

TEST DE SOLUCIONES

- ✓ ¿Qué es una solución?
 - a) Una mezcla heterogénea de dos o más sustancias
 - b) Una mezcla homogénea de dos o más sustancias
- ✓ ¿Qué significa que una sustancia es homogénea?
 - a) Que aparece en un todo uniforme
 - b) Que está formada por distintos componentes avistables a simple vista

- ✓ Une

Disolvente ●
Soluto ●

● Es la sustancia que disuelve
● Es la sustancia disuelta

- ✓ La mezcla homogénea formada por soluto y solvente se conoce como:

- a. Suspensión
- b. Solución
- c. Saturación
- d. Solubilidad

- ✓ Cuando la cantidad de soluto sobrepasa la capacidad del disolvente en una solución se conoce como:

- a) Solución insaturada
- b) Solución diluida
- c) Solución saturada
- d) Solución sobresaturada

- ✓ Une cada tipo de solución con su definición:

Solución gaseosa ●

● Es la solución de dos gases disueltos entre sí

Solución sólida ●

● Solución de un líquido con otra sustancia en cualquier estado

Solución líquida ●

● Mezcla de dos metales

XIMENA VILLAMIL - SORAIDA MONTEJO

- ✓ Une cada tipo de solución líquida con los ejemplos:

Solución de líquido en líquido ●

● Bebidas carbónicas

Solución de sodio y líquido ●

● Azúcar en agua

- ✓Cuál de las siguientes soluciones, presentan soluto y solvente en estado gaseoso:

- a) Oxígeno en agua
- b) Mercurio en plata
- c) Aire
- d) Agua de mar

- ✓ Ejemplo de mezcla heterogénea:

- a) Aire
- b) Oxígeno
- c) Agua + aceite
- d) Jugo de limón

TEST DE SOLUCIONES

- ✓ ¿Qué es una solución?
 - c) Una mezcla heterogénea de dos o más sustancias
 - d) Una mezcla homogénea de dos o más sustancias**
- ✓ ¿Qué significa que una sustancia es homogénea?
 - c) Que aparece en un todo uniforme**
 - d) Que está formada por distintos componentes avistables a simple vista
- ✓ Une

Disolvente ●————● Es la sustancia que disuelve
Soluta ●————● Es la sustancia disuelta

- ✓ La mezcla homogénea formada por soluto y solvente se conoce como:
 - e. Suspensión
 - f. Solución**
 - g. Saturación
 - h. Solubilidad
- ✓ Cuando la cantidad de soluto sobrepasa la capacidad del disolvente en una solución se conoce como:
 - e) Solución insaturada
 - f) Solución diluida
 - g) Solución saturada
 - h) Solución sobresaturada**

- ✓ Une cada tipo de solución con su definición:

Solución gaseosa ●————● Es la solución de dos gases disueltos entre sí
Solución sólida ●————● Solución de un líquido con otra sustancia en cualquier estado
Solución líquida ●————● Mezcla de dos metales

- ✓ Une cada tipo de solución líquida con los ejemplos:

Solución de líquido en líquido ●————● Bebidas carbónicas
Solución de sólido y líquido ●————● Azúcar en agua

- ✓Cuál de las siguientes soluciones, presentan soluto y solvente en estado gaseoso:

- e) Oxígeno en agua
 - f) Mercurio en plata
 - g) Aire**
 - h) Agua de mar
- ✓ Ejemplo de mezcla heterogénea:
 - e) Aire
 - f) Oxígeno
 - g) Agua + aceite**
 - h) Jugo de limón