

ESTUDIANTE: _____ FECHA: _____

Actividad cognitiva a desarrollar

1. Escribe la fórmula para cada uno de los siguientes compuestos:

- a) Cada molécula del compuesto que produce la formación de la lluvia ácida contiene un átomo de azufre y tres átomos de oxígeno.

- b) Un compuesto tiene 2 átomos de nitrógeno y 5 átomos de oxígeno.

- c) Un azúcar llamado glucosa está formado por 6 átomos de carbono, 12 átomos de hidrógeno y 6 átomos de oxígeno.

2. Busca en la tabla periódica otros 5 elementos metálicos y otros 5 elementos no metálicos, escríbelos con sus nombres y sus símbolos químicos y una característica para cada grupo.

METALES		CARACTERÍSTICA	NO METALES		CARACTERÍSTICA
NOMBRE	S. Q.		NOMBRE	S. Q.	

3. Escribe los componentes y la proporción para cada uno de los siguientes compuestos. Sigue el ejemplo de la demostración del primer compuesto:

1.

COMPUESTO	FÓRMULA	COMPONENTES	PROPORCIÓN
Agua	H ₂ O	H O	2:1
Ácido sulfúrico	H ₂ SO ₄		
Amoníaco	NH ₃		
Cloruro de sodio	NaCl		

4. Clasifica los siguientes compuestos según el número de elementos que posean.

COMPUESTO	FÓRMULA	BINARIO	TERNARIO	CUATERNARIO
Agua	H ₂ O			
Cloruro de sodio	NaCl			
Hipoclorito de sodio	NaClO			
Ácido sulfúrico	H ₂ SO ₄			
Nitrobenzeno	C ₆ H ₅ NO ₂			
Amoníaco	NH ₃			

5. Encierra en un círculo si es un elemento y en un rectángulo si es un compuesto:

