



## EVALUACIÓN FORMATIVA

Escribe dentro del paréntesis la opción correcta

1. ( ) Es un compuesto iónico formado por un ión con carga positiva (catión) y un ión con carga negativa (anión):
  - a) agua
  - b) sal
  - c) soluto
  - d) disolvente
  
2. ( ) Al ión con carga positiva se le denomina:
  - a) anión
  - b) catión
  - c) electrón
  - d) electrolito
  
3. ( ) Las sales son compuestos iónicos formados por:
  - a) protones y neutrones
  - b) cationes y aniones
  - c) cátodo y ánodo
  - d) soluto y disolvente
  
4. ( ) Al ión con carga negativa se le denomina:
  - a) anión
  - b) catión
  - c) electrón
  - d) electrolito
  
5. De las siguientes proposiciones relacionadas con las propiedades de las sales (enlace iónico), coloca la letra "F" si la proposición es falsa y "V" si la proposición es verdadera.
  - a) Las electronegatividades de los átomos participantes son muy parecidas ( )
  - b) Son líquidos ( )
  - c) Son frágiles ( )
  - d) Se caracterizan por su dureza ( )
  - e) Sus puntos de ebullición y fusión son bajos ( )
  - f) Fundidos o en disolución conducen la corriente eléctrica ( )
  - g) En el estado sólido son muy buenos conductores de la electricidad ( )



Escribe dentro del paréntesis la opción correcta.

6. ( ) Nombre que reciben las sustancias que en solución acuosa conducen la corriente eléctrica:
- electrónico
  - electrolisis
  - electrón
  - electrolito
7. ( ) El azúcar disuelta en agua, no conduce la corriente eléctrica por que sus átomos no presentan enlaces:
- iónicos
  - covalentes
  - punto de hidrógeno
  - metálico
8. ( ) Si aplicamos corriente eléctrica, los iones negativos de una sal disuelta en agua:
- se dirigen al cátodo
  - explotan
  - se dirigen al ánodo
  - se precipitan
9. ( ) Es un ejemplo de reducción
- $O^{2-} \longrightarrow O_2 + 2 e^-$
  - $Fe \longrightarrow Fe^{3+} + 3e^-$
  - $Na \longrightarrow Na^{1+} + 1e^-$
  - $Cl + 1e^- \longrightarrow Cl^{1-}$
10. ( ) Es un ejemplo de oxidación.
- $Fe \rightarrow Fe^{2+} + 2e$
  - $Cl_2 + 2e \rightarrow 2Cl^-$
  - $F + 1e \rightarrow F^-$
  - $O_2 + 4e \rightarrow 2O^{2-}$