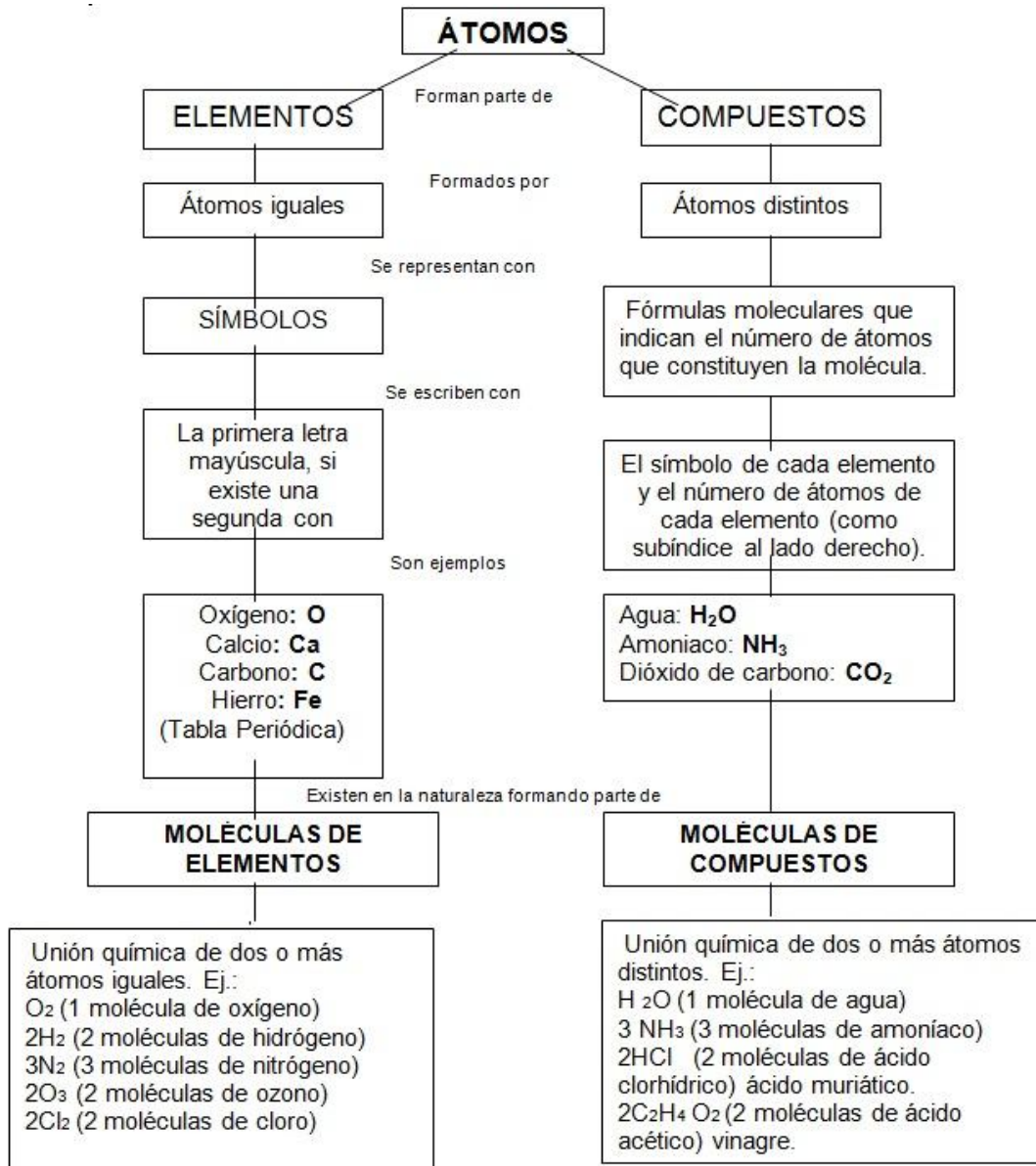


nombre _____

curso _____

fecha _____

PAUTA ACTIVIDAD: DIFERENCIA ENTRE ELEMENTO Y COMPUESTO



Estudie el mapa conceptual y conteste:

