

## Compuesto

ES una sustancia pura formado por la unión de dos o más elementos.

## Elementos

ES una sustancia que por ningún procedimiento, ni físico ni químico, puede separarse o descomponerse en otras sustancias más sencillas.

## Sustancias

Es toda aquella materia cuyas propiedades y características son estables y homogéneas.

1 El ozono es un compuesto químico muy similar al oxígeno que respiramos, constituidos por tres átomos  $-O_3-$ , frente a los dos  $-O_2-$  que forman las moléculas de oxígeno; además, el ozono es también un componente natural de la atmósfera, si bien su concentración es mucho menor que la del propio oxígeno.

2 El ozono si desearia de ser puro ya que al contaminarla se crean agujeros que podrian dejar pasar a los rayos UV que muy probablemente

nos matarían.

2. Yo pienso que las sustancias en el principio de la tierra fueron fundamentales para la creación de toda la tierra y yo digo que siempre existieron por que ya existían antes que nosotros y ayudaron a crear la capa que nos protege de los rayos UV y nos protege de todas las amenazas que nos presenta.

En tu cuaderno

## Actividad

1 La capa de ozono es aquella que nos protege de los rayos UV, que pueden ser perjudiciales para la salud humana. Este ozono está formado por 3 átomos de oxígeno  $O_3$ , en los últimos años se ha venido afectando por la cantidad de gases contaminantes que retardan la formación del Ozono. Teniendo en cuenta esto ¿es el ozono un elemento o un compuesto? ¿dejaría de ser puro cuando se encuentra contaminado con otras sustancias?



- 2 Que piensa usted sobre las sustancias puras en el principio del planeta tierra ¿siempre existieron?
- 3 Mencione al menos 4 diferencias entre elementos y compuestos.

Elementos	Compuestos
compuesto de un simple átomo	sustancia formada por dos o mas elementos
mercurio	óxido de cloro
carbono	metal
Fosforo	oxígeno

## Mezclas

Las mezclas son combinaciones de dos o más sustancias puras que pueden estar en cantidades variables y estas se separan mediante métodos físicos. No tienen características fijas, dependen de su composición.

Su composición puede variar. Estas se pueden dividir en: heterogéneas y homogéneas

### Mezcla heterogénea

Es aquella en la que es posible distinguir sus componentes a simple vista o mediante procedimientos ópticos. Ejemplo: Agua y aceite- arenas y piedras.



### Mezcla homogénea

Es una mezcla en la que no es posible distinguir sus componentes ni a simple vista ni a través de ningún procedimiento óptico. Este tipo de mezcla también se llama disolución. Ejemplo: agua con azúcar, aire, acero, etc.

