

PH₂Cl clorofosfano
PbEt₄ tetraetilplumbano
PCl₅ pentaclorofosfano

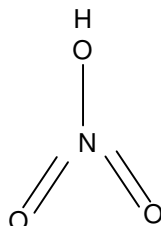
NOMENCLATURA DE ADICIÓN

En la nomenclatura de adición los nombres se construyen colocando los nombres de los ligandos como prefijos del nombre (o nombres) del (de los) átomo(s) central(es)

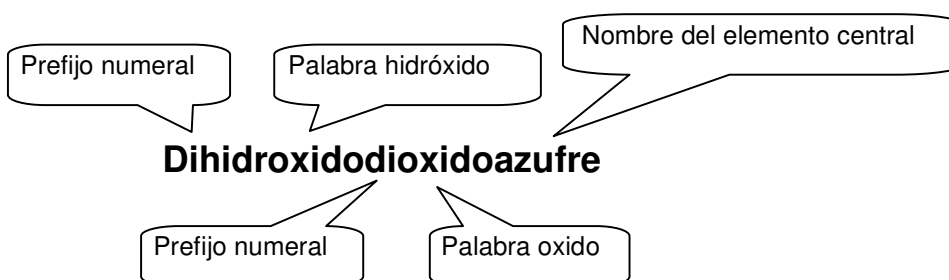
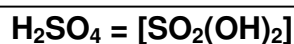
Los ácidos inorgánicos pueden nombrarse con esta nomenclatura, teniendo en cuenta que los hidrógenos se unen cada uno a un oxígeno y éste se une al átomo central, y que los oxígenos restantes se enlazan mediante doble enlace. No se utiliza la palabra ácido.

Ejemplos:

HNO_3 . Su estructura es : $\text{NO}_2(\text{OH})$



se nombraría como: **hidroxidodioxidonitrógeno**



Ejemplos:

$\text{H}_2\text{CO}_3 = [\text{CO}(\text{OH})_2]$ dihidroxidooxidocarbono

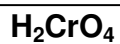
$\text{H}_3\text{PO}_4 = [\text{PO}(\text{OH})_3]$ trihidroxidooxidofósforo

$\text{HNO}_2 = [\text{NO}(\text{OH})]$ hidroxidooxidonitrógeno

$\text{HClO}_3 = [\text{ClO}_2(\text{OH})]$ hidroxidodioxidocloro

$\text{HIO}_4 = [\text{IO}_3(\text{OH})]$ hidroxidotrioxidoyodo

Para los compuestos e iones que contienen hidrógeno en su molécula se suministra una nomenclatura alternativa denominada “**nomenclatura de hidrógeno**”



Prefijo numeral

Palabra hidrogeno
(sin acento)

Nombre del anión encerrado
entre paréntesis

Dihidrogeno(tetraoxidocromato)



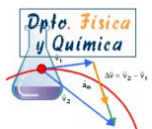
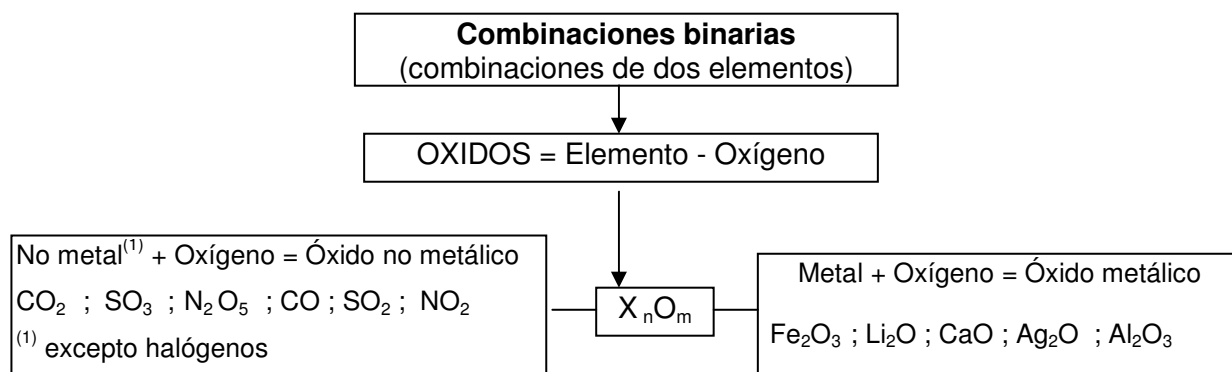
Prefijo numeral

Palabra hidrogeno
(sin acento)

Nombre del anión encerrado
entre paréntesis

Hidrogeno(trioxidocarbonato)(1-)

Carga del ión

**FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA**

N ^{os} de oxidación	O : - 2
	Metales: el suyo
	No metales: n ^{os} oxid. +

Para formular:**Óxido de hierro (III)**

Elemento a la izquierda

Oxígeno a la derecha

Intercambiar n^{os} de oxidación (sin signo)**Para nombrar:**

Palabra óxido

Óxido de hierro(III)

Nombre del elemento

Nomenclatura de Stock

Estado de oxidación escrito en números romanos y entre paréntesis

Nomenclatura sistemática

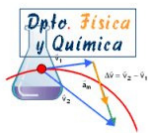
Palabra óxido

Nombre del elemento

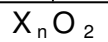
Trióxido de dihierro

Prefijo numeral que indica el número de oxígenos

Prefijo numeral que indica el número de átomos del elemento (si es distinto de uno)

**FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA****Combinaciones binarias**

(combinaciones de dos elementos)

PERÓXIDOS = Metal (generalmente alcalino o alcalino-térreo) - Grupo O_2^{2-} (grupo peróxido) BaO_2 ; CaO_2 ; Li_2O_2 ; Ag_2O_2 ; Na_2O_2 ; Hg_2O_2 La fórmula es simplificable, **siempre que se respete la agrupación (O_2)**

N ^{os} de oxidación	O : -1
	Metales: el suyo

Para formular:**Peróxido de sodio**

Elemento a la izquierda

Grupo peróxido O_2^{2-} a la derechaIntercambiar n^{os} de oxidación (sin signo). **No es simplificable**, ya que si dividimos los subíndices por dos, desaparecería la agrupación (O_2)**Peróxido de bario**

Truco para formular peróxidos:

1. Formula el óxido:
 Na_2O
2. Añade un oxígeno más:
 Na_2O_2

Ten en cuenta que no se puede simplificar "si desaparece" el grupo (O_2)

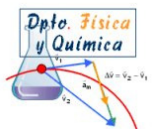
Elemento a la izquierda

Grupo peróxido O_2^{2-} a la derechaIntercambiar n^{os} de oxidación (sin signo). **Es simplificable**, ya que si dividimos los subíndices por dos sigue presente la agrupación (O_2)**Para nombrar**

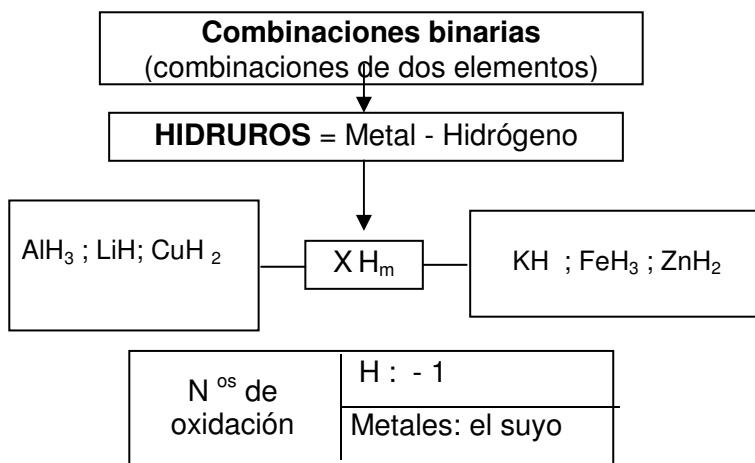
Palabra peróxido

Nombre del elemento

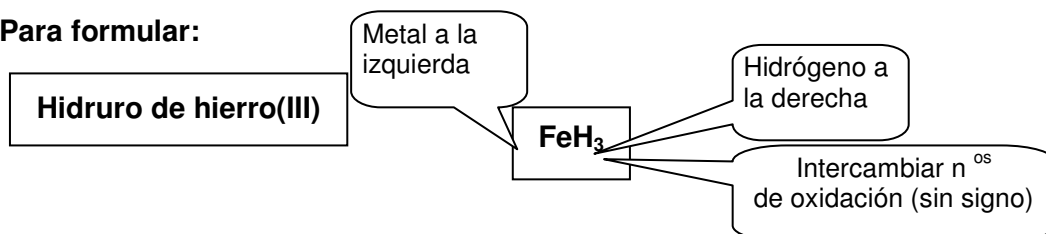
Peróxido de potasio



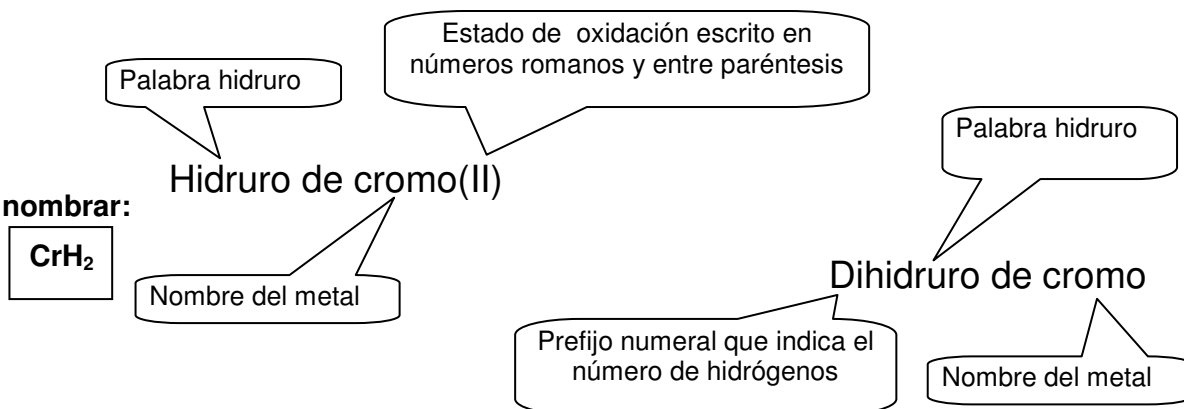
FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA



Para formular:



Para nombrar:



Los hidruros no metálicos no se nombran como tales, todos ellos tienen nombres especiales, no sistemáticos:

CH₄ : Metano
SiH₄ : Silano
NH₃ : Amoníaco
PH₃ : Fosfano⁽¹⁾
AsH₃ : Arsano⁽²⁾
SbH₃ : Estibano⁽³⁾

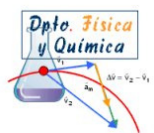
⁽¹⁾ Antes fosfina
⁽²⁾ Antes arsina
⁽³⁾ Antes estibina

Las combinaciones binarias del hidrógeno con los no metales del grupo de los anfígenos y halógenos no se consideran hidruros. En ellos **se invierte el orden entre el H y el elemento** y se nombran de la siguiente forma (el segundo nombre: *ácido...* , se usa para disoluciones acuosas del gas)

HF : Fluoruro de hidrógeno o ácido fluorhídrico
HCl : Cloruro de hidrógeno o **ácido clorhídrico**
HBr : Bromuro de hidrógeno o ácido bromhídrico
HI : Ioduro de hidrógeno o ácido iodhídrico
H₂S : Sulfuro de hidrógeno o **ácido sulfhídrico**

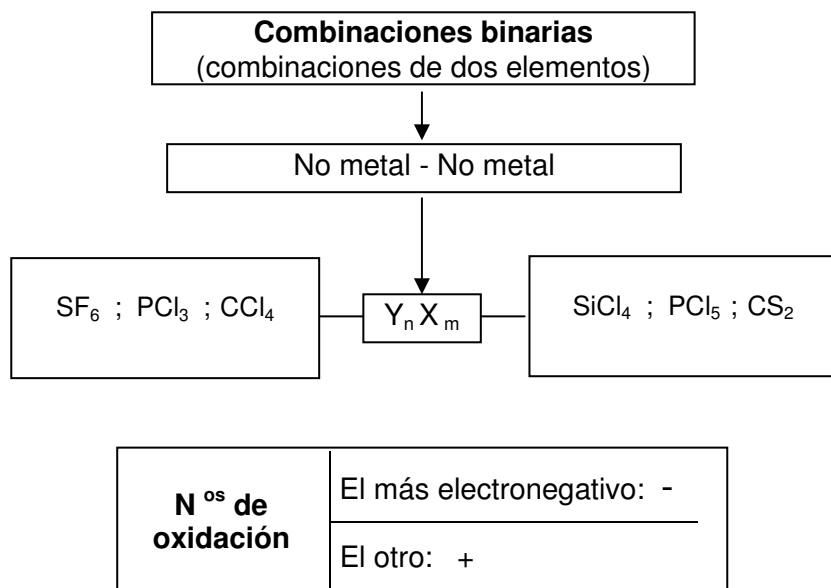
N^{os} oxidación: H : +1; halógenos, anfígenos: **estado oxidación negativo**

Todos son gases y cuando se disuelven en agua se comportan como ácidos (de ahí el nombre: **ácidos hidrácidos**)

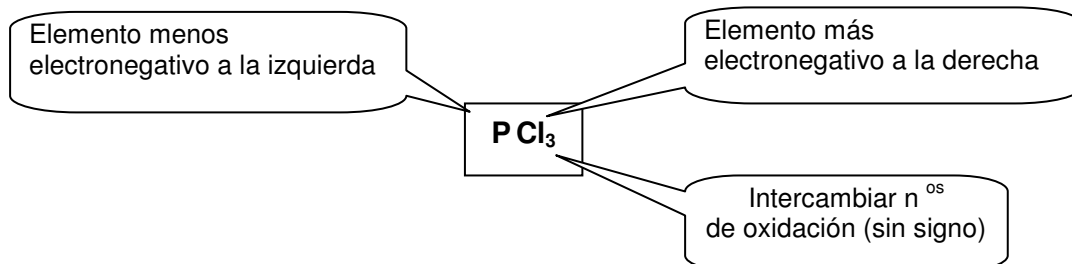


FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA

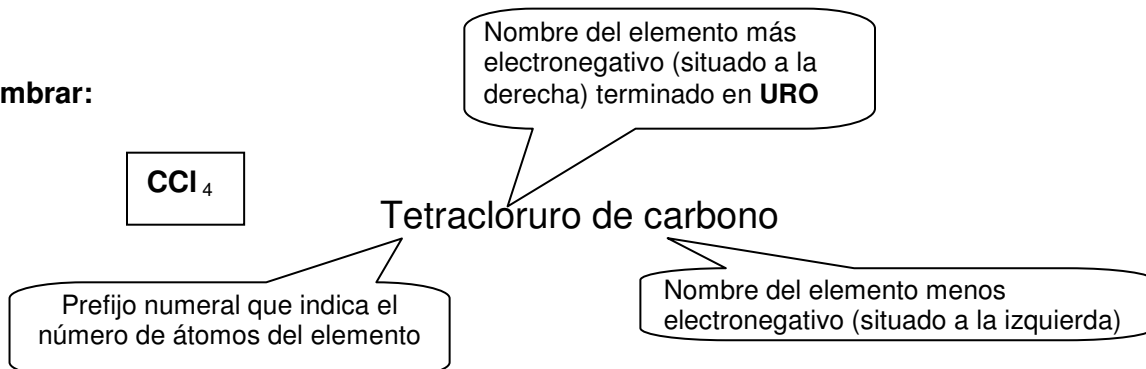
I.E.S. Juan.A. Suanzes

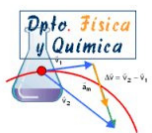


Para formular:



