



“Características de las disoluciones”

Objetivos:

1.	Identificar en materiales y objetos cotidianos la existencia de sustancias puras, mezclas homogéneas y heterogéneas.
2.	Analiza las disoluciones diversas disoluciones según estado físico de sus constituyentes, proporción de sus componentes y conductividad eléctrica que presentan.

I. Términos pareados. Relacione las definiciones situadas en la columna B con los conceptos de la columna A.

Columna A	Columna B
1.- Sustancia pura	___ Disolución acuosa conductoras de la electricidad.
2.-No electrolíticos	___ Sustancia constituida por dos o más elementos unidos químicamente en proporciones definidas
3.-mezclas heterogéneas	___ Materia que contiene dos o más sustancias que pueden encontrarse en cantidades variables
4.-mezclas homogéneas	___ Materia que tiene composición fija y propiedades bien definidas.
5.-Disoluciones electrolíticas	___ sustancias (solutos) que al encontrarse en contacto con el agua, se dispersan y no conducen la electricidad.
6.- Disolvente	___ Mezcla que presenta un aspecto uniforme y la misma composición dentro de toda la muestra
7.- elemento	___ Sustancia que no puede separarse por métodos químicos en entidades más simples
8.- compuesto	___ Mezcla que presenta dos o más fases físicamente distintas
9. mezcla	___ Sustancia que se encuentra en mayor cantidad en una disolución

II. Identifica de las siguientes mezclas los estados del soluto y disolvente de cada disolución a demás indique si son sustancias puras, mezclas homogéneas o heterogéneas.

Disolución	Estado del Soluta	Estado del Solvente	Sustancia pura, mezcla Homogénea o Heterogénea
Leche con chocolate			
Café			
Agua salada			
Yogurt con trozo de frutillas			
Bronce (estaño con cobre)			
Jugo en polvo			
Amalgamas (mercurio en oro)			

III- Clasificar las siguientes sustancias en: Homogéneas, Heterogéneas, elementos o compuestos.

Sustancias	Homogéneas, Heterogéneas, elementos o compuestos.
Alcohol de quemar	
Sopa de verduras	
Cemento con agua (polvo más agua)	
Parafina y agua	
Suero fisiológico	
Aluminio	
Glucosa	

IV. Clasifica cada una de las disoluciones como insaturada, saturada o sobresaturada según las descripciones propuestas

- 1) Una disolución de la que se separa gran cantidad de sólido con solo añadir una pequeña cantidad extra de soluto sobrepasando la capacidad del disolvente.
- 2) Una disolución en la que se puede disolver más soluto y este se disuelve.
- 3) Una disolución en la que al adicionar más cantidad de soluto, este no se disuelve.

v. Clasifica las siguientes sustancias como electrolitos y no electrolitos. Fundamenta tus respuestas.

- 1) O_2 (oxígeno molecular):
- 2) $CHOH$ (metanol):
- 3) $NaNO_3$ (nitrato de sodio):
- 4) Helio (He):