Ejercicios de concentración porcentual y en partes por millón.

1. Se ha descubierto que una fuente de agua contiene 0.8 gramos de arsénico en una muestra de 2 litros. Calcula la concentración de arsénico en ppm.

Respuesta:_____

2. En un área urbana, se detecta que hay 5.6 gramos de cadmio disueltos en 1500 ml de agua. ¿Cuál es la concentración de cadmio en ppm?

Respuesta:_____

3. Un vertedero contaminado se encuentra filtrando lixiviados que contienen 22 miligramos de plomo en 1.5 litros de agua. Calcula la concentración de plomo en ppm.

Respuesta:_____

4. Se encuentra que un cuerpo de agua cerca de una zona industrial contiene 14 gramos de cianuro en una muestra de 3 litros. ¿Cuál es la concentración de cianuro en ppm?

Respuesta:_____

5. En una región agrícola, se descubre que un tanque de 4500 litros de agua tiene 16 gramos de mercurio. ¿Cuál es la concentración de mercurio en ppm?

Respuesta:_____

6. Se tiene una solución que contiene 25 gramos de sal disueltos en 125 gramos de agua. Calcula la concentración porcentual de la solución.

Respuesta:_____

7. En un experimento de laboratorio, se mezclan 40 gramos de azúcar en 160 gramos de agua. ¿Cuál es la concentración porcentual de la solución resultante?

Respuesta:_____

8. Se disuelven 75 gramos de un compuesto en 250 gramos de disolvente. Calcula la concentración porcentual de la solución obtenida.

Respuesta:_____

LIVEWORKSHEETS

9. En una reacción química, se mezclan 15 gramos de un reactivo en 85 gramos de un solvente. ¿Cuál es la concentración porcentual de la mezcla resultante?

Respuesta:_____

10. Se prepara una solución que contiene 60 gramos de sustancia A y 40 gramos de sustancia B en 200 gramos de solución total. ¿Cuál es la concentración porcentual de cada componente en la solución final?

Respuesta:_____

LIVEWORKSHEETS