

Ensayo examen Física y Química 2º ESO. Tema 3.

1. Completa;

- Las disoluciones que contienen mucho soluto se llaman
- Las disoluciones con poco soluto se llaman
- Ejemplo de disolución en la que el soluto es un sólido y el disolvente es un líquido
- Ejemplo de disolución en la que el soluto es un sólido y el disolvente también
- Método empleado para separar líquidos miscibles, como el agua y el alcohol

2. Menciona las técnicas que utilizarías para separar una mezcla de piedras, arena y limaduras de hierro.

3. Haya la concentración en Kg/cm^3 de una disolución en la que se han disuelto 3´8g de sal en 0´92L de agua.

Kg/cm^3

4. ¿Cuántos Kg de Cloro tengo que disolver en una piscina de 50.000 dm^3 de capacidad para que la concentración sea de 2´5 Kg/m^3 ?

Kg

5. Ordena estas concentraciones de mayor a menor (poniendo la letra del que es mayor separada de una coma del siguiente y así con las cuatro):

- a) 2´8 Kg/cm^3
- b) 2´5 g/l
- c) 0´027 g/cl
- d) 0´023 Hg/dm^3

, , , .

6. Completa la tabla

	Z	A	N.º protones	N.º electrones	N.º neutrones
Be		9			5
S				16	16
C	6				6
${}^{14}_7\text{N}$					
K		39	19		
Cl			17		18
O		16		8	
Be ²⁺					
Cl ⁻					

7. Indica el número atómico,

el número másico,

el número de electrones,

el número de neutrones

el número de protones

del siguiente elemento ${}^{40}_{19}\text{K}$

Indica también en qué se diferencia con el otro K que aparece en la tabla y qué nombre reciben ambos.

Nombre:

8. Con los datos de la tabla anterior dibuja los átomos de (K) y de (S).