

# Disoluciones químicas

Lee atentamente y responde

**\*Obligatorio**

1. Dirección de correo electrónico \*

---

2. ¿Qué es el Disolvente?

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Es un liquido
- Es el componente en mayor proporción
- Es el componente que se disuelve
- todas son correctas

3. El soluto se identifica por

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Es el componente en mayor cantidad
- Es el que disuelve
- Es el componente en menor cantidad
- Se encuentra en estado sólido

4. Una disolución saturada

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Es aquella que tiene muy poco soluto
- Se encuentra en equilibrio soluto y solvente
- Es aquella que tiene mucho soluto
- Es aquella donde soluto y solvente son líquidos

5. Disolvente Universal

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Agua
- Cloro
- Sodio
- Todas son correctas

6. El cobre es un ejemplo de

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Sustancia pura
- Mezcla

7. La solubilidad del cloruro de sodio (Sal común) comienza

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- 0° C
- 50°C
- 100°C
- 100°C

8. Si tuvieras que preparar una disolución conductora de la electricidad que soluto seleccionarías

1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- Sacarosa
- Nitrogeno
- Cloro
- Cloruro de Sodio

9. Cuál de los siguientes ejemplos corresponde a una disolución sólido - sólido 1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- La Tierra
- El Bronce
- El oro
- El plomo

10. El % em masa de una solución formada con 6 gr de Sacarosa en 80 gr de solución es : 1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- 2,5
- 5.0
- 7.5
- 0.75

11. Una solución de suero fisiológico esta formada por 10 ml de suero disueltos en 220 ml de solución. Su porcentaje en volumen es \* 1 punto

*Marca solo un óvalo.*

- 0.45
- 0.045
- 5.0
- 4.5

---

Google no creó ni aprobó este contenido.

Google Formularios