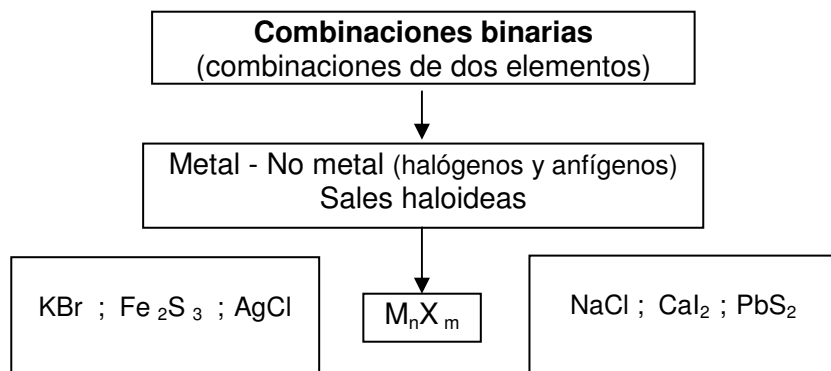
Para nombrar:





FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA

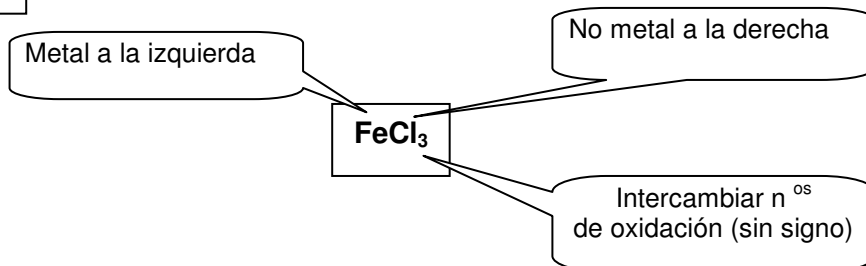
I.E.S. Juan.A. Suanzes



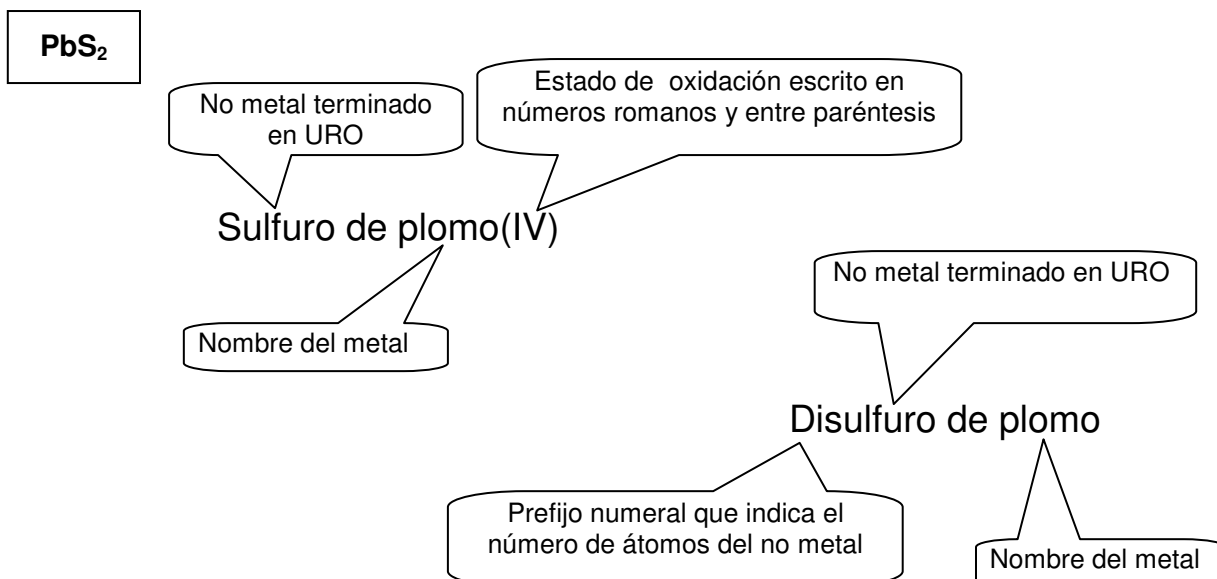
N^{os} de oxidación	No metal: -
	Metal: el suyo

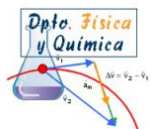
Para formular:

Cloruro de hierro (III)



Para nombrar:





FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA (N1) EJERCICIOS

I.E.S. Juan.A. Suanzes
Avilés. Asturias

COMBINACIONES BINARIAS. (1)

Nombrar	Formular
Na ₂ O	Óxido de litio
HCl	Óxido de zinc
AlH ₃	Tetracloruro de carbono
AgCl	Disulfuro de plomo
SF ₆	Amoniaco

COMBINACIONES BINARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Cu ₂ O	Dióxido de plomo
SO ₃	Hidruro de magnesio
CH ₄	Disulfuro de carbono
KI	Ácido clorhídrico
PCl ₅	Bromuro potásico

COMBINACIONES BINARIAS. (3)

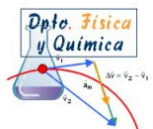
Nombrar	Formular
N ₂ O ₅	Hidruro de potasio
SO ₂	Tricloruro de hierro
PH ₃	Ácido fluorhídrico
Fe ₂ S ₃	Silano
H I	Dicloruro de estaño

COMBINACIONES BINARIAS. (4)

Nombrar	Formular
P ₂ O ₅	Trióxido de dioro
CO	Ácido yodhídrico
H ₂ S	Sulfuro de sodio
Ca ₂ C	Tetracloruro de silicio
NH ₃	Dicloruro de cobalto

COMBINACIONES BINARIAS. (5)

Nombrar	Formular
P ₂ O ₃	Óxido de aluminio
CO ₂	Dihidruro de cobre
Ni ₄ C ₃	Ácido fluorhídrico
Nil ₃	Sulfuro de carbono
AsH ₃	Óxido cálcico



FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA (N1) SOLUCIONES

I.E.S. Juan.A. Suanzes
Avilés. Asturias

COMBINACIONES BINARIAS. (1)

Nombrar	Formular
Óxido de sodio (sódico). Monóxido de disodio	Li_2O
Cloruro de hidrógeno. Ácido clorhídrico	ZnO
Trihidruro de aluminio. Hidruro de aluminio	CCl_4
Cloruro de plata	PbS_2
Hexafluoruro de azufre	NH_3

COMBINACIONES BINARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Monóxido de dicobre	PbO_2
Trióxido de azufre	MgH_2
Metano	CS_2
Yoduro potásico (de potasio)	HCl
Pentacloruro de fósforo	K Br

COMBINACIONES BINARIAS. (3)

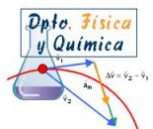
Nombrar	Formular
Pentaóxido de dinitrógeno	KH
Dióxido de azufre	FeCl_3
Fosfano	HF
Trisulfuro de dihierro.	SiH_4
Yoduro de hidrógeno. Ácido yodhídrico	SnCl_2

COMBINACIONES BINARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Pentaóxido de difósforo	Au_2O_3
Monóxido de carbono	HI
Sulfuro de hidrógeno. Ácido sulfhídrico	Na_2S
Carburo de calcio (cálcico).	SiCl_4
Amoniaco	CoCl_3

COMBINACIONES BINARIAS. (5)

Nombrar	Formular
Trióxido de difósforo.	Al_2O_3
Dióxido de carbono	CuH_2
Tricarburo de tetraniquel	HF
Triyoduro de níquel.	CS_2
Arsano	CaO



FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA EJERCICIOS

I.E.S. Juan.A. Suanzes

COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar	Formular
NaOH	Hidróxido cálcico
HNO ₃	Ácido sulfuroso
H ₂ CO ₃	Ácido hipocloroso
K ₂ SO ₄	Nitrato de plata
AgNO ₂	Carbonato de litio

COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Al(OH) ₃	Ácido sulfúrico
HBrO ₂	Hidróxido de magnesio
Pb(OH) ₄	Clorato potásico
FeSO ₄	Ácido nítrico
Co(NO ₃) ₂	Carbonato amónico

COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

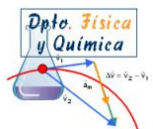
Nombrar	Formular
H ₃ PO ₄	Dicromato potásico
Fe(OH) ₃	Hidróxido de bario
H ₂ CrO ₄	Ácido metafosforoso
KMnO ₄	Ácido perclórico
Cr(OH) ₃	Hidróxido de mercurio(I)

COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Ni(NO ₃) ₂	Ácido difosfórico
Sn(OH) ₂	Carbonato de plomo(IV)
CuSO ₄	Ácido dicrómico
(NH ₄) ₃ PO ₄	Hidróxido de mercurio(II)
CaCO ₃	Ácido clórico

COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar	Formular
NaHCO ₃	Ácido difosforoso
Fe(NO ₃) ₃	Hidrógeno carbonato de calcio
KH ₂ PO ₄	Hidrógeno fosfato de amonio
CuSO ₄ · 5H ₂ O	Ácido permangánico
LiHSO ₄	Hidróxido de oro(III)



FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA SOLUCIONES

I.E.S. Juan.A. Suanzes

COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar	Formular
Hidróxido de sodio	Ca(OH)_2
Ácido nítrico	H_2SO_3
Ácido carbónico	HClO
Sulfato de potasio	AgNO_3
Nitrito de plata	Li_2CO_3

COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Hidróxido de aluminio. Trihidróxido de aluminio	H_2SO_4
Ácido bromoso	Mg(OH)_2
Hidróxido de plomo(IV). Tetrahidróxido de plomo	KClO_3
Sulfato de hierro(II)	HNO_3
Nitrato de cobalto(II)	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

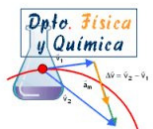
Nombrar	Formular
Ácido fosfórico	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Hidróxido de hierro(III). Trihidróxido de hierro	Ba(OH)_2
Ácido crómico	HPO_2
Permanganato potásico	HClO_4
Hidróxido de cromo(III). Trihidróxido de cromo	HgOH

COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Nitrato de níquel(II)	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
Hidróxido de estaño(II). Dihidróxido de estaño	$\text{Pb(CO}_3)_2$
Sulfato de cobre(II)	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Fosfato amónico	Hg(OH)_2
Carbonato cálcico	HClO_3

COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar	Formular
Hidrógeno carbonato de sodio. Bicarbonato sódico	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$
Nitrato de hierro(III)	$\text{Ca(HCO}_3)_2$
Dihidrógeno fosfato de potasio	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
Sulfato de cobre(II) hidratado (pentahidratado)	HMnO_4
Hidrógeno sulfato de litio	Au(OH)_3



FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA EJERCICIOS

I.E.S. Juan.A. Suanzes

COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar	Formular
NaOH	Hidróxido cálcico
HNO ₃	Ácido sulfuroso
H ₂ CO ₃	Ácido hipocloroso
K ₂ SO ₄	Nitrato de plata
AgNO ₂	Carbonato de litio

COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Al(OH) ₃	Ácido sulfúrico
HBrO ₂	Hidróxido de magnesio
Pb(OH) ₄	Clorato potásico
FeSO ₄	Ácido nítrico
Co(NO ₃) ₂	Carbonato amónico

COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

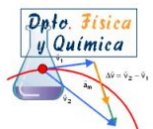
Nombrar	Formular
H ₃ PO ₄	Dicromato potásico
Fe(OH) ₃	Hidróxido de bario
H ₂ CrO ₄	Ácido metafosforoso
KMnO ₄	Ácido perclórico
Cr(OH) ₃	Hidróxido de mercurio(I)

COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Ni(NO ₃) ₂	Ácido difosfórico
Sn(OH) ₂	Carbonato de plomo(IV)
CuSO ₄	Ácido dicrómico
(NH ₄) ₃ PO ₄	Hidróxido de mercurio(II)
CaCO ₃	Ácido clórico

COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar	Formular
NaHCO ₃	Ácido difosforoso
Fe(NO ₃) ₃	Hidrógeno carbonato de calcio
KH ₂ PO ₄	Hidrógeno fosfato de amonio
CuSO ₄ · 5H ₂ O	Ácido permangánico
LiHSO ₄	Hidróxido de oro(III)



FORMULACIÓN Q. INORGÁNICA SOLUCIONES

I.E.S. Juan.A. Suanzes

COMBINACIONES TERNARIAS. (1)

Nombrar	Formular
Hidróxido de sodio	Ca(OH)_2
Ácido nítrico	H_2SO_3
Ácido carbónico	HClO
Sulfato de potasio	AgNO_3
Nitrito de plata	Li_2CO_3

COMBINACIONES TERNARIAS. (2)

Nombrar	Formular
Hidróxido de aluminio. Trihidróxido de aluminio	H_2SO_4
Ácido bromoso	Mg(OH)_2
Hidróxido de plomo(IV). Tetrahidróxido de plomo	KClO_3
Sulfato de hierro(II)	HNO_3
Nitrato de cobalto(II)	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$

COMBINACIONES TERNARIAS. (3)

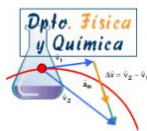
Nombrar	Formular
Ácido fosfórico	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Hidróxido de hierro(III). Trihidróxido de hierro	Ba(OH)_2
Ácido crómico	HPO_2
Permanganato potásico	HClO_4
Hidróxido de cromo(III). Trihidróxido de cromo	HgOH

COMBINACIONES TERNARIAS. (4)

Nombrar	Formular
Nitrato de níquel(II)	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
Hidróxido de estaño(II). Dihidróxido de estaño	$\text{Pb(CO}_3)_2$
Sulfato de cobre(II)	$\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
Fosfato amónico	Hg(OH)_2
Carbonato cálcico	HClO_3

COMBINACIONES TERNARIAS. (5)

Nombrar	Formular
Hidrógeno carbonato de sodio. Bicarbonato sódico	$\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$
Nitrato de hierro(III)	$\text{Ca(HCO}_3)_2$
Dihidrógeno fosfato de potasio	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
Sulfato de cobre(II) hidratado (pentahidratado)	HMnO_4
Hidrógeno sulfato de litio	Au(OH)_3

**FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA****IONES**

Átomos (**iones monoatómicos**) o conjunto de átomos (**iones poliatómicos**) con carga eléctrica

Iones con carga eléctrica positiva:
CATIONES

Iones con carga eléctrica negativa:
ANIONES

Cationes monoatómicos: cationes metálicos



cación (ion) cobre(II)

Nombre del metal

Palabra cación (ion)

Carga eléctrica en números romanos
y entre paréntesis

Aniones monoatómicos: aniones no metálicos

Para nombrar:



Anión (ion) sulfuro

Palabra anión (ion)

Nombre del no metal
terminado en URO

Para formular:

Anión cloruro

Estado de oxidación negativo como
superíndice



Símbolo no metal

Cationes poliatómicos



Ion (cación) amonio



Ion (cación) oxonio

Aniones poliatómicos

Son los grupos atómicos que resultan de
quitar los hidrógenos a los oxoácidos.