- ¿Cuál de los siguientes ejemplos son elementos y cuáles son compuestos? Explique.
 - Hierro (Fe) *Elemento, un solo tipo de átomo, representado por un símbolo.*
 - Metano (CH₄) *Compuesto, dos tipos de átomos, representado por una fórmula.*
 - Cobre (Cu) *Elemento, un solo tipo de átomo, representado por un símbolo.*
 - Glucosa (C₆H₁₂O₆) *Compuesto, tres tipos de átomos, representado por una fórmula.*
 - Almidón (C₆H₁₀O₅) *Compuesto, tres tipos de átomos, representado por una fórmula.*
- Busque en su tabla periódica los símbolos que corresponden a los siguientes elementos y escríbalos al lado del nombre:
 - Fósforo.....*P*.....
 - Yodo.....*I*.....
 - Magnesio...*Mg*.....
 - Plata.....*Ag*.....
- Analice la fórmula de cada compuesto e indique **cuantos átomos de oxígeno** hay en cada uno de ellos.
 - H₂O.....*1*.....
 - H₂SO₄ (ácido sulfúrico).....*4*.....
 - CO₂.....*2*.....
 - H₂O₂ (agua oxigenada).....*2*.....
- Analice la fórmula de cada compuesto e indique **que elementos** están presentes en cada uno de ellos.
 - HCl (ácido clorhídrico) *Hidrógeno y cloro*
 - CH₄ (metano) *Carbono e hidrógeno*
 - NH₃ (amoníaco) *Nitrógeno e hidrógeno*
 - CO₂ (dióxido de carbono) *Carbono y oxígeno*

5. Complete el cuadro escribiendo

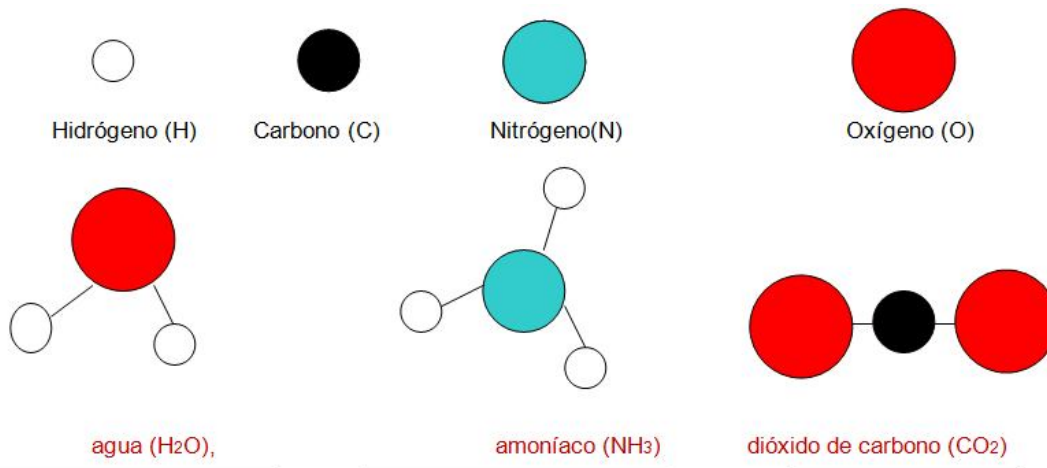
-¿Cuáles son moléculas de compuestos y cuáles son moléculas de elementos?

- Escribe el número de moléculas y el número total de átomos en cada caso.

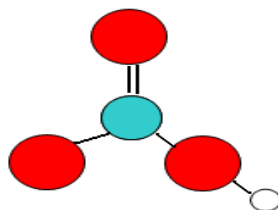
Molécula	De compuesto	De elemento	Cantidad de moléculas	Cantidad de átomos
4 O ₂		X	4	8 átomos de o
3 CuO	X		3	3 átomos de carbono y 3 átomos de oxígeno
2 CO ₂	X		2	2 átomos de carbono y 4 átomos de oxígeno
4 H ₂ SO ₄	X		4	8 átomos de hidrogeno; 4 átomos de azufre y 16 átomos de oxígeno

6. Las moléculas pueden representarse mostrando los átomos que las componen usando pequeñas circunferencias.

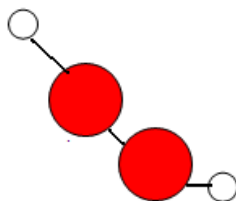
- a) De acuerdo a la clave que se entrega a continuación, identifique con su fórmula el compuesto o elemento que representa.



- a) Represente un compuesto que posea un átomo de H, un átomo de N y tres átomos de O.



- b) Represente la molécula de agua oxigenada H₂O₂



Elaborado por

SIP
RED DE COLEGIOS