

¿Qué debes saber del Bloque II (segunda parte o lección 3)?

1. De la parte teórica
 - Clasificación de los sistemas materiales.
 - Definición de sistema material heterogéneo, sistema material homogéneo, mezcla homogénea (disolución), sustancia pura, compuesto, elemento.
 - Diferencia y definición de soluto y disolvente.
 - Explicación de las disoluciones a partir de la teoría cinética.
 - Diferencia entre disoluciones diluidas y disoluciones concentradas.
 - ¿Qué son las disoluciones saturadas y disoluciones sobresaturadas?
 - ¿Cómo se obtienen las disoluciones sobresaturadas?
 - Definiciones siguientes:
 - o Concentración.
 - o Concentración en g/l.
 - o Concentración en tanto por ciento en peso.
 - Forma de preparar:
 - o Las disoluciones g/l.
 - o Las disoluciones % en peso.
 - Métodos de separación de mezclas heterogéneas.
 - Métodos de separación de mezclas homogéneas (disoluciones).
 - Formas de separar un compuesto en sus elementos (calor, electrólisis).
 - ¿Qué son las propiedades características?
 - ¿Cómo se distingue una mezcla homogénea (disolución) de una sustancia pura?
 - Diferencias entre mezcla homogénea (disolución) y sustancia pura: propiedades, proporción de componentes.
 - Definición de solubilidad.
2. Sobre los tipos de ejercicios:
 - Sobre la forma de separar los componentes de una mezcla (homogéneas, heterogénea, o ambas). Métodos de separación empleados.
 - Ejercicios de cálculo de concentraciones en g/l. Posibles cambios de unidades de masa o de volumen.
 - Ejercicios de cálculo de concentraciones en % en peso (masa).
 - Ejercicios de preparación de disoluciones.

Nota a tener en cuenta:

§ Para la determinación de la concentración en g/l, fíjate la unidad de masa de soluto que se te da, debes ponerla en gramos. Fíjate también en el volumen de la disolución, debes ponerlo en litros.

Puedes acceder a www.educamix.com para realizar ejercicios de repaso de los contenidos anteriores.