

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 del Lewis mostrada corresponde a un elemento de la familia de:**

- a. Alcalinos (IA)
- b. Alcalinos terreos (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

d.

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

a.

b.

c.

d.

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		