Para nombrar:

Obtener el estado de oxidación del átomo central: **la suma algebraica de los estados de oxidación debe ser igual a la carga del ion:**



$n + 4(-2) = -2$; $n = +6$
(+6) : ico -> ato -> **anión sulfato**

Para formular:

Determinar el estado de oxidación del átomo central a partir de la terminación. Escribir el ácido correspondiente, quitarle los hidrógenos y obtener el anión:

Anión nitrato:

ato : (+5) -> ácido nítrico : HNO_3 -> **NO_3^{-}** ion nitrato

EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 1999

Formule o nombre los compuestos siguientes

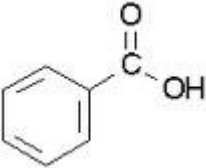
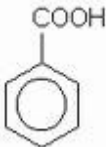
1 OPCIÓN A

a) Permanganato de amonio	NH_4MnO_4	Tetraoxomanganato(VII) de amonio
b) Cloruro de cobalto (II)	CoCl_2	Dicloruro de cobalto
c) 1-Hexilamina	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$	
d) MoO_3	Trióxido de molibdeno	Óxido de molibdeno(VI)
e) HBrO_2	Ácido bromoso	Ácido dioxobromico(III)
		Dioxobromato(III) de hidrógeno
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_2\text{CH}_3$	Pentan-3-ona	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

1 OPCIÓN B

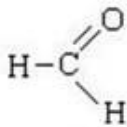
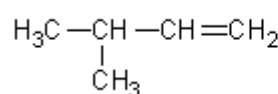
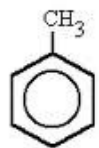
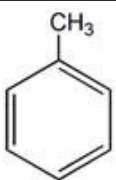
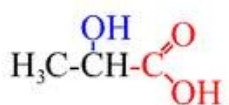
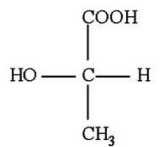
a) Sulfuro de manganeso (II)	MnS	
b) Fosfato de hierro (III)	FePO_4	Tetraoxofosfato(V) de hierro(III)
c) Ácido propenoico	$\text{CH}_2=\text{CH}-\overset{\text{O}}{\underset{\text{ }}{\text{C}}}-\text{OH}$	Ácido acrílico
d) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	Nitrato de plomo(II)	Trioxonitrato(V) de plomo(II)
e) $\text{Zr}(\text{OH})_4$	Hidróxido de circonio(IV)	Tetrahidróxido de circonio
f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$	Buten-1,3-dieno	$\begin{array}{c} \text{H} & & \text{H} \\ & & \\ \text{H}-\text{C} & = & \text{C}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \\ & & \\ & \text{H} & \text{H} \end{array}$

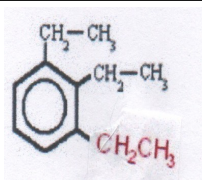
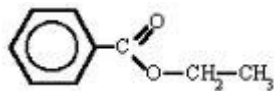
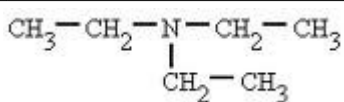
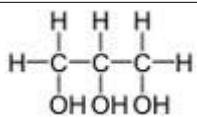
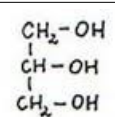
2 OPCIÓN A

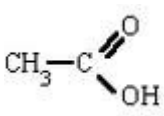
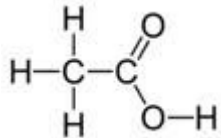
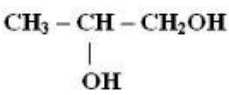
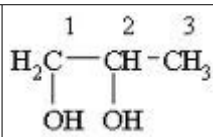
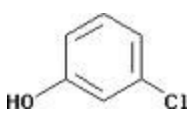
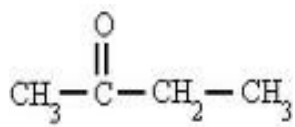
a) Ácido perclórico	HClO_4	Ácido tetraoxoclórico(VII)	Tetraoxoclorato(VII) de hidrógeno
b) Peróxido de estroncio	SrO_2		Dióxido de estroncio
c) Ácido benzoico			
d) Al_2S_3	Sulfuro de aluminio		
e) LiHCO_3	Hidrógenocarbonato de litio		Hidrógenotrioxocarbonato de litio
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{C}\equiv\text{CH}$	Pent-1-ino		

2 OPCIÓN B

a) Fosfato de sodio	Na_3PO_4	Tetraoxofosfato(V) de sodio
---------------------	--------------------------	-----------------------------

b) Hidróxido de bismuto (III)	Bi(OH) ₃	Trihidróxido de bismuto	
c) Metanal	CHOH		
d) N ₂ O ₅	Pentaóxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno(V)	
e) PbSO ₃	Ulfito de plomo(II)	Trioxosulfato(IV) de plomo(II)	
f) (CH ₃ CH ₂) ₂ NH	Dietilamina		
3 OPCIÓN A			
a) Clorato de hierro (II)	Fe(ClO ₃) ₃	Trioxoclorato(V) de hierro(III)	
b) Fluoruro de plata	AgF		
c) 2,5-Dimetilhexano	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₂ CH(CH ₃) ₂	CH ₃ CH(CH ₃)CH ₂ CH ₂ CH(CH ₃)CH ₃	
d) HIO	Ácido hipoyodoso	Ácido oxoyódico(I)	Oxoyodato(I) de hidrógeno
e) Cu ₂ O	Óxido de cobre(I)	Hemióxido de cobre	de Óxido de dicobre
f) CH ₂ =CHCH(CH ₃) ₂	2-metil-buta-3-eno		
3 OPCIÓN B			
a) Nitrato de amonio	NH ₄ NO ₃	Trioxonitrato(V) de amonio	
b) Hidróxido de bario	Ba(OH) ₂	Dihidróxido de bario	
c) Metilbenceno		Tolueno	
d) CrBr ₃	Tribromuro de cromo	Bromuro de cromo(III)	
e) Ca(HCO ₃) ₂	Hidrogenocarbonato de calcio	Hidrógenotrioxocarbonato de calcio	
f) CH ₃ CHOHCOOH	Ácido 2-hidroxipropanoico		
4 OPCIÓN A			
a) Cromato de plata	AgCrO ₄	Tetraoxocromato(VI) de plata	
b) Ácido nitroso	HNO ₂	Dioxonitrato(III) de hidrógeno	Ácido dioxonítrico(III)

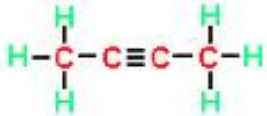
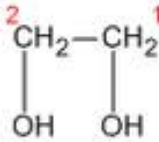
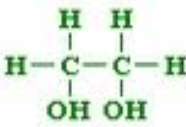
c) 1,2,3-Trietilbenceno			
d) Cl ₂ O ₇	Heptaóxido de dicloro	Óxido de cloro(VII)	
e) BeH ₂	Hidruro de berilio		
f) CH ₃ CH ₂ CN	Propanonitrilo	Cianuro de etilo	CH ₃ - CH ₂ - C ≡ N
4 OPCIÓN B			
a) Sulfato de níquel (II)	NiSO ₄	Tetraoxosulfato(VI) de níquel(II)	
b) Hidróxido de magnesio	Mg(OH) ₂	Dihidróxido de magnesio	
c) Benzoato de etilo	C ₆ H ₅ COOCH ₂ CH ₃		
d) HF	Fluoruro de hidrógeno	HF _(aq) Ácido fluorhídrico	
e) Sn(IO ₃) ₂	Yodato de estaño(II)	Trioxoyodato(V) de estaño(II)T	
f) CH ₂ =CBrCH ₂ CH ₃	2-bromobut-1-eno		
5 OPCIÓN A			
a) Bromuro de cobre (II)	CuBr ₂	Dibromuro de cobre	
b) Óxido de cloro (III)	Cl ₂ O ₃	Trióxido de dicloro	
c) Trietilamina	(CH ₃ CH ₂) ₃ N		
d) CCl ₄	Tetracloruro de carbono		
e) Co(OH) ₃	Hidróxido de cobalto(III)	Trihidróxido de cobalto	
f) CH ₂ ClCH ₂ CH ₂ Cl	1,3-dicloropropano		
5 OPCIÓN B			
a) Nitrato de calcio	Ca(NO ₃) ₂	Trioxonitrato(V) de calcio	
b) Hidróxido de cromo (III)	Cr(OH) ₃	Trihidróxido de cromo	
c) Propano-1,2,3-triol	CH ₂ OHCHOHCH ₂ OH		
d) SbBr ₃	Tribromuro de antimonio	Bromuro de antimonio(III)	
e) H ₃ PO ₄	Ácido fosfórico	Ácido tetraoxofosfórico(V)	Tetraoxofosfato(V) de hidrógeno

f) CH ₃ COOH	Ácido acético o etanoico		
6 OPCIÓN A			
a) Hipoclorito de magnesio	Mg(ClO) ₂	Oxoclorato(I) de magnesio	
b) Óxido de cobre (II)	CuO	Monóxido de cobre	
c) 3-Metilpentan-2-ona	CH ₃ COCH(CH ₃)CH ₂ CH ₃		
d) AgNO ₂	Nitrito de plata	Dioxonitrato(III) de plata	
e) KH	Hidruro de potasio		
f) CH ₂ OHCHOHCH ₃	Propan-1,2-diol		
6 OPCIÓN B			
a) Cloruro de calcio	CaCl ₂	Dicloruro de calcio	
b) Carbonato de aluminio	Al(CO ₃) ₂	Trioxocarbonato de calcio	
c) m-Clorofenol			
d) H ₂ O ₂	Peróxido de hidrógeno	Dióxido de dihidrógeno	
e) Co(OH) ₂	Dihidróxido de cobalto	Hidróxido de cobalto(II)	
f) CH ₃ COCH ₂ CH ₃	Butanona		

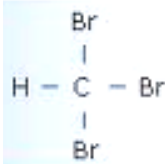
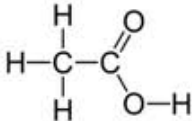
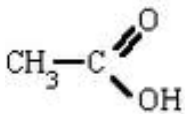
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2000

Formule o nombre los compuestos siguientes

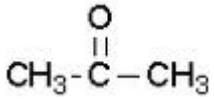
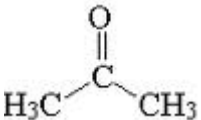
1 OPCIÓN A

a) Óxido de cobre (I)	Cu_2O	Hemioóxido de cobre
b) Carbonato de sodio	Na_2CO_3	Trioxocarbonato de sodio
c) But-2-ino	$\text{CH}_3\text{CH}\equiv\text{CHCH}_3$	
d) NH_4Cl	Cloruro de amonio	
e) Li_2SO_4	Sulfato de litio	Tetraoxosulfato(VI) de litio
f) $\text{CH}_2\text{OHCH}_2\text{OH}$	Etanodiol o etilenglicol	 

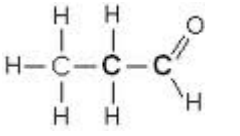
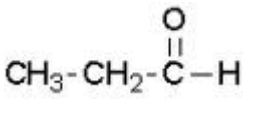
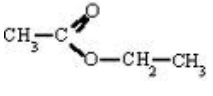
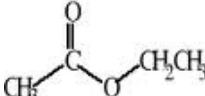
1 OPCIÓN B

a) Fluoruro de hidrógeno	HF	
b) Cromato de mercurio (II)	HgCrO_4	Tetraoxocromato(VI) de mercurio(II)
c) Tribromometano	CHBr_3	
d) PCl_3	Tricloruro de fósforo	Cloruro de fósforo(III)
e) NaNO_2	Nitrito de sodio	Dioxonitrato(III) de sodio
f) CH_3COOH	Ácido acético o etanoico	 

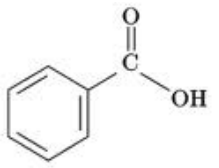
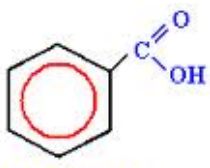
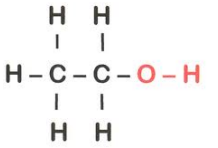
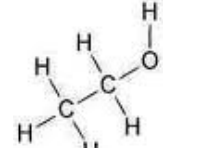
2 OPCIÓN A

a) Pentasulfuro de diarsénico	As_2S_5	Sulfuro de arsénico(V)
b) Hidrogenocarbonato de potasio	K HCO_3	Hidrógenotrioxocarbonato de potasio
c) Ácido 2-hidroxibutanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$	
d) $\text{Ca}(\text{ClO})_2$	Hipoclorito de calcio	Oxoclorato(I) de calcio
e) N_2O_5	Pentóxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(V)
f) CH_3COCH_3	Propanona	 

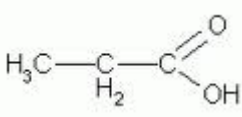
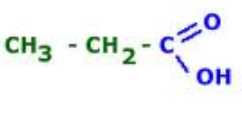
2 OPCIÓN B

a) Monóxido de carbono	CO	Óxido de carbono(II)
b) Nitrito de cesio	Cs(NO ₂)	Dioxonitrato(III) de cesio
c) Propanal	CH ₃ CH ₂ CHO	Propanaldehído
		 
d) ZnO	Óxido de cinc	
e) HIO ₃	Trioxoyodato(V) de hidrógeno	Ácido yódico
		Ácido trioxoyódico(V)
f) CH ₃ COOCH ₂ CH ₃	Acetato de etilo o etanoato de etilo	
		 

