

## TALLER DE QUÍMICA DÉCIMO

1. Dando el siguiente esquema de la Tabla Periódica en forma genérica, en la que las letras no representan los símbolos de los elementos, encuadre la letra V si la proposición es verdadera y la F si es falsa justifique las respuestas:

- a) A y B son elementos no metálicos V - F

b) N y E son elementos representativos V - F

c) Z pertenece al quinto período V - F

d) La electronegatividad de L es menor que la de N V - F

e) C es un elemento del segundo grupo V - F

f) Los elementos A, D, E, F y G pertenecen al primer período V - F

g) Los átomos del elemento L tienen menor Afinidad electrónica (AE) que los de A V - F

h) El Potencial de Ionización (Ei) de F es menor que la de B V - F

el mismo esquema de tabla periódica del ejercicio anterior lea cada una de las siguientes afirmaciones. Si son verdaderas encuadre la letra V. Si son falsas encua

2. Utilizando dre la F y coloque en el espacio en blanco la o las palabras que transformarían en verdadera la proposición falsa modificando solamente el o los términos subrayados:

- |   |       |
|---|-------|
| a) Los elementos, <u>L</u> , <u>M</u> y <u>N</u> son gases nobles | V - F |
| b) La electronegatividad de Z es <u>mayor</u> que la de M         | V - F |
| c) Los electrones del nivel más externo de C son <u>dos</u>       | V - F |
| d) J es un <u>metal</u>   | V - F |
| e) C posee <u>tres</u> electrones en el último nivel ocupado      | V - F |
| g) <u>W</u> no conduce la corriente eléctrica en estado sólido    | V - F |
| h) La electronegatividad de L es <u>mayor</u> que la de K         | V - F |
| j) <u>H e I</u> son no metales                                    | V - F |

3. Los elementos con símbolos genéricos V, W, X, Y y Z responden a las siguientes características:

V: configuración electrónica  $1s^22s^22p^63s^23p^64s^1$

W: pertenece al 2do período grupo III A.

X: Z= 54

Y: configuración electrónica  $1s^22s^22p^63s^23p^5$

Z: es un alcalino téreo del cuarto período.

a) Ordene V, W, Y y Z según el orden creciente de electronegatividad y de radio atómico

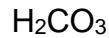
4. Consultar los tipos de enlace covalente según la diferencia de electronegatividad

5. Consultar los tipos de enlace covalente según el número de electrones que aporta cada átomo al enlace

6. ¿Qué características presentan los compuestos covalentes?

7 ¿Cuáles son las reglas para hacer la estructura de Lewis en moléculas?

8. Realice la estructura de Lewis de los siguientes compuestos:



H2SO4

NaOH

9. Consultar las características del enlace metálico

10. Consultar ¿qué son los números de oxidación? y las reglas generales para asignarlos