

Ejercicios Propuestos: Enlaces Químicos II

➤ Ejercicio 1

¿Qué enlace es más polar, el enlace entre cloro y flúor o el enlace entre cloro y yodo?

DATOS: Electronegatividades: F (3,91); Cl (3,16); I (2,56).

➤ Ejercicio 2

La unión de un no metal con el hidrógeno da lugar a un enlace:

- a) Iónico.
- b) Covalente.
- c) Metálico.
- d) Covalente polar
- e) Covalente apolar

➤ Ejercicio 3

Los compuestos orgánicos se caracterizan por estar formados principalmente por Carbono e Hidrógeno. ¿Qué tipo de enlace mantiene unidos estos elementos?
Electronegatividades: C (2,55); H (2,20).