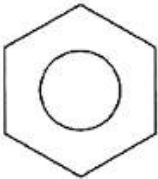
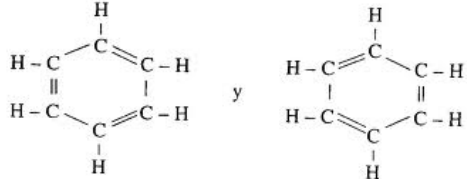
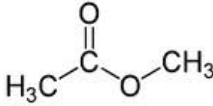
3 OPCIÓN A

a) Óxido de cromo (III)	Cr ₂ O ₃	Trióxido de dicromo
b) Fosfato de calcio	Ca ₃ (P O ₄) ₂	Tetraoxofosfato(V) de calcio
		Ortofosfato de calcio
c) Ácido benzoico	C ₆ H ₅ COOH	
		 
d) BaSO ₄	Sulfato de bario	Tetraoxosulfato(VI) de bario
e) KNO ₃	Nitrato de potasio	Trioxonitrato(V) de potasio
f) CH ₃ CH ₂ OH	Etanol o alcohol etílico	
		 

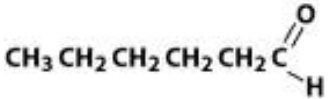
3 OPCIÓN B

a) Sulfato de amonio	(NH ₄) ₂ SO ₄	Tetraoxosulfato(V) de amonio
b) Hidróxido de cobre (II)	Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre
c) Ácido propanoico	CH ₃ CH ₂ COOH	
		 
d) HI	Yoduro de hidrógeno	
e) NaHCO ₃	Hidrogenocarbonato de sodio	Hidrogenotrioxocarbonato de sodio
f) CH ₃ NHCH ₂ CH ₃	Etil metil amina	

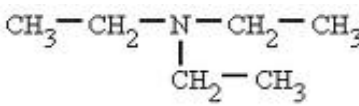
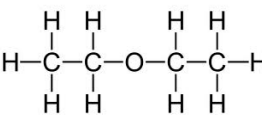
4 OPCIÓN A

a) Óxido de platino (IV)	PtO ₂	Dióxido de platino
b) Yodato de calcio	Ca(IO ₃) ₂	Trioxoyodato(V) de calcio
c) Benceno	C ₆ H ₆	 y 
d) H ₂ Se	Seleniuro de hidrógeno	H ₂ Se _(aq) Ácido selenhídrico
e) MnO ₂	Dióxido de manganeso	Óxido de manganeso(IV)
f) CH ₃ CH ₂ COOCH ₃ .	Ácetato de metilo o etanoato de metilo	

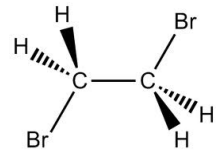
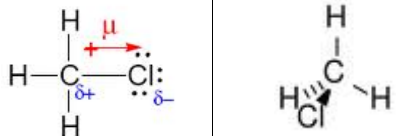
4 OPCIÓN B

a) Hidruro de berilio	BeH ₂	Dihidruro de berilio
b) Carbonato de magnesio	MgCO ₃	Trioxocarbonato de magnesio
c) Hexanal	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CHO	
d) AlCl ₃	Cloruro de aluminio	
e) HgSO ₃	Sulfito de mercurio(II)	Trioxosulfato(IV) de mercurio(II)
f) CH ₂ =CHCH=CH ₂	Buta-1,3-dieno	

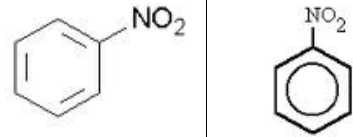
5 OPCIÓN A

a) Nitrato de hierro (III)	Fe(NO ₃) ₂	Trioxonitrato(V) de hierro(III)
b) Perclorato de potasio	KClO ₄	Tetraoxoclorato(VII) de potasio
c) Trietilamina	(CH ₃ CH ₂) ₃ N	
d) CuO	Monóxido de cobre	Óxido de cobre(I)
e) HIO ₃	Ácido yódico	Trioxoyodato(V) de hidrógeno Ácido trioxoyódico(V)
f) CH ₃ CH ₂ OCH ₂ CH ₃	Dietil éter	

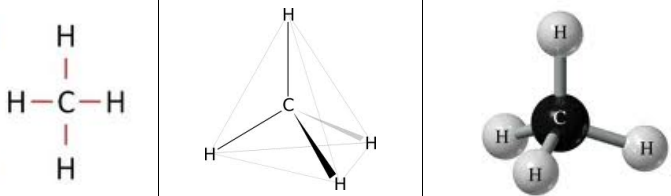
5 OPCIÓN B

a) Hipobromito de sodio	NaBrO	Oxobromato(I) de sodio
b) Hidróxido de estaño (II)	Sn(OH) ₂	Dihidróxido de estaño
c) 1,2-Dibromoetano	CH ₂ BrCH ₂ Br	
d) CoPO ₄	Fosfato de cobalto(III)	Tetraoxofosfato(V) de cobalto(III)
e) CaH ₂	Hidruro de calcio	
f) CH ₃ Cl	Clorometano	

6 OPCIÓN A

a) Fluoruro de calcio	CaF ₂	
b) Óxido de antimonio (III)	Sb ₂ O ₃	Trióxido de diantimonio Sesquióxido de antimonio
c) Nitrobenceno	C ₆ H ₅ NO ₂	
d) Na ₂ O ₂	Peróxido de sodio	Dióxido de disodio
e) HClO ₄	Ácido perclórico	Tetraoxoclorato(V) de hidrógeno Ácido tetraoxoclórico(VII)
f) CH≡CH	Etino o acetileno	H—C≡C—H

6 OPCIÓN B

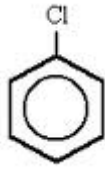
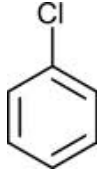
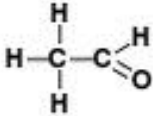
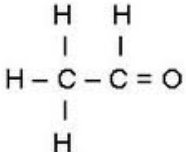
a) Hidróxido de hierro (III)	Fe(OH) ₃	Trihidróxido de níquel
b) Dióxido de azufre	SO ₂	Óxido de azufre(IV)
c) 2-Cloropropanal	CH ₃ CHClCHO	
d) PCl ₅	Pentacloruro de fósforo	Cloruro de fósforo(V)
e) HNO ₂	Ácido nitroso	Ácido dioxonítrico(III) Dioxonitrato(III) de hidrógeno
f) CH ₄	Metano	



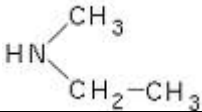
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2001

Formule o nombre los compuestos siguientes

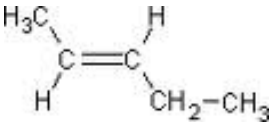
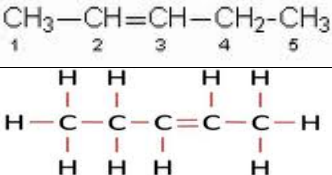
1 OPCIÓN A

a) Sulfuro de hidrógeno	H_2S	
b) Nitrito de plata	AgNO_2	Dioxonitrato(III) de plata
c) Clorobenceno	$\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$	 
d) $\text{Mn}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de manganeso	Hidróxido de manganeso(II)
e) H_2SeO_3	Ácido selenioso	Ácido trioxoselénico(III)
f) CH_3CHO	Etanal	 

1 OPCIÓN B

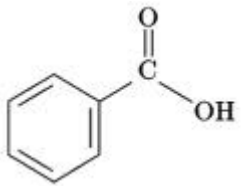
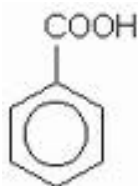
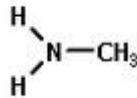
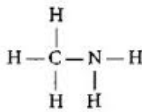
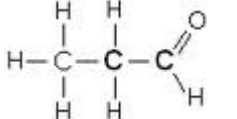
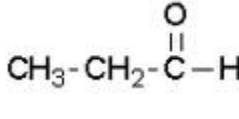
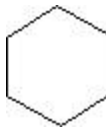
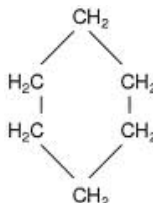
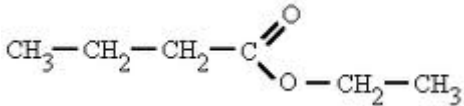
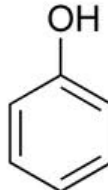
a) Hidrogenosulfato de potasio	KHSO_4	Hidrógenotetraoxosulfato(VI) de potasio
b) Óxido de vanadio (IV)	VO_2	Dióxido de vanadio
c) Ácido 2-metilpentanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2(\text{CH}_3)\text{CHCOOH}$	
d) RbClO_4	Perclorato de rubidio	Tetraoxoclorato(VII) de rubidio
e) BaCl_2	Cloruro de bario	Dicloruro de bario
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$	Etil metil amina	

2 OPCIÓN A

a) Cromato de estaño (IV)	$\text{Sn}(\text{CrO}_4)_2$	Tetraoxocromato(VI) de estaño(II)
b) Fluoruro de vanadio (III)	VF_3	Trifluoruro de vanadio
c) P-nitrofenol		
d) NaH_2PO_4	Dihidrógenotrioxofosfato(V) de sodio	Dihidrógenofosfato de sodio
e) Tl_2O_3	Óxido de talio(III)	Trióxido de ditalio
f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$	Pent-2-eno	 

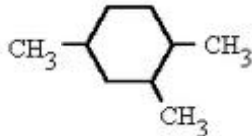
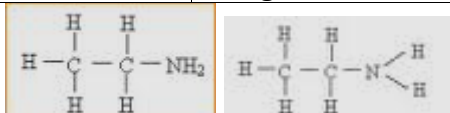
2 OPCIÓN B

a) Nitrato de cobre (II)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	Trioxonitrato(V) de cobre(II)
b) Hidróxido de cesio	$\text{Cs}(\text{OH})$	

c) Ácido benzoico	C ₆ H ₅ COOH		
d) Bi ₂ O ₃	Óxido de bismuto(III)	Trióxido de dibismuto	
e) (NH ₄) ₂ S	Sulfuro de amonio		
f) CH ₃ NH ₂	Metilamina		
3 OPCIÓN A			
a) Sulfito de sodio	Na ₂ SO ₃	Trioxosulfato(III) de sodio	
b) Hidróxido de níquel (II)	Ni(OH) ₂	Dihidróxido de níquel	
c) Propanal	CH ₃ CH ₂ CHO		
d) HBrO	Ácido hipobromoso	Oxobromato(I) de hidrógeno	Ácido oxobromico(I)
e) SnCl ₄	Tetracloruro de estaño	Óxido de estaño(IV)	
f) CH ₂ =CHCH=CHCH ₃	Pent-1,3-dieno		
3 OPCIÓN B			
a) Ácido cloroso	HClO ₂	Ácido oxoclórico(III)	
b) Yoduro de amonio	NH ₄ I		
c) Ciclohexano			
d) As ₂ S ₃	Trisulfuro de diarsénico	Sulfuro de arsénico(III)	
e) KHCO ₃	Hidrógenocarbonato de potasio	Hidrógenotrioxocarbonato de potasio	
f) CH ₃ CH ₂ COOCH ₂ CH ₃	Propanoato de etilo		
4 OPCIÓN A			
a) Hipoyodito de sodio	NaIO	Oxoyodato(I) de sodio	
b) Óxido de telurio (IV)	TeO ₂	Dióxido de telurio	
c) Fenol	C ₆ H ₅ OH		
d) LiCl	Cloruro de litio		

e) CaH_2	Hidruro de calcio	
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$	Dietil éter o éter dietílico	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & - \text{O} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{H} \\ & & & & & & & \\ & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \end{array}$
4 OPCIÓN B		
a) Perclorato de cromo (III)	$\text{Cr}(\text{ClO}_4)_3$	Tetraoxoclorato(VII) de cromo(III)
b) Nitrato de paladio (II)	$\text{Pd}(\text{NO}_3)_2$	Trioxonitrato(V) de paladio(II)
c) Propanona	CH_3COCH_3	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$ $\begin{array}{ccccc} & \text{H} & & \text{O} & & \text{H} \\ & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{H} \\ & & & & & \\ & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \end{array}$
d) H_2SO_3	Ácido sulfuroso	Triosulfato(IV) de hidrógeno
e) CsOH	Hidróxido de cesio	
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$	Bromuro de etilo	
5 OPCIÓN A		
a) Óxido de magnesio	MgO	
b) Cromato de mercurio (I)	Hg_2CrO_4	Tetraoxocromato(VI) de mercurio(I)
c) 3-Etil-3-metilpentano	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_2\text{CH}_3)_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	
d) PbSO_4	Sulfato de plomo(II)	Tetraoxosulfato(VI) de plomo(II)
e) PH_3	Fosfina	Trihidruro de fósforo
f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$	Butanona	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 \end{array}$
5 OPCIÓN B		
a) Hidróxido de bario	$\text{Ba}(\text{OH})_2$	
b) Permanganato de litio	LiMnO_4	Tetraoxomanganato(VII) de litio
c) Dietil éter	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & - \text{O} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{H} \\ & & & & & & & \\ & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \end{array}$
d) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	Ortofosfato de calcio o fosfato de calcio	Tetraoxofosfato(V) de calcio
e) B_2O_3	Trióxido de diboro	
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	1-cloropropano	
6 OPCIÓN A		
a) Sulfuro de cinc	ZnS	
b) Yodito de cesio	CsIO_2	Dioxoyodato(III) de cesio
c) 1,2-Dietilbenceno		
d) UO_2	Dióxido de uranio	Óxido de uranio(IV)
e) $\text{Sn}(\text{NO}_3)_4$	Nitrato de estaño(IV)	Trioxonitrato(V) de estaño(IV)
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$	Ácido propanoico o propiónico	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{CH}_2 - \text{C} \\ \\ \text{OH} \end{array}$

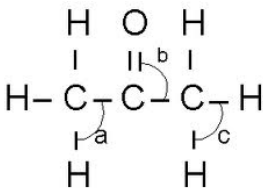
6 OPCIÓN B

a) Óxido de cobalto (III)	Co ₂ O ₃	Trióxido de dicobalto		
b) Tetracloruro de titanio	TiCl ₄	Cloruro de titanio(IV)		
c) 1,2,4-Trimetilciclohexano				
d) SO ₂	Dióxido de azufre	Óxido de azufre(IV)		
e) HBrO ₃	Ácido brómico	Ácido trioxobromico(III)	Trioxobromato(III)	de hidrógeno
f) CH ₃ CH ₂ NH ₂	Etilamina			

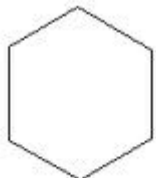
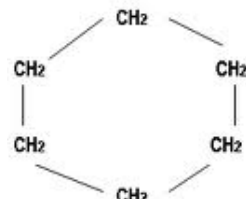
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2002

