

Guía de Autoaprendizaje Pauta de Corrección Ruta Mayo 2° medio Química
Unidad 1: Disoluciones químicas

Objetivo: Identificar características de mezclas homogéneas y heterogéneas

1.- Señala si las siguientes imágenes son mezclas homogéneas o heterogéneas



Homogénea



Heterogénea



Heterogénea



Homogénea

Homogenea



Heterogenea



2.- Indica 10 ejemplos de disoluciones identificando el soluto y el solvente y el tipo de disolución que corresponde.

DISOLUCION	SOLUTO	SOLVENTE	TIPO DE DISOLUCION
Ej. Salmuera	Sal (NaCl)	Agua	Líquida
1. JUGO	Polvo de Jugo	Agua	Liquida
2. Suero fisiológico	Cloruro de sodio	Agua	Liquido
3. bronce	Cobre	estaño	Solida
4. aire	Gas	Gas	Gaseosa
5. acero	carbono	hierro	Solido
6. vinagre	Acido acetico	Agua	liquido
7. amalgamas	Mercurio	Plata	Solida

8. Café	Polvo de café	Agua	Liquida
9. Agua Carbonatada	Dioxido de Carbono	Agua	Liquida
10. Limonada	Jugo de limon	Agua	Liquida