



GUIA DE QUÍMICA SÉPTIMO BÁSICO



Nombre:.....Curso: 7°Fecha:.....

Objetivo

Conocer y aplicar el lenguaje básico de química para interpretar la composición de la materia.

I Ítem. Resolución de problemas. Responde a las siguientes preguntas.

1.- Elementos y compuestos se describen como sustancias químicamente puras. Explicar por qué.

2.- A continuación se indican símbolos y fórmulas de diversas sustancias:

NO₂, N₂, CH₃OH, C₆H₁₂O₆, Cu, O₃, HF, K

¿En qué caso(s) se representa(n) a: átomos de elementos, moléculas de elementos, moléculas de compuestos?

3.- ¿Qué son y que indican los subíndices de una fórmula química?

4.- Indicar el número de moléculas de cada compuesto y determinar el número de átomos de cada elemento en las siguientes representaciones:

- A) 3 NaNO₃ (nitrato de sodio o salitre).
- B) 5 Fe₃(PO₄)₂ (fosfato ferroso).
- C) Al(HCO₃)₃ (bicarbonato de aluminio).
- D) 4 (NH₄)₃AsO₄ (arsenato de amonio).
- E) 2 C₄H₁₀ (butano).

5.- Del ejercicio anterior, indicar en qué caso (s) se trata de compuestos: binarios, ternarios o cuaternarios? ¿Qué tomó en cuenta para responder?

6.- Escribe el símbolo de los siguientes elementos químicos:

Cobalto	
Silicio	
Fósforo	
Argón	
Bromo	
Zinc	

7.- Escribe el nombre de los siguientes elementos químicos:

Os	
K	
Be	
Ni	
Al	
Cl	

8.- Clasifica las siguientes sustancias puras en elementos o compuestos. Marca con una X donde corresponda

sustancia	elemento	compuesto
Agua destilada: formada por átomos de hidrógeno y oxígeno.		
Sal común: formada por átomos de sodio y cloro.		
Grafito: formado por átomos de carbono.		
Diamante: formado por átomos de carbono.		
Dióxido de carbono: formado por átomos de oxígeno y carbono.		