

TALLER No. 2: REPRESENTACIÓN DE LEWIS Y REGLA DEL OCTETO - 1 BGU

Nombre del Estudiante: _____

Contesta las siguientes preguntas:

1. Esta representación se usa para saber la cantidad de electrones de valencia de un elemento que interactúan con otros o entre su misma especie





- a. Electrones de valencia
- b. Regla del Octeto
- c. Estructura de Lewis
- d. Enlace Químico

2. La estructura de Lewis mostrada corresponde a un elemento de la familia de:




- a. Alcalinos (IA)
- b. Alcalinos térreos (IIA)
- c. Halógenos (VIIA)
- d. Carbonoides (IVA)



3. Indicar la estructura de Lewis para un elemento químico cuyo Z es 19

- a. 
- b. 
- c. 
- d. 

4.Cuál es la estructura de Lewis del elemento Selenio (Z=34):

- a. 
- b. 
- c. 

Elaborado por: Ing. Cristina Villarroel Del Pezo



5.Cuál es la estructura de Lewis del elemento Zinc (Z=30):



6. Determina con la ayuda de la configuración electrónica o la Tabla Periódica el número de electrones de valencia/grupo del elemento:

Elemento	Electrones de Valencia	Grupo o Familia
Bi		
Ra		
Fr		
B		
As		