



Enlaces químicos

actividad

INSTRUCCIONES: Lee cuidadosamente y escribe dentro del paréntesis la letra de la opción correcta.

- () El bromuro de potasio (KBr) es un compuesto sólido soluble en agua, quebradizo, que forma redes cristalinas y no conduce la electricidad. Esto se explica con el modelo de enlace...

 - Iónico.*
 - Coordinado.*
 - Covalente.*
 - Metálico.*
- () El cloruro de sodio (NaCl) forma un sólido cristalino al unirse los iones Na^+ y Cl^- por atracción electrostática. Esto se explica con el modelo de enlace.

 - Iónico*
 - Metálico.*
 - Polar.*
 - Covalente.*
- () La siguiente representación electrónica corresponde a la formación de un compuesto, según el modelo de enlace.

$$\text{K}^{1+} + \text{Br}^{1-} \longrightarrow \text{K}^{1+} \text{Br}^{1-} \longrightarrow \text{KBr}$$
 - Metálico.*
 - Iónico.*
 - Covalente.*
 - Polar.*
- () La transferencia de electrones de un átomo muy electropositivo a un átomo muy electronegativo, es característico en el modelo de enlace.

 - Covalente.*
 - Metálico.*
 - Iónico.*
 - Múltiple.*
- () La formación del cloruro de litio (LiCl), se explica con el modelo de enlace iónico, es por eso que:

 - Es soluble en agua y conduce la corriente eléctrica.*
 - Conduce la electricidad en estado sólido.*
 - Tiene bajo punto de fusión.*
 - Es un sólido amorfo.*
- () Los compuestos iónicos presentan elevados puntos de fusión debido a que:

 - La atracción entre los iones de carga contraria que los forman es débil.*
 - Sus moléculas no tienen carga eléctrica y la atracción entre ellas es fuerte.*
 - Sus moléculas tienen carga eléctrica y la atracción entre ellas es débil.*