Formule o nombre los compuestos siguientes

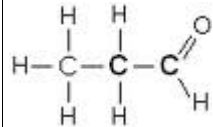
1 OPCIÓN A

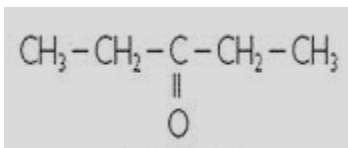
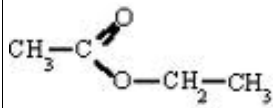
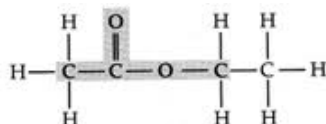
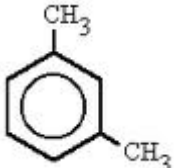
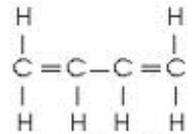
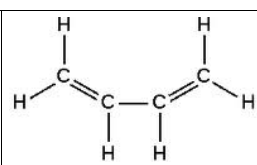
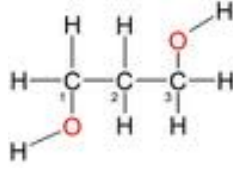
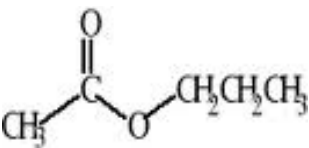
a) Permanganato de bario	$\text{Ba}(\text{MnO}_4)_2$	Tetraoxomanganato(VII) de bario
b) Dióxido de azufre	SO_2	Óxido de azufre(IV)
c) Ácido 3-metilbutanoico	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{COOH} \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
d) NaNO_2	Nitrito de sodio	Dioxonitrato(III) de sodio
e) AgF	Fluoruro de plata	
f) CH_3COCH_3	Propanona Acetona o Dimetil cetona	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{H}_3\text{C} - \text{C} - \text{CH}_3 \end{array}$ 

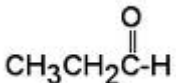
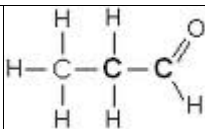
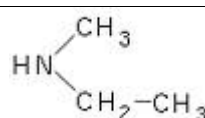
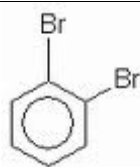
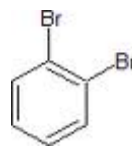
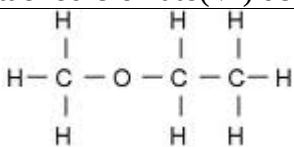
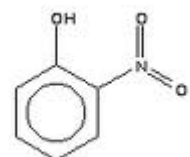
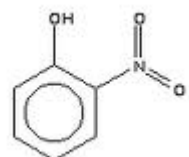
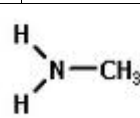
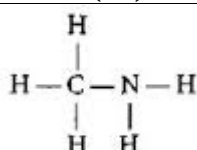
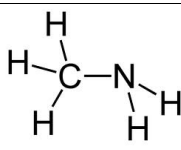
1 OPCIÓN B

a) Hidróxido de hierro (III)	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de hierro
b) Sulfato de potasio	K_2SO_4	Tetraoxosulfato(VI) de potasio
c) Ciclohexano		
d) BaCO_3	Carbonato de bario	Trioxocarbonato de bario
e) H_2O_2	Agua oxigenada	Peróxido de hidrógeno
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHCl}_2$	1,1-dicloropropano	Dióxido de dihidrógeno

2 OPCIÓN A

a) Sulfuro de hidrógeno	H_2S	
b) Óxido de vanadio (V)	V_2O_5	Pentaóxido de divanadio
c) Ácido 3-metilbutanoico	$(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{COOH}$	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{C} \\ \quad \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \quad \quad \text{O} \\ \quad \quad \quad \text{OH} \end{array}$
d) K_2SO_3	Sulfito de potasio	Trioxosulfato(IV) de potasio
e) $\text{Hg}(\text{OH})_2$	Hidróxido de mercurio(II)	Dihidróxido de mercurio
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	Propanal	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{C} - \text{H} \end{array}$ 

2 OPCIÓN B				
a) Nitrito de hierro (II)	Fe(NO ₂) ₂	Dioxonitrato(III) de hierro(II)		
b) Peróxido de cobre (II)	CuO ₂	Dióxido de cobre		
c) 3-Pentanona	CH ₃ CH ₂ COCH ₂ CH ₃			
d) LiH	Hidruro de litio			
e) K ₂ HPO ₄	Hidrógenotetraoxofosfato(V) potasio	de	Monohidrógenotetraoxofosfato de potasio	
f) CH ₃ COOCH ₂ CH ₃	Acetato de etilo			
3 OPCIÓN A				
a) Hipobromito de sodio	NaBrO	Oxobromato(I) de sodio		
b) Ácido fosfórico	H ₃ PO ₄	Ácido tetraoxofosfórico(V)	Tetraoxofosfato(V) de hidrógeno	
c) m-Dimetilbenceno				
d) FeO	Óxido de hierro(II)			
e) SiI ₄	Tetrayoduro de silicio			
f) CH ₂ =CH-CH=CH ₂	But1,3-dieno			
3 OPCIÓN B				
a) Perclorato de cromo (III)	Cr(ClO ₄) ₃	Tetraoxoclorato(VII) de cromo(III)		
b) Nitrato de paladio (II)	Pd(NO ₃) ₂	Trioxonitrato(V) de paladio(II)		
c) Propan-1,3-diol	CH ₂ OHCH ₂ CH ₂ OH			
d) FeCl ₂	Cloruro de hierro(II)	Dicloruro de hierro		
e) Ag ₂ O	Óxido de plata			
f) CH ₃ COOCH ₂ CH ₂ CH ₃	Acetato de propilo o etanoato de propilo			

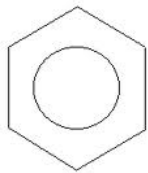
4 OPCIÓN A				
a) Clorato de calcio	CaClO ₃	Trioxoclorato(V) de calcio		
b) Hidróxido de níquel (II)	Ni(OH) ₂	Dihidróxido de níquel		
c) Propanal	CH ₃ CH ₂ CHO			
d) Na ₂ O ₂	Peróxido de sodio	Dióxido de disodio		
e) Fe ₂ S ₃	Sulfuro de hierro(III)	Trisulfuro de dihierro		
f) CH ₃ CH ₂ NHCH ₃	N-Etilmetilamina (etil) (metil) amina	o		
4 OPCIÓN B				
a) Hidruro de aluminio	AlH ₃			
b) Hipoyodito de cobre (II)	Cu(IO) ₂	Monoxoyodato(I) de cobre(II)		
c) o-Dibromobenceno				
d) NH ₄ Cl	Cloruro de amonio			
e) BaCr ₂ O ₇	Dicromato de bario	Heptaoxodicromato(VI) de bario		
f) CH ₃ CH ₂ OCH ₃	Etil metil éter o metoxietano			
5 OPCIÓN A				
a) Nitrato de plata	AgNO ₃	Trioxonitrato(V) de plata		
b) Sulfuro de cobalto (II)	CoS			
c) o-Nitrofenol				
d) SiO ₂	Dióxido de silicio			
e) TiF ₄	Tetrafluoruro de titanio	Fluoruro de titanio(IV)		
f) CH ₃ NH ₂	Metilamina			
5 OPCIÓN B				
a) Bromato de sodio	NaBrO ₃	Trioxobromato(V) de sodio		
b) Ácido sulfuroso	H ₂ SO ₃	Ácido trioxosulfúrico(IV)	Trioxosulfato(IV) de hidrógeno	
c) 2-Metilpent-1-eno	CH ₂ =C(CH ₃)CH ₂ CH ₂ CH ₃			
d) AuCl ₃	Tricloruro de oro	Cloruro de oro(III)		
e) LiOH	Hidróxido de litio			

f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$	Butan-1-ol	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{O} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & & \end{array}$	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} \\ & & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - & \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & & \\ & \text{H} & & \text{H} & & \text{H} & & \text{:O:} \\ & & & & & & & \\ & & & & & & & \text{H} \end{array}$
--	------------	---	---

6 OPCIÓN A

a) Hidróxido de platino (IV)	$\text{Pt}(\text{OH})_4$	Tetrahidróxido de platino	
b) Dióxido de azufre	SO_2	Óxido de azufre(IV)	
c) Propeno	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_3$	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & & & \text{H} & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & = & \text{C} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & & \text{H} & & & \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \qquad \qquad \text{CH}_3 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} = \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H} \qquad \qquad \text{H} \end{array}$
d) KMnO_4	Permanganato de potasio	Tetraoxomanganato(VII) de potasio	
e) CsHSO_3	Hidrógenosulfito de cesio	Hidrògenotrioxosulfato(IV) de cesio	
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	Etanol o alcohol etílico	$\begin{array}{ccccccc} & \text{H} & & \text{H} & & & \\ & & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - & \text{C} & - \text{O} & - \text{H} \\ & & & & & & \\ & \text{H} & & \text{H} & & & \end{array}$	$\begin{array}{c} \text{H} \qquad \qquad \text{H} \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} - \text{C} - \text{O} \\ \diagup \quad \diagdown \quad \\ \text{H} \qquad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$

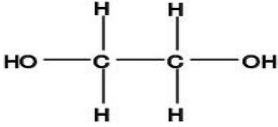
6 OPCIÓN B

a) Hidrógenocarbonato de sodio	NaHCO_3	Hidrogenotrioxocarbonato de sodio	
b) Sulfuro de plomo (II)	PbS		
c) Benceno	C_6H_6	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} = \text{C} - \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} = \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array} \quad \text{y} \quad \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} = \text{C} - \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} = \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	
d) Al_2O_3	Óxido de aluminio		
e) H_2CrO_4	Ácido crómico	Ácido tetraoxocrómico	Tetraoxocromato(VI) de hidrógeno
f) $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$	Propino	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	

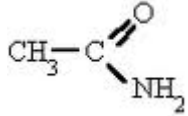
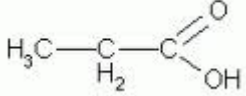
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2003

Formule o nombre los compuestos siguientes

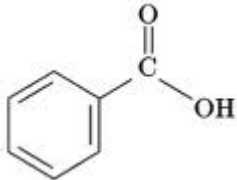
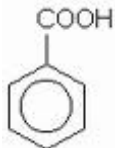
1 OPCIÓN A

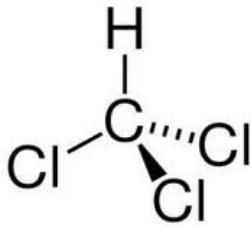
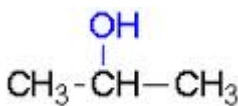
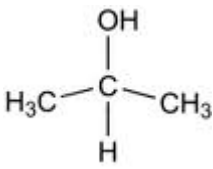
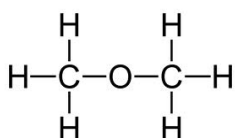
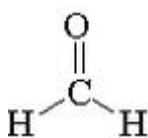
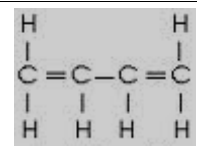
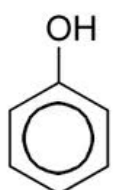
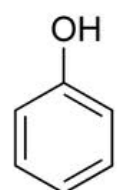
a) Peróxido de bario	BaO ₂	Dióxido de bario
b) Ácido clórico	HClO ₃	Ácido trioxoclórico(V) Trioxoclorato(V) de hidrógeno
c) Etano-1,2-diol	CH ₂ OHCH ₂ OH o glicol	
d) MnI₂	Yoduro de manganeso(II)	Diyoduro de manganeso
e) FeSO₄	Sulfato de hierro(II)	Tetraoxosulfato(VI) de hierro(II)
f) CH≡CH	Acetileno o etino	H-C≡C-H

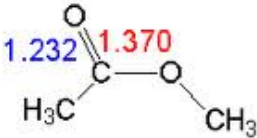
1 OPCIÓN B

a) Hidróxido de plata	AgOH	
b) Fluoruro de hidrógeno	HF	
c) Etanamida	CH ₃ CONH ₂ Acetamida	
d) (NH₄)₂SO₄	Sulfato de amonio	Tetraoxosulfato(VI) de amonio
e) H₂O₂	Agua oxigenada	Peróxido de hidrógeno Dióxido de dihidrógeno
f) CH₃CH₂COOH	Ácido propanoico o propiónico	

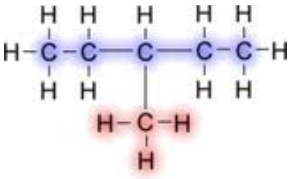
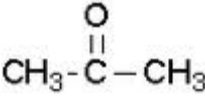
2 OPCIÓN A

a) Óxido de cromo (III)	Cr ₂ O ₃	Trióxido de dicromo
b) Nitrato de magnesio	Mg(NO ₃) ₂	Trioxonitrato(V) de magnesio
c) Ácido benzoico		
d) HgS	Sulfuro de mercurio(II)	
e) H₃BO₃	Ácido bórico u ortobórico	Ácido trioxobórico Trioxoborato de hidrógeno

f) CHCl_3	Triclorometano o cloroformo		
2 OPCIÓN B			
Dihidrogenofosfato de aluminio	$\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$	Dihidrógenotetraoxofosfato(V) de aluminio	
a) Cloruro de estaño (IV)	SnCl_4	Tetracloruro de estaño	
b) Propan-2-ol	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$		
c) $\text{Cu}(\text{BrO}_2)_2$	Dioxobromato(III) de cobre(II)	Bromito de cobre(II)	
d) SbH_3	Estibina	Trihidruro de antimonio	
e) CH_3OCH_3	Dimetil éter		
3 OPCIÓN A			
a) Sulfito de calcio	$\text{Ca}(\text{SO}_3)_2$	Trioxosulfato(IV) de calcio	
b) Hidróxido de estroncio	$\text{Sr}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de estroncio	
c) Metanal	HCHO Formaldehído		
d) PtI_2	Diyoduro de platino	Yoduro de platino(II)	
e) H_3PO_4	Ácido ortofosfórico o fosfórico	Ácido tetraoxofosfórico(V) Tetraoxofosfato(V) de hidrógeno	
f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$	Buta-1,3-dieno		
3 OPCIÓN B			
a) Ácido perclórico	HClO_4	Ácido tetraoxoclórico(V)	Tetraoxoclorato(V) de hidrógeno
b) Óxido de titanio (IV)	TiO_2	Dióxido de titanio	
c) Fenol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$		

d) PbF_2	Fluoruro de plomo(II)	Difluoruro de plomo
e) NH_4HCO_3	Hidrógenocarbonato de amonio	Hidrógenotrioxocarbonato de amonio
f) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$	Acetato de metilo	

