



## 03 – ELECTRONEGATIVIDAD 2

### Actividades de Completar Espacios en Blanco

1. La \_\_\_\_\_ es la capacidad de un átomo para atraer electrones hacia sí mismo en un enlace químico.
2. En un enlace covalente, los no metales \_\_\_\_\_ electrones para adquirir la configuración electrónica de un gas noble.
3. En la tabla periódica, la electronegatividad aumenta de \_\_\_\_\_ a \_\_\_\_\_ y de \_\_\_\_\_ hacia \_\_\_\_\_.
4. El \_\_\_\_\_ y el \_\_\_\_\_ son elementos con la electronegatividad más alta.
5. Elementos situados en la esquina \_\_\_\_\_ izquierda de la tabla periódica tienen menor electronegatividad.
6. Los no metales en un enlace covalente intentan \_\_\_\_\_ electrones.
7. En el ejemplo del gorila y el orangután, el \_\_\_\_\_ representa un átomo con mayor electronegatividad.