

**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  $\text{Kg}/\text{cm}^3$  de una disolución en la que se han disuelto 3'8g de sal en 0'92L de agua.**

$\text{Kg}/\text{cm}^3$

**4. ¿Cuántos Kg de Cloro tengo que disolver en una piscina de 50.000  $\text{dm}^3$  de capacidad para que la concentración sea de 2'5  $\text{Kg}/\text{m}^3$ ?**

$\text{Kg}$

**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  $\text{Kg}/\text{cm}^3$
- b) 2'5 g/l
- c) 0'027 g/cl
- d) 0'023 Hg/ $\text{dm}^3$

, , , ,

6. Completa la tabla

	Z	A	N.º protones	N.º electrones	N.º neutrones
Be		9			5
S				16	16
C	6				6
$^{14}_7N$					
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  $^{40}_{19}K$

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).