**Fecha: Agosto 12 – 13 y 15 (5°5, 5°4 y 5°3)**

**¡Sabías que!:**

Los átomos que tienen el mismo número de protones (número atómico Z) y distinto número de neutrones se llaman **ISÓTOPOS** (porque ocupan el mismo lugar en la tabla periódica, por pertenecer al mismo elemento).

Un ejemplo de isotopos son: El hidrógeno, el deuterio y el tritio, que son del mismo elemento y tienen las mismas propiedades químicas, las cuales dependen únicamente de su número atómico.





El siguiente elemento de la tabla es el litio, cuyo símbolo es **Li**. La capa que sigue en energía a la **K** es la capa **L**. En ella caben ocho electrones. Por ello, el átomo de elemento Z = 3, tiene tres electrones en la corteza, estrena capa.

