

## DISOLUCIONES

- 1) Tenemos una disolución de diyoduro de plomo ( $\text{PbI}_2$ ), 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 ( $\text{NaCl}$ ), 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 ( $\text{KI}$ ), añadiendo suficiente agua a 30 g de  $\text{KI}$ . Si la disolución obtenida tiene 600 mL, determina:
  - a) La concentración de la disolución, en g/L.
  - b) Los gramos de  $\text{KI}$  que hay en 50 mL de la disolución.
  
- 4) Tenemos 600 mL de una disolución de yoduro de potasio ( $\text{KI}$ ), 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 ( $\text{NH}_3$ ), 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 ( $\text{KOH}$ ). 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?