

# LA MATERIA EN LA NATURALEZA

Los sistemas materiales pueden clasificarse en dos grandes grupos: SUSTANCIAS PURAS y MEZCLAS.

Marca las características de cada uno de ellos:

## SUSTANCIAS PURAS

Su composición es variable

No pueden separarse en otras sustancias por procedimientos físicos.

Pueden separarse en otras sustancias por procedimientos físicos.

Tienen composición fija o constante.

## MEZCLAS

Su composición es variable

No pueden separarse en otras sustancias por procedimientos físicos.

Pueden separarse en otras sustancias por procedimientos físicos.

Tienen composición fija o constante.

**A su vez las mezclas también pueden clasificarse, de las siguientes características indica cuales corresponden a mezclas homogéneas y cuales a mezclas heterogéneas:**

**Su composición y propiedades son idénticas en toda la mezcla.**

**Su composición y propiedades son diferentes en distintos puntos de la mezcla.**

**Sus componentes se distinguen a simple vista o con microscopio óptico.**

**Sus componentes no pueden distinguirse a simple vista ni con microscopio óptico.**

**Las mezclas homogéneas también reciben el nombre de disoluciones. Completa el siguiente cuadro moviendo cada uno de los nombres a su lugar:**

DISOLUCIÓN

SOLUTO

DISOLVENTE



**Marca la opción correcta en cada caso (definición de cada concepto):**

### ALEACIÓN

*Indica la cantidad de soluto presente en una cantidad dada de disolvente o de disolución.*

*Es la máxima cantidad de soluto que puede disolverse en una determinada cantidad de disolvente a una temperatura concreta.*

*Disoluciones sólidas formadas por dos o más elementos químicos, de los cuales al menos uno es un metal.*

*Cuando la disolución contiene la máxima cantidad posible de soluto en esa cantidad de disolvente y a esa temperatura dada.*

### CONCENTRACIÓN (de una disolución)

*Disoluciones sólidas formadas por dos o más elementos químicos, de los cuales al menos uno es un metal.*

*Cuando la disolución contiene la máxima cantidad posible de soluto en esa cantidad de disolvente y a esa temperatura dada.*

*Indica la cantidad de soluto presente en una cantidad dada de disolvente o de disolución.*

*Es la máxima cantidad de soluto que puede disolverse en una determinada cantidad de disolvente a una temperatura concreta.*

## **SOLUBILIDAD (de un soluto en un disolvente)**



*Indica la cantidad de soluto presente en una cantidad dada de disolvente o de disolución.*

*Es la máxima cantidad de soluto que puede disolverse en una determinada cantidad de disolvente a una temperatura concreta.*

*Disoluciones sólidas formadas por dos o más elementos químicos, de los cuales al menos uno es un metal.*

*Cuando la disolución contiene la máxima cantidad posible de soluto en esa cantidad de disolvente y a esa temperatura dada.*

## **DISOLUCIÓN SATURADA**

**Disoluciones sólidas formadas por dos o más elementos químicos, de los cuales al menos uno es un metal.**

**Cuando la disolución contiene la máxima cantidad posible de soluto en esa cantidad de disolvente y a esa temperatura dada.**

**Indica la cantidad de soluto presente en una cantidad dada de disolvente o de disolución.**

**Es la máxima cantidad de soluto que puede disolverse en una determinada cantidad de disolvente a una temperatura concreta.**

