*“ENLACES: DEFINICIÓN, PROPIEDADES, ESTRUCTURA DE LEWIS, PREDICCIÓN DE ENLACES”*

***Instrucciones: Construye una frase a partir de las palabras o grupos de ellas que se muestran.***

**1.- ¿Qué es el enlace químico?**

**El enlace químico es / la fuerza / sustancias compuestas/ formando /, iguales o distintos, / a grupos de dos o más átomos / que mantiene unidos / sustancias simples poliatómicas o**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**2.-** **¿Qué nos indica la regla del octeto o en algunos casos regla del dueto?**

**Tendencia / gas noble / semejante / más cercano / una configuración electrónica / los átomos / que tienen / a tener / en la tabla periódica /a la del**

**\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Instrucciones: Subraya la respuesta correcta.**

**3.- ¿Cuál es la estructura de Lewis del Br?**

**4.- ¿Cuál es la estructura de Lewis del Mg?**

**5.- ¿Cuál es la estructura de Lewis del P?**



**6.- ¿Cuál es la estructura de Lewis del S?**



**7.- ¿Cuál es la estructura de Lewis del Si?**



## Instrucciones: Determina el tipo de enlace, si lo hubiera, a partir de los átomos que tenemos (I)

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Tipo de átomos que tenemos | | Enlace más probable |
| Átomos de Cl | Átomos de Cl |  |
| Átomos de Cl | Átomos de Ar |  |
| Átomos de Cl | Átomos de O |  |
| Átomos de Cl | Átomos de Fe |  |
| Átomos de Na | Átomos de Na |  |
| Átomos de S | Átomos de Cl |  |
| Átomos de Br | Átomos de Ca |  |
| Átomos de Fe | Átomos de Fe |  |

## *Pistas: Ten en cuenta la diferencia de electronegatividad entre los elementos que tenemos.*

## La diferencia en los valores de electronegatividad determina la polaridad de un enlace.

*Diferencia de electronegatividad Tipos de enlace*

Menor o igual a 0.4 Covalente no polar

De 0.5 a 1.7 Covalente polar

Mayor de 1.7 Iónico

## *Muy parecida y baja: enlace metálico.*

## *Si hay gases nobles: sin enlace.*

## *Consulta los valores de electronegatividad con la tabla interactiva que viene para descargar en el enlace de la página www.quimiahua.jimdo.com*