

I.E MANUEL J BETANCUR
EVALUACIÓN ENLACES QUÍMICOS

NOMBRE _____ **GRADO** _____

SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

1. Los átomos se enlazan para:
 - A. Perder electrones
 - B. Parecerse a los gases nobles
 - C. Ganar electrones
 - D. Compartir electrones

2. Los electrones de valencia del siguiente átomo son:
 - A. 5
 - B. 2
 - C. 8
 - D. 7

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

5. Dada la configuración electrónica $1s^22s^22p^2$, 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 opuesta
 - B. iones con carga similar
 - C. iones neutros
 - D. átomos neutros
7. La combinación de átomos que genera un compuesto con enlace iónico es
- A. F y F
 - B. P y H
 - C. C y O
 - D. Li y F
8. Los metales tienden a _____ electrones y los no metales tienden a _____ electrones.
- A. perder, ganar
 - B. perder, perder
 - C. ganar, 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. no metal, metal
 - C. no metal, no metal
 - D. metal, no metal
10. El elemento M reacciona con flúor para formar un compuesto iónico con la fórmula MF_3 . El ion M tiene 10 electrones. El elemento M es _____.
- A. F
 - B. Mg
 - C. Al
 - D. Na