

Qué debes saber de la lección tercera

- Conocer la clasificación de los sistemas materiales.
- Saber que es una sustancia pura y en qué se diferencian cada una de ellas (elementos y compuestos).
- Saber qué son y en qué se diferencian mezclas homogéneas y mezclas heterogéneas.
- Debes saber que las mezclas homogéneas son parte de los sistemas materiales homogéneos, al igual que las sustancias puras.
- Debes saber que las mezclas homogéneas también se llaman disoluciones.
- Debes conocer qué es una disolución coloidal y en qué se diferencia de una disolución verdadera.
- Sabrás cómo se llaman las partes de una disolución (solute y disolvente) y en qué se diferencian.
- Debes conocer los nombres de los métodos de separación de mezclas más habituales. Igualmente debes saber en qué se basa cada uno de los métodos. Métodos a estudiar: criba, filtración, separación magnética, decantación, destilación, cromatografía.
- Conocerás los siguientes conceptos:
 - § Solubilidad.
 - § Disolución diluida.
 - § Disolución concentrada.
 - § Disolución saturada.
- Sabrás cómo varía la solubilidad con la temperatura en disoluciones: sólido en líquido, gas en líquido.
- Deberás conocer los enunciados de la teoría atómica de Dalton.
- Deberás saber el tipo de sistema material que son las siguientes sustancias: agua pura, agua de mar, agua corriente (grifo), agua mineral, tintura de yodo, lejía, refrescos con gas, suero fisiológico, leche, gelatina, productos de higiene personal, la sangre.
- Deberás saber los siguientes conceptos:
 - § Concentración de una disolución.
 - § Concentración en tanto por ciento en masa.
 - § Concentración en tanto por ciento en volumen.
 - § Concentración en masa (g/L).
- Deberás resolver problemas de concentración en tanto por ciento en masa y / o de concentración en masa (g/L).
- Deberás explicar cómo se hace una disolución que tenga una concentración determinada.