

Boletín Enlace Químico II – 3º ESO

- Dispones de los elementos ${}_{3}\text{Li}$, ${}_{12}\text{Mg}$, ${}_{18}\text{Ar}$.
 - ¿Cómo se distribuyen los electrones en su corteza?
 - ¿Cuántos electrones de valencia tiene cada uno de ellos?
 - ¿Cómo pueden adquirir una configuración de gas noble los dos primeros?
- Dados los elementos químicos A, B, C, D, E y F de números atómicos: 11, 8, 16, 9, 37 y 12 respectivamente, determinar el tipo de enlace y fórmula en la unión de átomos de los siguientes elementos. Para ello has de realizar la configuración electrónica de cada átomo y fijarte en el último nivel. Indica a que elemento corresponde cada letra.
 - A con E
 - A con D
 - B con F
 - C con F
 - C con D
- Dados los elementos químicos A, B, C, D, E, F, G, H y I, e números atómicos: 11, 37, 12, 38, 15, 34, 35, 16 y 17 respectivamente, determinar: El tipo de enlace y fórmula en la unión de átomos de los siguientes elementos. Para ello has de realizar la configuración electrónica de cada átomo y fijarte en el último nivel. Indica a que elemento corresponde cada letra.
 - A con H
 - G con H
 - E con I
 - B con G
 - D con H
 - E con G
 - F con G
- El difluoruro de magnesio MgF_2 posee
 - Enlaces iónicos.
 - Enlaces covalentes moleculares.
 - Enlaces covalentes atómicos.
 - Las respuestas b y d son correctas
- Al golpear el cristal, los iones se desplazan, rompiéndose los enlaces. Por eso...
 - Son frágiles, al golpearlos se rompen en cristales de menor tamaño.
 - Los iones no pueden desplazarse, ya que ocupan posiciones fijas en la red
 - Son conductores en disolución o fundidos.
- En la molécula de agua, el oxígeno...
 - Tiene un par de electrones no enlazantes.
 - Comparte un par de electrones
 - Ambas respuestas son correctas
- El butano C_4H_{10} posee
 - Enlaces iónicos.
 - Enlaces covalentes moleculares.
 - Enlaces covalentes atómicos.
 - Las respuestas b y d son correctas

