

REACCIONES QUÍMICAS

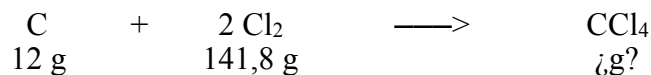
1) El amoníaco se forma a partir del nitrógeno y el hidrógeno. Sabiendo esto completa la tabla siguiente:

Nitrógeno (g)	Hidrógeno	Amoníaco (g)
28	6	¿?
1,4	¿?	¿?
¿?	1,2	¿?

2) El trióxido de azufre es un compuesto que se forma a partir del oxígeno y el azufre. Completa con ello la siguiente tabla:

Azufre (g)	Oxígeno (g)	Trióxido de azufre (g)
2	3	¿?
¿?	24	¿?
¿?	¿?	20

3) La reacción de formación del CCl_4 a partir de sus componentes es de la forma:



¿Ley de Proust en la reacción? Determinar los gramos de CCl_4 que se forman a partir de 10 g de Cl_2 .

4) La reacción entre el vanadio y el flúor viene dada por:



¿Ley de Proust en la reacción? Calcula la masa de VF_5 que se obtiene a partir de 0,35 g de V.

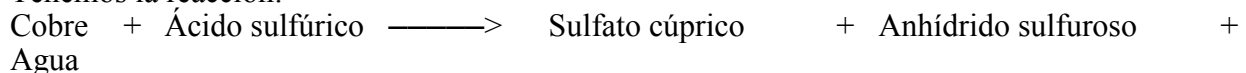
5) La reacción de formación del butano viene dada por:



¿Ley de Proust en la reacción? Calcula la masa de H_2 y de C_4H_{10} que se obtiene a partir de 10 g de C.

6) ¿Qué ocurre si añadimos en un matraz 8 g de Azufre y 7 g de Oxígeno? ¿qué cantidad de trióxido de azufre (SO_3) se forma? ¿qué cantidad y que reactivo sobraré? Utiliza el problema número 2.

7) Tenemos la reacción:



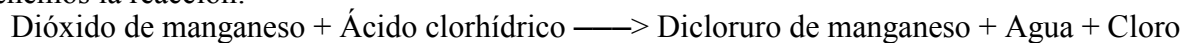
Determina:

a) Los gramos de sulfato cúprico que se obtienen al reaccionar 3 g de ácido sulfúrico con suficiente cobre.

b) Los gramos de cobre y de ácido sulfúrico necesarios para obtener 10 g de anhídrido sulfuroso.

Masas atómicas (g/mol): H = 1; O = 16; S = 32 y Cu = 63,5.

8) Tenemos la reacción:

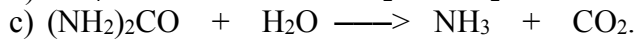
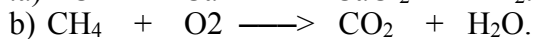


a) ¿Gramos de dióxido de manganeso necesarios para obtener 0,5 l de cloro a 15° C y 850 mmHg?

b) ¿Volumen de ácido clorhídrico necesarios para obtener los 0,5 l de cloro (15° C y 850 mmHg)?

Masas atómicas (g/mol): H = 1; O = 16; Cl = 35,5 y Mn = 55.

9) Ajustar las siguientes reacciones:



10) Ajustar las siguientes reacciones:

