

DISOLUCIONES

- 1) Tenemos una disolución de diyoduro de plomo (PbI_2), cuya concentración es 95 g/L. Determina:
 - a) Los gramos de diyoduro de plomo que hay en 125 mL de la disolución.
 - b) La cantidad de disolución que debemos tomar para que contenga 12 g de diyoduro de plomo.

- 2) Tenemos una disolución de cloruro de sodio (NaCl), siendo su concentración de 10 g/L.
 - a) ¿Cuántos gramos de cloruro de sodio posee 100 mL de la disolución?
 - b) ¿Qué volumen (en litros) tenemos que tomar de la disolución para que contenga 3 g de cloruro de sodio?

- 3) Realizamos una disolución de yoduro de potasio (KI), añadiendo suficiente agua a 30 g de KI . Si la disolución obtenida tiene 600 mL, determina:
 - a) La concentración de la disolución, en g/L.
 - b) Los gramos de KI que hay en 50 mL de la disolución.

- 4) Tenemos 600 mL de una disolución de yoduro de potasio (KI), siendo su concentración del 3,5 g/L.
 - a) ¿Qué concentración posee 20 mL de la disolución?
 - b) ¿Cuántos gramos de yoduro de potasio poseen esos 20 mL de disolución?
 - c) ¿Qué volumen (en litros) tenemos que tomar de la disolución para que contenga 2,3 g de yoduro de potasio?

- 5) Tenemos 360 mL de una disolución de amoníaco (NH_3), siendo su concentración de 24 g/L.
 - a) ¿Qué concentración posee 100 mL de la disolución?
 - b) ¿Cuántos gramos de amoníaco posee esos 100 mL de disolución?
 - c) ¿Qué volumen (en litros) tenemos que tomar de la disolución para que contenga 15 g de amoníaco?

- 6) Queremos preparar una disolución de hidróxido de potasio (KOH). Para ello tomamos 13 g de este y añadimos agua hasta completar un volumen de 300 mL.
 - a) ¿Cuál es la concentración de la disolución (en g/L)?
 - b) ¿Cuántos gramos de hidróxido de potasio habrá en 15 mL de la disolución?
 - c) ¿Qué cantidad de disolución debemos tomar para que contenga 5 g de hidróxido de potasio?