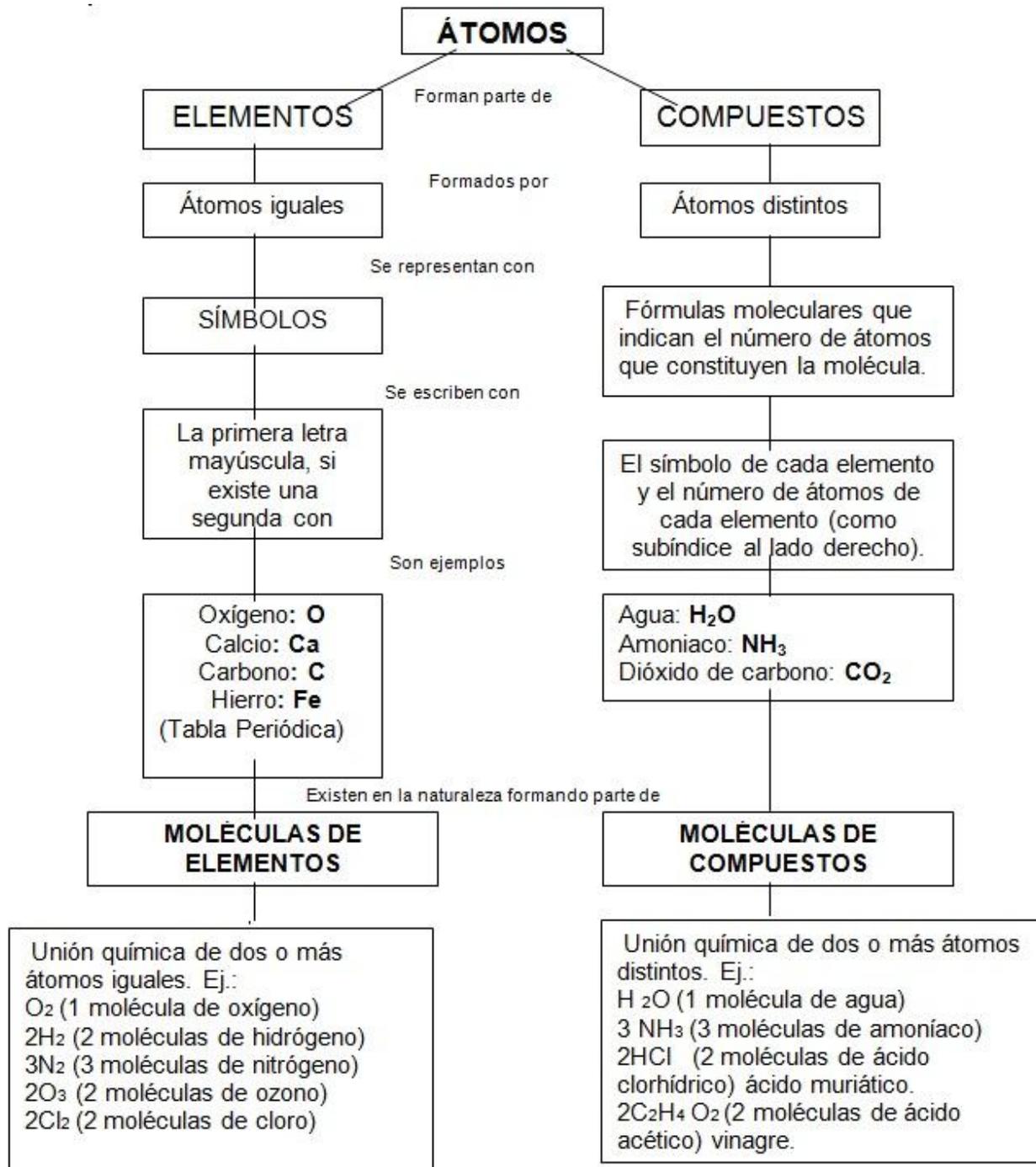


ACTIVIDAD: DIFERENCIAS ENTRE ELEMENTOS Y COMPUESTOS



Estudie el mapa conceptual y conteste:

1. ¿Cuál de los siguientes ejemplos son elementos y cuáles son compuestos? Explique.

a) Hierro (Fe).....

b) Metano (CH₄).....

c) Cobre (Cu).....

d) Glucosa (C₆H₁₂O₆).....

e) Almidón (C₆H₁₀O₅).....

2. Busque en su tabla periódica los símbolos que corresponden a los siguientes elementos y escríbalos al lado del nombre:

a) Fósforo.....

b) Yodo.....

c) Magnesio.....

d) Plata.....

3. Analice la fórmula de cada compuesto e indique **cuantos átomos de oxígeno** hay en cada uno de ellos.

a) H₂O.....

b) H₂SO₄ (ácido sulfúrico).....

c) CO₂.....

d) H₂O₂ (agua oxigenada).....

4. Analice la fórmula de cada compuesto e indique **que elementos** están presentes en cada uno de ellos.

a) HCl (ácido clorhídrico).....

b) CH₄ (metano).....

c) NH₃ (amoníaco).....

d) CO₂ (dióxido de carbono).....

5. Complete el cuadro escribiendo

-¿Cuáles son moléculas de compuesto 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				
3 CuO				
2 CO ₂				
4 H ₂ SO ₄				

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.



Hidrógeno (H)



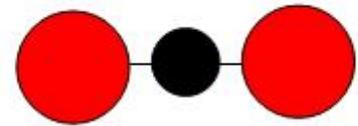
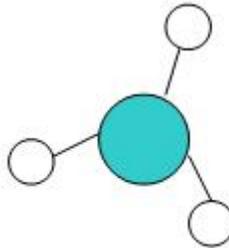
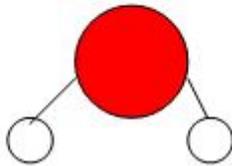
Carbono (C)



Nitrógeno(N)



Oxígeno (O)



b) Represente un compuesto que posea un átomo de H, un átomo de N y tres átomos de O. ácido nítrico HNO_3

c) Represente la molécula de agua oxigenada H_2O_2

Elaborado por