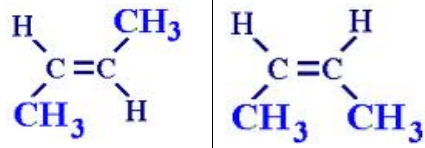
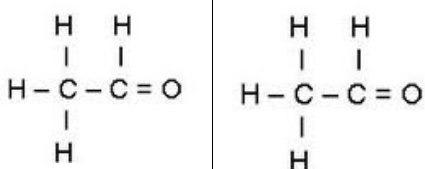
4 OPCIÓN A

a) Óxido de circonio (IV)	ZrO_2	Dióxido de circonio
b) Sulfuro de arsénico (III)	As_2S_3	Trisulfuro de diarsénico
c) 3-Metilpentano	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$	
d) KMnO_4	Permanganato de potasio	Tetraoxomanganato(VII) de potasio
e) LiH	Hidruro de litio	
f) CH_3COCH_3	Propanona	

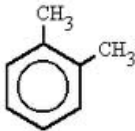
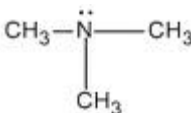
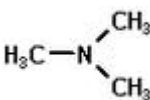
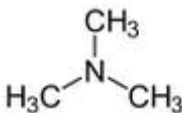
4 OPCIÓN B

a) Hidróxido de magnesio	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de magnesio
b) Yodato de potasio	KIO_3	Trioxoyodato(V) de potasio
c) Etil metil éter	Metoxietano	
d) NaClO	Hipoclorito de sodio	Oxoclorato(I) de sodio
e) H_2Se	Seleniuro de hidrógeno	
f) $\text{H}_2\text{BrCHBrCH}_2\text{CH}_3$	1,2-dibromobutano	

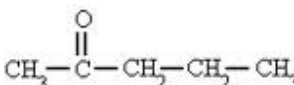
5 OPCIÓN A

a) Bromuro de hidrógeno	HBr	
b) Fosfato de litio	Li_3PO_4	Ortofosfato de litio
c) But-2-eno	$\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$	
d) $\text{Co}(\text{OH})_2$	Hidróxido de cobalto(II)	Dihidróxido de cobalto
e) HNO_2	Ácido nitroso	Ácido dioxonítrico(III)
f) CH_3CHO	Etanal o acetaldehído	

5 OPCIÓN B

Hidrogenocarbonato de cesio	CsHCO_3	Hidrogenotrioxocarbonato de cesio		
a) Óxido de cadmio	CdO			
b) o-Dimetilbenceno		1,2-dimetilbenceno o-xileno		
c) Al(OH)_3	Hidróxido de aluminio			
d) CrF_3	Fluoruro de cromo(III)		Trifluoruro de cromo	
e) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$	Trimetilamina			

6 OPCIÓN A

a) Cromato de calcio	CaCrO ₄	Tetraoxocromato(VI) de calcio	
b) Peróxido de estroncio	SrO ₂	Dióxido de estroncio	
c) 2-Pentanona	CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH ₃		
d) HClO₂	Ácido cloroso	Ácido dioxoclórico(III)	Dioxoclorato(III) de hidrógeno
e) N₂O₅	Pentaóxido de dinitrógeno		Óxido de nitrógeno(V)
f) CH₂=CHCH₂CH=CHCH₃	Hexa-1,4-dieno		

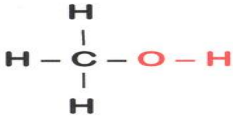
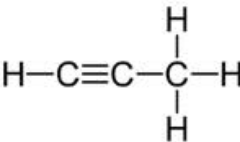
6 OPCIÓN B

a) Sulfuro de cinc	ZnS		
b) Ácido bromoso	HBrO ₂	Ácido oxobromico(III)	Dioxobromato(III) de hidrógeno
c) Metilpropano	CH ₃ CH(CH ₃)CH ₃		$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
d) CO	Monóxido de carbono		Óxido de carbono(II)
e) Fe(NO₃)₃	Nitrato de hierro(III)		Trioxonitrato(III) de hierro(III)
f) CH₂OHCHOHCH₂OH	Propanotriol o glicerina		$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C} & -\text{C}-\text{H} \\ & & \\ \text{OH} & \text{OH} & \text{OH} \end{array}$ $\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{OH} \\ \\ \text{CHOH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$

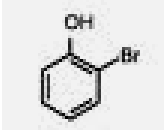
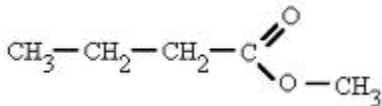
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2004

Formule o nombre los compuestos siguientes

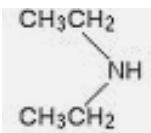
1 OPCIÓN A

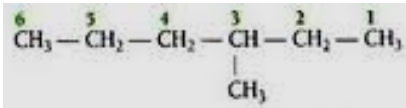
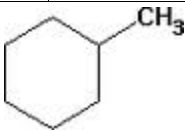
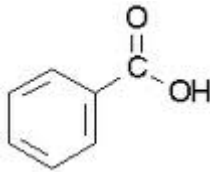
a) Ácido cloroso	HClO ₂	Ácido dioxoclórico(III)	Dioxoclorato(III) de hidrógeno
b) Hidróxido de magnesio	Mg(OH) ₂		Dihidróxido de magnesio
c) Metanol	CH ₃ OH		
d) Na₂S	Sulfuro de sodio		
e) CoPO₄	Fosfato de cobalto(III)		Tetraoxofosfato(V) de cobalto(III)
f) CH₃C≡CH	Propino		

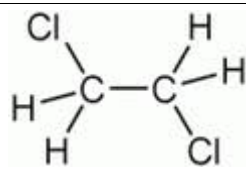
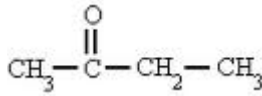
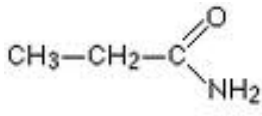
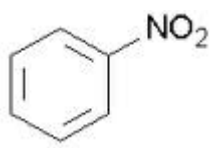
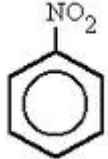
1 OPCIÓN B

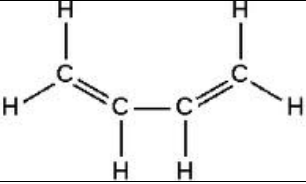
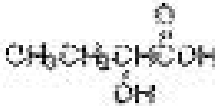
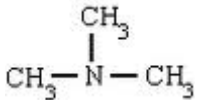
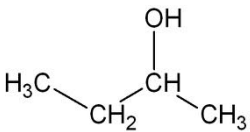
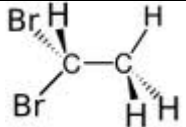
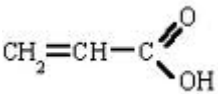
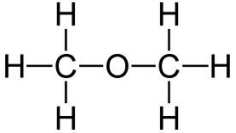
a) Óxido de oro (III)	Au ₂ O ₃		Trióxido de dioro
b) Nitrito de cinc	Zn(NO ₂) ₂		Dioxonitrato(III) de cinc
c) o-Bromofenol			
d) Al(HSO₄)₃	Hidrógenosulfato de aluminio		Tetraoxosulfato(VI) de aluminio
e) SiCl₄	Tetracloruro de silicio		
f) CH₃CH₂COOCH₃	Propanoato de metilo		

2 OPCIÓN A

a) Hidróxido de berilio	Be(OH) ₂		Dihidróxido de berilio
b) Ácido perclórico	HClO ₄	Ácido tetraoxoclórico(VII)	Tetraoxoclorato(VII) de hidrógeno
c) Dietilamina	(CH ₃) ₂ NH		
d) CuBr₂	Dibromuro de cobre		Bromuro de cobre(II)
e) Na₂Cr₂O₇	Dicromato de sodio		Heptaoxidocromato(VI) de sodio

f) CH_3CHO	Etanal	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{H} \end{array} $
2 OPCIÓN B		
a) Hidruro de magnesio	MgH_2	
b) Sulfato de potasio	K_2SO_4	Tetraoxosulfato(VI) de potasio
c) 3-Metilhexano	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	
d) Sb_2O_3	Óxido de antimonio(III)	Trióxido de diantimonio
e) HIO_3	Ácido yódico	Ácido trioxoyódico(V)
f) $\text{CH}_3\text{CHFCH}_3$	2-fluoropropano	Trioxoyodato(V) de hidrógeno
3 OPCIÓN A		
a) Sulfuro de potasio	K_2S	
b) Ácido brómico	HBrO_3	Ácido trioxobrómico(V)
c) Metilciclohexano		Trioxoybromato(V) de hidrógeno
d) $\text{Bi}(\text{OH})_3$	Hidróxido de bismuto	Trihidróxido de bismuto
e) NaH_2PO_4	Dihidrógenofosfato de sodio	Dihidrógenotetraoxofosfato(V) de sodio
f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$	Penta-1,3.dieno	$\text{①CH}_2=\text{②CH}-\text{③CH}=\text{④CH}-\text{⑤CH}_3$
3 OPCIÓN B		
a) Cromato de plata	Ag_2CrO_4	Tetraoxocromato(VI) de plata
b) Seleniuro de hidrógeno	H_2Se	
c) Ácido benzoico	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$	
d) CaH_2	Hidruro de calcio	
e) NO_2	Dióxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno(IV)

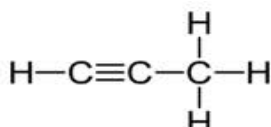
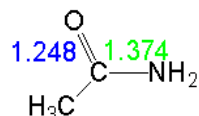
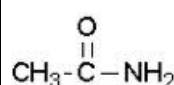
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$	Etanol o alcohol etílico	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array} $
4 OPCIÓN A		
a) Óxido de platino (II)	PtO	
b) Nitrato de hierro (III)	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	Trioxonitrato(V) de hierro(III)
c) 1,2-Dicloroetano	$\text{ClCH}_2\text{CH}_2\text{Cl}$	
d) NaH	Hidruro de sodio	
e) HBrO	Ácido hipobromoso	Ácido oxobromico(I) Oxobromato(I) de hidrógeno
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$	Butanona	
4 OPCIÓN B		
a) Peróxido de bario	BaO_2	Dióxido de bario
b) Fluoruro de plomo (II)	PbF_2	Difluoruro de plomo
c) Metano	CH_4	
d) Bi_2O_3	Óxido de bismuto	Trióxido de dibismuto
e) H_2SO_3	Ácido sulfuroso	Ácido trioxosulfúrico(IV) Trioxosulfato(IV) de hidrógeno
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CONH}_2$	Propanamida	
5 OPCIÓN A		
a) Fluoruro de hidrógeno	HF	
b) Hidróxido de litio	LiOH	
c) Nitrobenceno		

d) Na_2O_2	Peróxido de sodio	Dióxido de disodio
e) $\text{Ni}(\text{ClO}_3)_2$	Clorato de níquel(II)	Trioxoclorato(V) de níquel(II)
f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CH}_2$	Buta-1,3-dieno	
5 OPCIÓN B		
a) Nitrito de sodio	NaNO_2	Dioxonitrato(III) de sodio
b) Hidrogenocarbonato de potasio	KHCO_3	Hidrógenotrioxocarbonato de potasio
c) Ácido 2-hidroxibutanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$	
d) NH_4Cl	Cloruro de amonio	
e) SO_2	Dióxido de azufre	Óxido de azufre(IV)
f) $(\text{CH}_3)_3\text{N}$	Trimetilamina	
6 OPCIÓN A		
a) Peróxido de estroncio	SrO_2	Dióxido de estroncio
b) Cromato de estaño (IV)	$\text{Sn}(\text{CrO}_4)_2$	Tetraoxocromato(VI) de estaño(IV)
c) Butan-2-ol	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$	
d) Li_2SO_4	Sulfato de litio	Tetraoxosulfato(VI) de litio
e) KOH	Hidróxido de potasio	
f) CH_3CHBr_2	1,1-dibromoetano	
6 OPCIÓN B		
a) Hidruro de berilio	BeH_2	
b) Permanganato de sodio	NaMnO_4	Tetraoxomanganato(VII) de sodio
c) Ácido propenoico	$\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$ Ácido acrílico	
d) N_2O_3	Trióxido de dinitrógeno	Óxido de nitrógeno(III)
e) $\text{Ca}(\text{BrO}_3)_2$	Bromato de calcio	Trioxobromato(V) de calcio
CH_3OCH_3	Metoximetano o dimetil éter	

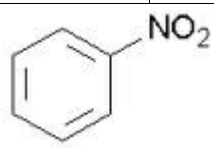
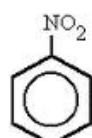
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2005

Formule o nombre los compuestos siguientes

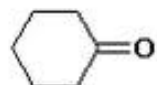
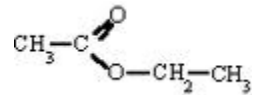
1 OPCIÓN A

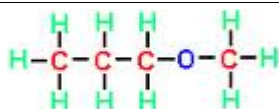
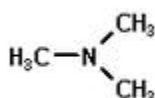
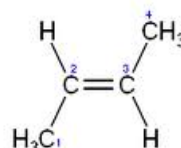
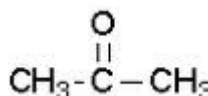
a) Óxido de cobalto (II)	CoO	Óxido de cobalto	
b) Dicromato de potasio	K ₂ Cr ₂ O ₇	Heptaoxodicromato(VI) de potasio	
c) Propino	CH ₃ C≡CH		
d) Sn(OH) ₄	Hidróxido de estaño(IV)	Tetrahidróxido de estaño	
e) HBrO ₂	Ácido bromoso	Dioxobromato(II) de hidrógeno	Ácido dioxobromico(III)
f) CH ₃ CONH ₂	Acetamida		

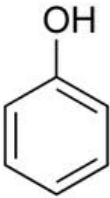
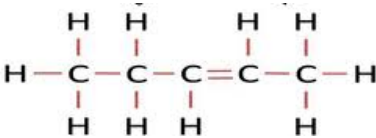
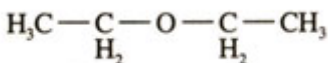
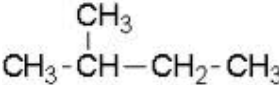
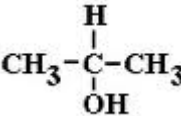
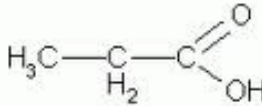
1 OPCIÓN B

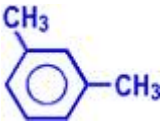
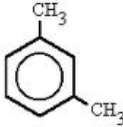
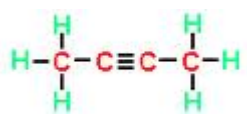
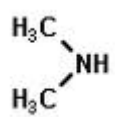
a) Hidrogenocarbonato de sodio	NaHCO ₃	Hidrogenotrioxocarbonato de sodio	
b) Peróxido de estroncio			
c) Nitrobenceno	C ₆ H ₅ NO ₂		
d) PH ₃	Fosfina	Trihidruro de fósforo	
e) Ag ₂ CrO ₄	Cromato de plata	Tetraoxocromato(VI) de plata	
f) CH ₃ CH ₂ CHClCH ₂ CH ₃	3-cloropentano		

