

Boletín Repaso Tabla y Enlace Q. I – 3º ESO

- Dados los elementos químicos ${}_{22}A$, ${}_{19}B$, ${}_{16}C$, ${}_{35}D$, ${}_{1}E$, ${}_{8}F$, ${}_{26}G$, 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.
 - B con C
 - G con A
 - C con D
 - E con C
- Sitúa los del ejercicio anterior en la siguiente tabla periódica e indica su grupo y periodo.

- Completa la tabla.

Nombre	No Metal/ Metal	Símbolo	Nombre del Grupo
Plata			
Antimonio			
Estroncio			
Europio			
Fósforo			

- Representa la estructura de Lewis siguiendo los pasos del ejemplo anterior de :
 - Br_2
 - H_2O_2
 - NH_3
 - CO_2
- Justifica la veracidad o falsedad de las frases siguientes:
 - Todos los metales son sólidos a temperatura ambiente.
 - No existen elementos no metálicos en estado líquido a temperatura ambiente.
 - Los metales alcalinos son muy blandos y poco reactivos con el agua.
 - Los metales no pueden ser gases.
 - Los halógenos es la única familia (grupo) en la que los elementos que la forman son gases a temperatura ambiente.
 - Todos los elementos de un periodo tienen propiedades químicas parecidas.
 - Los no metales tienen tendencia a perder electrones y por tanto a formar cationes.
 - Los elementos químicos se ordenan en la tabla periódica en función de sus números másicos crecientes.