

## 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  $\text{MgF}_2$  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  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  posee
  - Enlaces iónicos.
  - Enlaces covalentes moleculares.
  - Enlaces covalentes atómicos.
  - Las respuestas b y d son correctas