2 OPCIÓN A

a) Trióxido de azufre	SO ₃	Óxido de azufre(VI)	
b) Peróxido de calcio	CaO ₂	Dióxido de calcio	
c) Ciclohexanona			
d) HIO ₃	Ácido yódico	Trioxoyodato(V) de hidrógeno	Ácido trioxoyódico(V)
e) Al(HSeO ₄) ₃	Hidrógenotetraoxoseleniato(VI) de aluminio	de	Hidrógenoseleniato de aluminio
f) CH ₃ COOCH ₂ CH ₃	Acetato de etilo o etanoato de etilo		

2 OPCIÓN B				
a) Ortoarseniato de sodio	Na ₃ AsO ₄		Tetraoxoarseniato(V) de sodio	
b) Cloruro de amonio	NH ₄ Cl			
c) Butano-1,4-diol	CH ₂ OHCH ₂ CH ₂ CH ₂ OH			
d) Co(OH) ₂	Hidróxido de cobalto(II)		Dihidróxido de cobalto	
e) NH ₃	Amoniaco	Azano		Trihidruro de nitrógeno
f) CH ₃ OCH ₂ CH ₂ CH ₃	Metoxipropano o metil propil éter			
3 OPCIÓN A				
a) Nitrito de hierro (II)	Fe(NO ₂) ₃		Dioxonitrato(III) de hierro(III)	
b) Hidruro de berilio	BeH ₂			
c) Trimetilamina	(CH ₃) ₃ N			
d) TiO ₂	Dióxido de titanio		Óxido de titanio(IV)	
e) KOH	Hidróxido de potasio			
f) HOCH ₂ COOH	Ácido hidroxietanoico			
3 OPCIÓN B				
a) Yoduro de oro (III)	AuI ₃		Triyoduro de oro	
b) Peróxido de hidrógeno	Agua oxigenada	Dióxido de dihidrógeno	Peróxido de hidrógeno	
c) But-2-eno	CH ₃ CH=CHCH ₃			
d) KMnO ₄	Permanganato de potasio		Tetraoxomanganato(VII) de potasio	
e) HBrO ₃	Ácido brómico		Trioxobromato(V) de hidrógeno	
f) CH ₃ COCH ₃	Propanona			
4 OPCIÓN A				
a) Sulfuro de hidrógeno	H ₂ S			
b) Tetrahidruro de silicio	Silano			Tetrahidruro de silicio

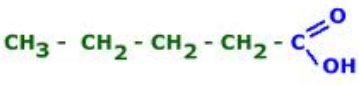
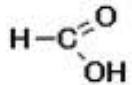
c) Fenol		
d) LiClO_3	Clorato de litio	Trioxoclorato(V) de litio
e) MnO_2	Dióxido de manganeso	Óxido de manganeso(IV)
f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_2\text{CH}_3$	Penten-2-eno	
4 OPCIÓN B		
a) Sulfato de aluminio	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	Tetraoxosulfato(VI) de aluminio
b) Hidróxido de mercurio (II)	$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de mercurio
c) 2-Metilhexan-3-ol	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CHOHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	
d) HNO_3	Ácido trioxonítrico(V)	Ácido nítrico
e) Cl_2O_5	Pentaóxido de dicloro	Óxido de cloro(V)
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$	Dietiléter o etoxietano o éter dietílico	
5 OPCIÓN A		
a) Hidrogenosulfato de potasio	KHSO_4	Hidrógenotetraoxosulfato(VI) de potasio
b) Óxido de aluminio	Al_2O_3	Trióxido de dialuminio
c) Metilbutano	$\text{CH}_3\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{CH}_3$	
d) SF_4	Fluoruro de silicio	Tetrafluoruro de silicio
e) HIO	Ácido hipoyodoso	Oxoyodato(I) de hidrógeno o Ácido oxoyódico(I)
f) $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$	Propan-2-ol	
5 OPCIÓN B		
a) Hidróxido de magnesio	$\text{Mg}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de magnesio
b) Yodato de bario	$\text{Ba}(\text{IO}_3)_2$	Trioxoyodato(V) de bario
c) Ácido propanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ Ácido propiónico	

d) H_3PO_4	Ácido ortofosfórico Ácido fosfórico	Tetraoxofosfato(V) de hidrógeno
e) K_2O_2	Peróxido de potasio	Dióxido de dipotasio
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$	Propanal	$\text{CH}_3-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\underset{ }{\text{C}}}-\text{H}$
6 OPCIÓN A		
a) Sulfito de manganeso (II)	$\text{Mn}(\text{SO}_3)_2$	Triosulfato(IV) de manganeso(II)
b) Cloruro de amonio	NH_4Cl	
c) m-Dimetilbenceno	 m-xileno	
e) GaH_3	Hidruro de galio	Trihidruro de galio
f) CH_3COOH	Ácido acético o etanóico	$\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\underset{ }{\text{C}}}-\text{OH}$
6 OPCIÓN B		
a) Hidróxido de hierro (III)	$\text{Fe}(\text{OH})_3$	Trihidróxido de hierro
b) Ácido crómico	H_2CrO_4	Tetraoxocromato(VI) de hidrógeno
c) But-2-ino	$\text{CH}_3\text{C}\equiv\text{CCH}_3$	
d) N_2O	Óxido de nitrógeno(I)	Óxido de dinitrógeno
e) CdS	Sulfuro de cadmio	
f) CH_3NHCH_3	Dimetilamina	

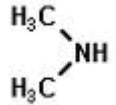
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2006

Formule o nombre los compuestos siguientes

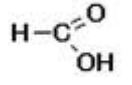
1 OPCIÓN A

a) Óxido de vanadio (V)	V_2O_5	Pentaóxido de divanadio
b) Nitrato de calcio	$Ca(NO_3)_2$	Trioxonitrato(V) de calcio
c) Ácido pentanoico	$CH_3CH_2CH_2CH_2COOH$	
d) $BaCrO_4$	Cromato de bario	Tetraoxocromato(VI) de bario
e) $Mg(OH)_2$	Hidróxido de magnesio	Dihidróxido de magnesio
f) HCHO	Ácido fórmico o metanóico	

1 OPCIÓN B

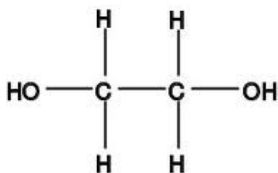
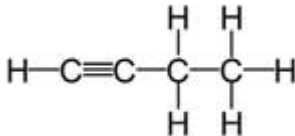
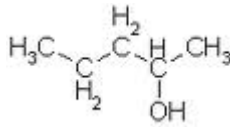
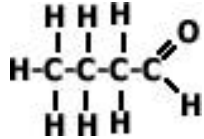
a) Fosfato de cobalto (III)	$CoPO_4$	Tetroxofosfato(V) de cobalto(III)
b) Peróxido de bario	BaO_2	Dióxido de bario
c) Dimetilamina	$(CH_3)_2NH$	
d) BeH_2	Hidruro de bario	
e) H_2SO_3	Ácido sulfuroso	Ácido triosulfúrico(IV)
f) $CH_3OCH_2CH_3$	Metoxietano o etil metil éter	Triosulfato(IV) de hidrógeno

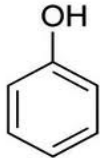
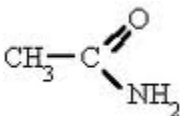
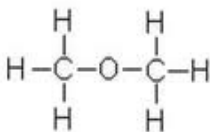
2 OPCIÓN A

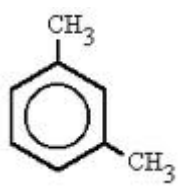
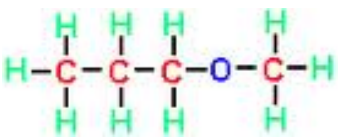
a) Nitrato de hierro (II)	$Fe(NO_3)_2$	Trioxonitrato(V) de hierro(II)
b) Sulfuro de hidrógeno	H_2S	
c) But-3-en-1-ol	$CH_2=CHCH_2CH_2OH$	
d) As_2O_3	Trióxido de diarsénico	Óxido de arsénico(III)
e) $Cr(OH)_3$	Hidróxido de cromo(III)	Trihidróxido de cromo
f) HCOOH	Ácido fórmico o metanóico	

2 OPCIÓN B

a) Ácido nitroso	HNO_2	Ácido dioxonítrico(III)	Trioxonitrato(III) de hidrógeno
b) Yoduro de níquel (II)	NiI_2		Diyoduro de níquel

c) 1,2-Etanodiol	Glicol CH ₂ OHCH ₂ OH		
d) HMnO ₄	Ácido permangánico	Tetraoxomanganato(VII) de hidrógeno	
e) ZrO ₂	Dióxido de circonio	Óxido de circonio(IV)	
f) HOCH ₂ CHO	Hidroxietanal		
3 OPCIÓN A			
a) Sulfito de aluminio	Al ₂ (SO ₃) ₃	Trioxosulfato(IV) de aluminio	
b) Hidróxido de berilio	Be(OH) ₂	Dihidróxido de berilio	
c) 1-Butino	CH≡CCH ₂ CH ₃		
d) WO ₃	Óxido de wolframio(VI)	Trióxido de wolframio	
e) NH ₄ F	Fluoruro de amonio		
f) CH ₂ =CHCH(CH ₃)CH ₃	3-metilbut-1-eno		
3 OPCIÓN B			
a) Ácido hipocloroso	HClO	Oxoclorato(I) de hidrógeno	Ácido oxoclórico(I)
b) Fosfato de plata	Ag ₃ PO ₄	Tetraoxofosfato(V) de plata	
c) Pentan-2-ol	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CHOHCH ₃		
d) PbO ₂	Dióxido de plomo	Óxido de plomo(IV)	
e) NaH	Hidruro de sodio		
f) HOOCCH ₂ COOH	Ácido propanodióico o malónico		
4 OPCIÓN A			
a) Ácido yódico	HIO ₃	Ácido trioxoyódico(V)	Trioxoyodato(V) de hidrógeno
b) Hidróxido de cromo (III)	Cr(OH) ₃	Trihidróxido de cromo	
c) Butanal	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CHO		
d) Ni ₃ (PO ₄) ₂	Fosfato de níquel(III)	Tetraoxofosfato(V) de níquel(III)	

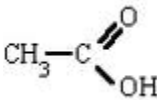
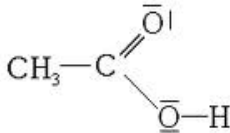
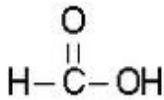
e) SnO_2	Dióxido de estaño	Óxido de estaño(IV)
f) $\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{COCH}_3$	Pent-4-en-2-ona	
4 OPCIÓN B		
a) Óxido de mercurio (II)	HgO	Óxido de mercurio
b) Clorato de potasio	KClO_4	Tetraoxoclorato(VII) de potasio
c) Ácido 3-metilhexanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}(\text{CH}_3)\text{CH}_2\text{COOH}$	
d) MgH_2	Hidruro de magnesio	
e) $\text{Co}(\text{OH})_3$	Tridróxido de cobalto	Hidróxido de cobalto(III)
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NHCH}_3$	(Etil)(metil)amina	N-etilmetilamina
5 OPCIÓN A		
a) Yoduro de mercurio (I)	HgI_2	Diyoduro de mercurio
b) Hipoclorito de calcio	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$	Oxoclorato(I) de calcio
c) Fenol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$	 
d) N_2O	Óxido de nitrógeno(I)	Oxido de dinitrógeno
e) NH_4MnO_4	Permanganato de amonio	Tetraoxomanganato(VII) de amonio
f) CH_3CONH_2	Acetamina o etanamina	
5 OPCIÓN B		
a) Nitrito de plata	AgNO_2	Dioxonitrato(III) de plata
b) Peróxido de estroncio	SrO_2	Dióxido de estroncio
c) Dimetil éter	CH_3OCH_3	
d) K_2O	Óxido de potasio	
e) FeCl_2	Cloruro de hierro(III)	Tricloruro de hierro
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCOOH}$	Ácido 2-hidroxibutanoico	
6 OPCIÓN A		
a) Hidrogenocarbonato de sodio	NaHCO_3	Hidrógenotrioxocarbonato de sodio
b) Óxido de manganeso (III)	Mn_2O_3	Trióxido de dimanganeso
c) Ácido 2-aminobutanoico	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{COOH}$	
d) Na_2CrO_4	Cromato de sodio	Tetraoxocromato(VI) de sodio
e) CuI	Yoduro de cobre	Ioduro de cobre(I)
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$	Propanamina o propilamina	

		
6 OPCIÓN B		
a) Sulfito de estaño (II)	SnSO ₃	Trioxosulfato(IV) de estaño(II)
b) Hidróxido de cobre (II)	Cu(OH) ₂	Dihidróxido de estaño
c) <i>m</i>-Dimetilbenceno	<i>m</i> -xileno	
d) Ag₂O	Óxido de palta	
e) KBrO	<i>Hipobromito de potasio</i>	Oxobromato(I) de potasio
f) CH₃OCH₂CH₂CH₃	Metil propil éter o 1-metoxipropano	

EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2008

Formule o nombre los compuestos siguientes

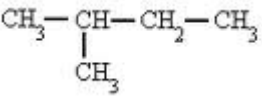
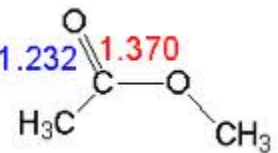
1 OPCIÓN A

a) Carbonato de cinc	ZnCO ₃	Trioxocarbonato de cinc
b) Óxido de titanio (IV)	TiO ₂	Dióxido de titanio
c) Ácido etanoico	 Ácido acético	
d) Sc(OH) ₃	Hidróxido de escandio	Trihidróxido de escandio
e) HgSO ₄	Sulfato de mercurio(II)	Tetraoxosulfato(VI) de mercurio(II)
f) HCHO	Ácido fórmico o metanóico	

1 OPCIÓN B

a) Arseniato de hierro (III)	FeAsO ₄	Tetraoxoarseniato(V) de hierro(III)
b) Peróxido de hidrógeno	H ₂ O ₂ Agua oxigenada	Dióxido de dihidrógeno
c) But-3-en-1-ol	CH ₂ =CHCH ₂ CH ₂ OH	
d) MgH ₂	Hidruro de magnesio	
e) H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno	
f) CH ₃ CH ₂ OCH ₃	Metoxietano	Etil metiléter

