

COMPROBAMOS NUESTRAS IDEAS SOBRE LAS DISOLUCIONES



Reflexión y contrastación • Valor: 20 puntos

1. ¿LA AFIRMACIÓN ES CORRECTA? • 5 puntos

Instrucción: Selecciona Correcta o Incorrecta.

Una disolución presenta composición uniforme.	Correcta	Incorrecta
El soluto siempre se encuentra en estado sólido.	Correcta	Incorrecta
El disolvente suele estar en mayor proporción.	Correcta	Incorrecta
Todas las disoluciones son líquidas.	Correcta	Incorrecta
El aire puede ser una disolución gaseosa.	Correcta	Incorrecta

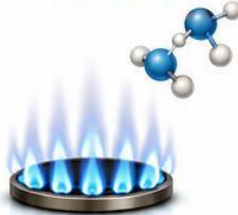
2. CORRIGE LA IDEA CIENTÍFICA • 5 puntos

Instrucción: Selecciona la opción correcta.

- Una disolución es una mezcla...
- El componente que disuelve se llama...
- El componente que se disuelve suele estar...
- El estado físico lo determina principalmente...
- Una disolución presenta apariencia...

3. RELACIONA EL EJEMPLO CON SU EXPLICACIÓN • 6 puntos

Instrucción: Une o arrastra cada explicación hasta el ejemplo correspondiente.

VINAGRE	ORO DE 18 KILATES	GAS NATURAL
		
 Disolución líquida: el agua actúa como disolvente.	 Disolución sólida: oro y otros metales distribuidos uniformemente.	 Disolución gaseosa: compuesta principalmente por metano.

4. CONTRASTA Y APLICA • 4 puntos



- ¿Cuál es el disolvente?
- ¿Cuáles sustancias funcionan como solutos?
- ¿Cuál es el estado físico de la disolución?
- ¿Por qué se clasifica como disolución?

Una bebida gaseosa contiene agua, azúcar, saborizantes y dióxido de carbono disuelto.



TOTAL: 20 PUNTOS

Nombre: _____

Sección: _____