Conclusión de pág. 63-66

Nos habla básicamente de la tabla periódica y sus composiciones, al principio nos indica que los elementos se representan por símbolos, que se deriva dependiendo su nombre latino.

Nos dice que no es necesario saber mucho de química, sino que ahí nos indica que por ejemplo y dos elementos son similares como metales se tienen que agrupar.

Nos dice que se compone por grupos que son el conjunto de elementos que tienen configuración electrónica externa semejante, son 18 grupos en total.

También se compone por periodos que es el conjunto de elementos dispuestos en líneas horizontales. Son un total de 7 periodos.

La periodicidad es la colocación de los elementos dentro de la tabla, esto tiene que coincidir con su estructura electrónica.

La valencia y el número de oxidación, se define a la capacidad de combinación que tienen los átomos de cada elemento y consiste en el número de electrones que puede ganar o perder en su último nivel de energía.

Nos dice las propiedades generales que tienen los no metales, alotropía, de los metales.

También nos aclara que los grupos se integran con elementos que se asemejan en sus propiedades químicas y físicas, algo importante es que por regla los elementos del mismo grupo tienen la misma valencia.

También nos aclara que cada periodo comienza con un elemento que tiene un electrón de valencia y termina con gas noble.