

ALUMNO: _____

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 _____
- c) CO₂ _____
- d) H₂O₂ _____

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.- Escribe con tus propias palabras los siguientes conceptos.

Materia:

Elemento:

Compuesto:

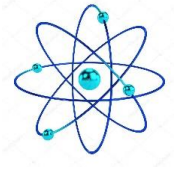
Mezcla:

Sustancia:

Átomo:

Mezcla homogénea:

Mezcla heterogénea:



ALUMNO: _____

6. Completa la siguiente tabla. Coloca una x en elemento, compuesto o mezcla y coloca la cantidad de moléculas y átomos.

Molécula	Elemento	Compuesto	Mezcla	Cantidad de moléculas	Cantidad de átomos
