

I.E MANUEL J BETANCUR
EVALUACIÓN ENLACES QUÍMICOS

NOMBRE _____ **GRADO** _____

SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

1. Los electrones involucrados en la unión entre átomos son:
 - A. los más cercanos al núcleo
 - B. los de valencia
 - C. los que están dentro del núcleo
 - D. los cargados positivamente

 2. Los electrones de valencia del siguiente átomo son:
 - A. 15
 - B. 2
 - C. 8
 - D. 5
-
3. El mayor número de electrones que puede tener un átomo en su último nivel es de:
 - A. 4
 - B. 3
 - C. 8
 - D. 12

 4. Cuando un átomo pierde electrones, se convierte en un
 - A. Ion positivo
 - B. Ion negativo
 - C. Ion neutro
 - D. átomo neutro

 5. Dada la configuración electrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$, la información correcta de este elemento es:
 - A. Es un no metal con 6 electrones de valencia
 - B. Es un metal con 6 electrones de valencia
 - C. Es un no metal con 4 electrones de valencia
 - D. Es un metal con 4 electrones de valencia

 6. Un enlace iónico es la atracción entre
 - A. iones con carga similar
 - B. iones con carga opuesta
 - C. iones neutros
 - D. átomos neutros

7. La combinación de átomos que genera un compuesto con enlace iónico es
- A. Al y F
 - B. P y H
 - C. C y O
 - D. Si y O
8. Los metales tienden a _____ electrones y los no metales tienden a _____ electrones.
- A. ganar, ganar
 - B. perder, perder
 - C. perder, ganar
 - D. ganar, mantener
9. Cuando un metal y un no metal reaccionan, el _____ tiende a perder electrones y el _____ tiende a ganar electrones.
- A. metal, metal
 - B. metal, no metal
 - C. no metal, no metal
 - D. no metal, metal
10. El elemento M reacciona con flúor para formar un compuesto iónico con la fórmula MF_3 . El ion M tiene 18 electrones. El elemento M es _____.
- A. P
 - B. Sc
 - C. Cr
 - D. Ca