Colegio Bilingüe Ana María Matute

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

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. Explica cómo separarías una mezcla de piedras, arena y limaduras de hierro.

+

3. Halla la concentración en tanto por ciento en masa de una disolución, en la que se han disuelto 20 g de sal en un litro de agua destilada (cuya densidad es: 1 g/cm^3).

4. Halla el volumen de soluto y de disolvente que habrá en 5 litros de una disolución de alcohol en agua, cuya concentración es 10% en volumen.

5. Halla qué volumen hay que tomar de una disolución cuya concentración es 20 g/l para que contenga 1 kg de soluto.

6. Calcula cuántos gramos de soluto habrá disueltos en 100 cm^3 una disolución cuya concentración es 10 g/l.

7. Completa la tabla:

Isótopo	Z	A	N.º protones	N.º electrones	N.º neutrones
Be		9			5
S				16	16
C	6				6
$^{14}_{7}N$					
K		39	19		
Cl			17		18
O		16		8	
Be^{2+}					
Cl^-					

LIVEWORKSHEETS

Indica el número atómico, el número másico, y el número de electrones, neutrones y protones del siguiente elemento. Indica también cuál es la relación con el otro Potasio (K) de la tabla: $^{40}_{19}K$

En la tabla de arriba, indica un ejemplo de anión y otro de catión

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

9. Completa:
   El amoniaco (NH_3) es un _____ (elemento/compuesto) formado por _____ (2/3/4) _____ (elementos/compuestos).
   Un/Una _____ (átomo/molécula) de amoniaco está formado/a por _____ (2/3/4) _____ (átomos/moléculas).

10. Calcula la masa molecular del Hidróxido de aluminio: $Al(OH)_3$ (Masas atómicas: H = 1, Al = 27, O = 16)

LIVEWORKSHEETS