

Modulo pag 158

Punto ① → Es un compuesto o sea la mezcla de tres átomos de oxígeno = O_3

① Si deja de ser puro puesto que se ve afectado por la contaminación y esto retarda la formación del ozono

② → Creo que si por que gracias a la gran concentración de materia que había se creó el universo.

③ → Elementos

#1 Material compuesto de un simple tipo de átomo y compuesto formado por 2 o más elementos

#2 Elemento = Sustancia que por ningún procedimiento ni físico ni químico, puede separarse

Compuestos = se pueden dividir mediante

un proceso químico. (No se aplica separación)

3 ~~*~~ **Elemento** = (metales no metales). todos los elementos tratan de tener 8 electrones en su última capa para ser estables.

Compuesto → formando moléculas se unen varios átomos en estas uniones se comparten electrones.

4 ~~*~~ **Elementos** átomos iguales

Compuesto = átomos distintos.

Elementos = Símbolos → **Compuestos** = fórmulas moleculares que indican número de átomos que constituyen la molécula.

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
Hydrogen (H)	2 atoms of (H) uno de oxígeno (O) H_2O
Oxygen (O)	chloride of potassium (KCl)
Nitrogen (N)	chloride of magnesium ($MgCl_2$)
Phosphorus (P)	Iron hydroxide [$Fe(OH)_2$]