

## Taller de Concentraciones porcentuales

- 1) Calcule la concentración porcentual de una solución, sabiendo que 15 g de cloruro de potasio están disueltos en 65 ml de agua.
- 2) Calcule la concentración porcentual de una solución que se ha preparado disolviendo 4 ml de bromuro de litio en 640 ml de agua.
- 3) ¿Cuántos gramos de yoduro de sodio se necesitan para preparar 60 ml de solución de yoduro de sodio al 15 %?
- 4) ¿Cuántos gramos de cloruro de plata se necesitan para preparar 50 ml de una solución de cloruro de plata al 12%?
- 5) ¿Cuántos ml de ácido clorhídrico se necesitan para preparar 200 ml de una solución de ácido clorhídrico al 5%?

**En cada caso, encierro la letra que corresponde a la respuesta correcta y sustenta:**

- 6) El agua de mar tiene 0,129 % de magnesio, la cantidad de agua de mar, para obtener 1 kg de magnesio es:
  - a) 775193,8 L
  - b) 7752 L
  - c) 775,2 L
  - d) 7,75 L
  - e) 1,29 L
- 7) La concentración porcentual en peso de una solución que se prepara disolviendo 4,60 g de glucosa ( $C_6H_{12}O_6$ ) en 945,4 ml de agua es:
  - a) 43,7%
  - b) 0,484%
  - c) 0,435%
  - d) 43,5%
  - e) 0,486%
- 8) Los ml de ácido clorhídrico que están contenidos en 5 ml de solución de ácido clorhídrico de 42,4% son:
  - a) 21,4 ml
  - b) 2,12 ml
  - c) 0,21 ml
  - d) 212 ml
  - e) 2112 ml
- 9) El volumen de solución de ácido nítrico de 21% que contiene 10 g de ácido nítrico es:

- a) 4,74 mL
- b) 477,4 mL
- c) 47,4 mL
- d) 0,47 mL
- e) 2,47 mL

10) La concentración porcentual en peso de una solución obtenida disolviendo 25 g de hidróxido de potasio en 475 ml de agua es:

- a) 5,3%
- b) 15%
- c) 7,0%
- d) 7,5%
- e) 5,0%