QUÍMICA • UNDÉCIMO AÑO

# 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.

1. Una disolución es una mezcla... ▾
2. El componente que disuelve se llama... ▾
3. El componente que se disuelve suele estar... ▾
4. El estado físico lo determina principalmente... ▾
5. 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 QUILATES**

**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

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

1. ¿Cuál es el disolvente?
2. ¿Cuáles sustancias funcionan como solutos?
3. ¿Cuál es el estado fisico de la disolución?
4. ¿Por qué se clasifica como disolución?

**TOTAL: 20 PUNTOS**

Nombre: _____ Sección: _____ Fecha: _____

LIVEWORKSHEETS