

## UNIDAD EDUCATIVA DR. CARLOS ALOMOTO AYALA

### 1.- Complete los siguientes enunciados

- a) Gilbert Newton Lewis introdujo la llamada \_\_\_\_\_ para representar los átomos y sus enlaces.
- b) Para representar un átomo, escribimos el símbolo del elemento y lo rodeamos de tantos \_\_\_\_\_ como \_\_\_\_\_ de valencia tenga.

### 2.- Contestaste verdadero o falso

Un enlace químico es la fuerza que une a los átomos para formar compuestos químicos.

### 3.- Escoja correctamente a qué tipo de enlace pertenece los siguientes enunciados:

- a) se forma cuando hay transferencia de electrones entre un metal y un no metal
- b) Un enlace covalente se establece entre dos átomos cuando estos comparten electrones
- c) un tipo de unión química que se produce únicamente entre los átomos de un mismo elemento metálico.

4.- Coloque los enlaces metálicos con su respectivo nombre

Benceno

Glucosa

Metano

Óxido de magnesio

Sulfato de cobre

Ioduro de potasio

Carbonato de calcio

Cloruro de manganeso

Amoníaco

(MgO)

(C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>)

(C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>)

(NH<sub>3</sub>)

(CuSO<sub>4</sub>)

(KI)

(MnCl<sub>2</sub>)

(CH<sub>4</sub>)

(CaCO<sub>3</sub>)