2 OPCIÓN A

a) Hidrogenocarbonato de sodio	NaHCO ₃	Hidrógenotrioxocarbonato de sodio
b) Óxido de oro (III)	Au ₂ O ₃	Trióxido de dioro Sesquióxido de oro
c) Metilbutano	(CH ₃) ₂ CHCH ₂ CH ₃	
d) PH ₃	Fosfina	Fosfano Trihidruro de fósforo
e) HClO ₂	Ácido cloroso	Ácido dioxoclórico(III) Dioxoclorato(III) de hidrógeno
f) CH ₃ COOCH ₃	Acetato de metilo o etanoato de metilo	

2 OPCIÓN B

a) Hidróxido de galio	Ga(OH) ₃		Trihidróxido de galio
b) Bromato de estroncio	Sr(BrO ₃) ₂		Trioxobromato(V) de estroncio
c) Propan-1-ol	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	
d) H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso	Trioxosulfato(IV) de hidrógeno	Ácido trioxosulfúrico(IV)
e) I ₂ O ₃	Trióxido de diyodo		Óxido de yodo(III)
f) CH ₃ CONH ₂	Acetamida o etanamida	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ \\ \text{CH}_3-\text{C}-\text{NH}_2 \end{array} $	

3 OPCIÓN A

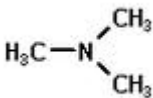
a) Óxido de paladio (IV)	PdO ₂		Dióxido de paladio
b) Nitrato de cobalto (III)	Co(NO ₃) ₃	Trioxonitrato(V) de cobalto(III)	
c) Propanoato de metilo	CH ₃ CH ₂ COOCH ₃	$ \begin{array}{c} \text{O} \\ // \\ \text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{C} \\ \backslash \\ \text{O}-\text{CH}_3 \end{array} $	
d) Na ₂ O ₂	Peróxido de sodio		Dióxido de disodio
e) SiF ₄	Tetrafluoruro de silicio		
f) CH ₃ CH ₂ CH ₃	Propano	$ \begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array} $	

3 OPCIÓN B

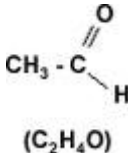
a) Permanganato de cobalto (II)	Co(MnO ₄) ₂		Tetraoxomanganato(VII) de cobalto(II)
b) Ácido bórico	H ₃ BO ₃	Trioxoborato de hidrógeno	Ácido ortobórico
c) Penta-1,3-dieno	CH ₃ CH=CHCH=CH ₂	$ {}^1\text{CH}_2 = {}^2\text{CH} - {}^3\text{CH} = {}^4\text{CH} - {}^5\text{CH}_3 $	
d) Bi ₂ O ₅	Óxido de bismuto(V)		Pentaóxido de dibismuto
e) NH ₄ Cl	Cloruro de amonio		
f) CH≡CH	Etino o acetileno		$ \text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H} $

4 OPCIÓN A

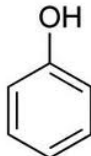
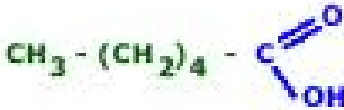
a) Bromuro de cadmio	CaBr ₂		
----------------------	-------------------	--	--

b) Ácido selénico	H_2SeO_4	Ácido tetraoxoselénico(VI)	Tetraoxoseleniato(VI) de hidrógeno
c) Pent-1,3-dieno	$\text{CH}_2=\text{CHCH}=\text{CHCH}_3$	$\textcircled{1}\text{CH}_2=\textcircled{2}\text{CH}-\textcircled{3}\text{CH}=\textcircled{4}\text{CH}-\textcircled{5}\text{CH}_3$	
d) Sc(OH)₃	Hidróxido de escandio	Trihidróxido de escandio	
e) KH₂PO₄	Dihidrógenofosfato de potasio	Dihidrógenotetraoxofosfato(V) de potasio	
f) (CH₃)₃N	Trimetilamina		

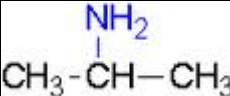
4 OPCIÓN B

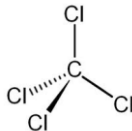
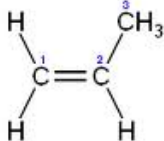
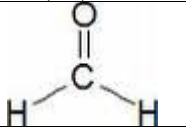
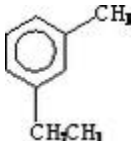
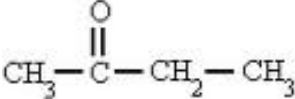
a) Dicromato de potasio	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Heptaoxodicromato(VI) de potasio	
b) Seleniuro de hidrógeno	H_2Se		
c) Pent-4-en-2-ol	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CHOHCH}_3$		
d) LiH	Hidruro de litio		
e) OsO₄	Óxido de osmio(VIII)	Tetraóxido de osmio	
f) CH₃CHO	Etanal o acetaldehído	 (C ₂ H ₄ O)	

5 OPCIÓN A

a) Dicromato de potasio	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Heptaoxodicromato(VI) de potasio	
b) Hidróxido de vanadio (V)	V(OH)_5	Pentahidróxido de vanadio	
c) Fenol	$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$		
d) (NH₄)₂S	Sulfuro de amonio		
e) AlPO₄	Fosfato de aluminio	Ortofosfato de aluminio	Tetraoxofosfato(V) de aluminio
f) CH₃CH₂CH₂CH₂CH₂COOH	Ácido hexanóico o caprónico		

5 OPCIÓN B

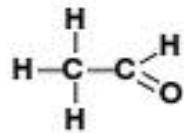
a) Óxido de rubidio	Rb_2O		
b) Hipoclorito de berilio	Be(ClO)_2	Oxoclorato(I) de berilio	
c) propan-2-amina	$(\text{CH}_3)_2\text{CHNH}_2$		
d) Sn(CO₃)₂	Carbonato de estaño(IV)	Tetraoxocarbonato de estaño(IV)	

e) CCl_4	Tetracloruro de carbono	
f) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$	Propeno	
6 OPCIÓN A		
a) Fluoruro de boro	BF_3	Trifluoruro de boro
b) Nitrito de cobre (I)	CuNO_2	Dioxonitrato(III) de cobre(I)
c) Metanal	HCHO	 Formaldehído
d) AsH_3	Hidruro de arsénico	Arsina
e) HIO	Ácido hipoyodoso	Acido oxoyódico(I) Oxoyodato(I) de hidrógeno
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2$	Propilamina	
6 OPCIÓN B		
a) Cromato de plata	Ag_2CrO_4	Tetraoxocromato(VI) de plata
b) Peróxido de litio	Li_2O_2	Dióxido de dilitio
c) 1,3-etilmetilbenceno		
d) CO	Monóxido de carbono	
e) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$	Nitrato de plomo(II)	Trioxonitrato(V) de plomo(II)
f) $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3$	Butanona	

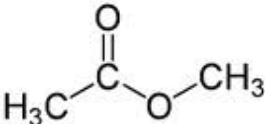
EJERCICIOS DE SELECTIVIDAD 2009

Formule o nombre los compuestos siguientes

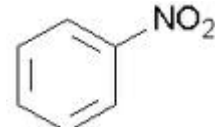
1 OPCIÓN A

a) Telururo de hidrógeno	H_2Te	
b) Hidróxido de mercurio(II)	$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Dihidróxido de mercurio
c) Etanal	CH_3CHO	
d) FeCl_2	Cloruro de hierro(II)	Dicloruro de hierro
e) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Dicromato de potasio	Heptaoxidocromato(VI) de potasio
f) CH_3COCH_3	Propanona	Acetona

1 OPCIÓN B

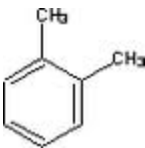
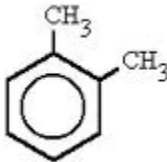
a) Cloruro de amonio	NH ₄ Cl		
b) Ácido selenioso	H ₂ SeO ₃	Ácido trioxosulfúrico(IV)	Trioxosulfato(IV) de hidrógeno
c) Etanoato de metilo	CH ₃ COOCH ₃		
d) HClO ₂	Ácido cloroso	Ácido dioxoclórico(III)	Dioxoclorato(III) de hidrógeno
e) Al ₂ O ₃	Trióxido de dialuminio		Sesquióxido de aluminio
f) CH ₃ CH(NH ₂)COOH	Ácido 2-aminopropanoico		

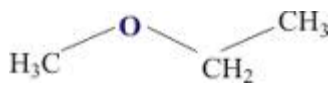
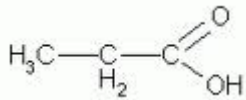
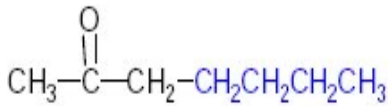
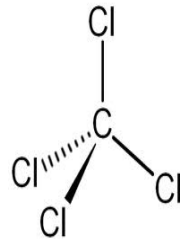
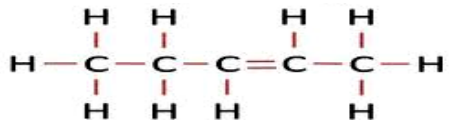
2 OPCIÓN A

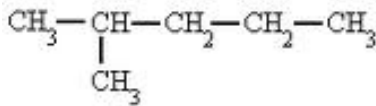
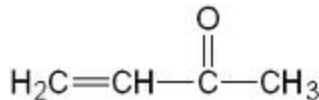
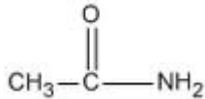
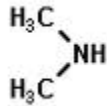
a) Hidruro de berilio	BeH ₂		
b) Cromato de bario	BaCrO ₄	Tetraoxocromato(VI) de bario	
c) Nitrobenceno	C ₆ H ₅ NO ₂		
d) Ca ₃ (PO ₄) ₂	Fosfato de calcio	Tetraoxofosfato(V) de calcio	
e) H ₂ O ₂	Peróxido de hidrógeno	Dióxido de dihidrógeno	Agua oxigenada
f) CH ₃ C≡CCH ₂ CH ₂ Cl	5-cloropent-2-ino		

2 OPCIÓN B

a) Fluoruro de calcio	CaF_2	
-----------------------	----------------	--

b) Trióxido de wolframio	WO ₃	Óxido de wolframio(VI)
c) Metilpropano	CH ₃ CH(CH ₃)CH ₃	$\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
d) H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno	
e) NaHSO ₄	Hidrogenosulfato de sodio	Hidrógenotrioxosulfato(VI) de sodio
f) CH ₃ CH(OH)CH ₃	Propan-2-ol	$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & \\ \text{H} - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} - \text{H} \\ & & \\ \text{H} & \text{OH} & \text{H} \end{array}$
3 OPCIÓN A		
a) Ácido crómico	H ₂ CrO ₄	Ácido tetraoxocrómico(VI)
b) Hidróxido de cobre (II)	Cu(OH) ₂	Dihidróxido de cobre
c) Pentan-2-ol	CH ₃ CH(OH)CH ₂ CH ₂ CH ₃	$\begin{array}{c} & & & \text{H} & & \\ & & & & & \\ & & & \text{O} & & \\ & & & & & \\ \text{H} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{C} & - \text{H} \\ & & & & \\ \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array}$
d) SrO ₂	Dióxido de estroncio	Óxido de estroncio(IV)
e) AlH ₃	Hidruro de aluminio	
f) CH ₂ =CHCH ₂ CH=CH ₂	Penta-1,4-dieno	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$
3 OPCIÓN B		
a) Hidróxido de calcio	Ca(OH) ₂	
b) Ácido fosfórico	H ₃ PO ₄	Tetraoxofosfato(V) de hidrógeno
c) 1,2-Dimetilbenceno		
d) Br ₂ O ₅	Pentóxido de dibromo	Óxido de bromo(V)
e) Fe ₂ (SO ₄) ₃	Sulfato de hierro(III)	Tetraoxosulfato(VI) de hierro(III)
f) CH ₃ COCH ₂ CH ₃	Butanona	$\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel} \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

4 OPCIÓN A			
a) Monóxido de carbono	CO	Óxido de carbono(II)	
b) Nitrito de cobre (II)	Cu(NO ₂) ₂	Dioxonitrato(III) de cobre(II)	
c) Etilmetil éter	CH ₃ CH ₂ OCH ₃		
d) LiOH	Hidróxido de litio		
e) MnS	Sulfuro de manganeso(II)		
f) CH ₃ CH ₂ COOH	Ácido propanoico		
4 OPCIÓN B			
a) Permanganato de potasio	KMnO ₄	Tetraoxomanganato(VI) de potasio	
b) Sulfuro de plata	Ag ₂ S		
c) Heptan-2-ona	CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂		
d) PtO ₂	Dióxido de platino	Óxido de platino(IV)	
e) Cu(NO ₃) ₂	Nitrato de cobre(II)	Dioxonitrato(V) de cobre(II)	
f) CCl ₄	Tetracloruro de carbono		
5 OPCIÓN A			
a) Ácido perclórico	HClO ₄	Ácido tetraoxoclórico(VII)	Tetraoxoclorato(VII) de hidrógeno
b) Hidróxido de paladio (II)	Pd(OH) ₂	Dihidróxido de paladio	
c) Pent-2-eno		CH ₃ CH=CHCH ₂ CH ₃	
d) Na ₃ AsO ₄	Arseniato de sodio	Tetraoxoarseniato(V) de sodio	
e) FeCl ₂	Cloruro de hierro(II)	Dicloruro de hierro	

f) $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	2-metilpentano	
5 OPCIÓN B		
a) Amoníaco	NH_3	Azano
b) Hidrogenosulfato de aluminio	$\text{Al}(\text{HSO}_4)_3$	Hidrogenotetraoxosulfato(VI) de hidrógeno
c) Ácido etanoico	CH_3COOH	Ácido acético
d) $\text{Ni}(\text{OH})_2$	Hidróxido de níquel(II)	Dihidróxido de níquel
e) KNO_3	Nitrato de potasio	Trioxonitrato(V) de níquel(II)
f) $\text{CH}_2=\text{CHCOCH}_3$	But-3-en-2-ona	
6 OPCIÓN A		
a) Sulfito de amonio	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	Tetraoxosulfato(VI) de amonio
b) Peróxido de bario	BaO_2	Dióxido de bario
c) Hexa-1,4-dieno	$\text{CH}_2=\text{CHCH}_2\text{CH}=\text{CHCH}_3$	
d) HIO_3	Ácido yódico	Trioxoyodato(V) de hidrógeno
e) SO_3	Trióxido de azufre	Óxido de azufre(VI)
f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$	Etanamida o etilamina	
6 OPCIÓN B		
a) Ácido perbrómico	HBrO_4	Tetraoxobromato(VII) de hidrógeno
b) Hidróxido de plata	AgOH	Ácido tetraoxobromico(VII)
c) Dimetilamina	CH_3NHCH_3	
d) NH_4NO_3	Nitrato de amonio	Trioxonitrato(V) de amonio
e) Cu_2O	Óxido de cobre(I)	Óxido de dicobre
f) CHCl_3	Triclorometano o cloroformo	