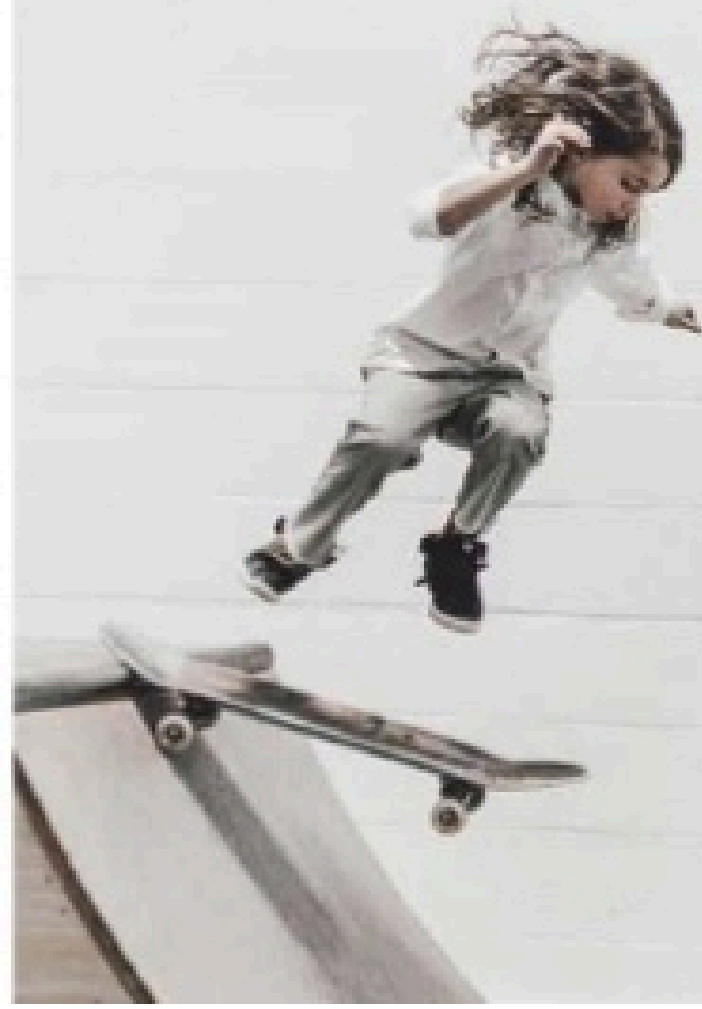


El **éxito** en la vida
no se mide
por lo que logras,
sino
por los **obstáculos**
que superas.



En que Consiste la Regla del Octeto.

En química, se conoce como la regla del octeto o teoría del octeto a la explicación sobre la forma en que los átomos de los elementos químicos se combinan.

Establece que los iones de los elementos del **sistema periódico** tienen la tendencia a completar sus últimos niveles de energía con una cantidad de 8 **electrones** de tal forma que adquieren una configuración muy estable. Esta configuración muy estable a la de un **gas noble**, los elementos ubicados al extremo derecho de la **tabla periódica**. Los gases nobles son elementos electroquímicamente estables, ya que cumplen con la **estructura de Lewis**, son inertes, es decir que es muy difícil que reaccionen con algún otro elemento. Esta conclusión es conocida como la **regla del octeto**.

Esta regla es aplicable para la creación de enlaces entre los átomos, la naturaleza de estos enlaces determinará el comportamiento y las propiedades de las moléculas. Estas propiedades dependerán por tanto del tipo

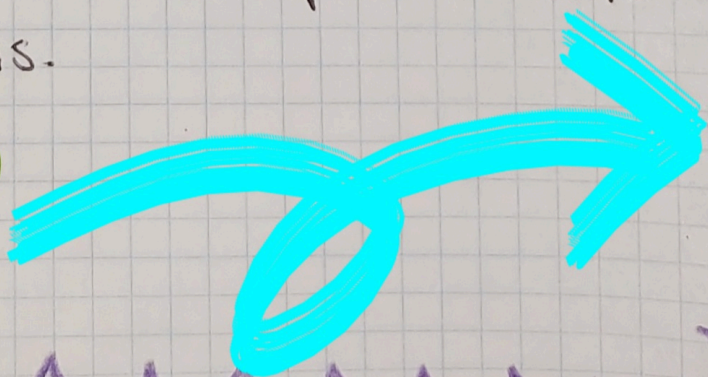
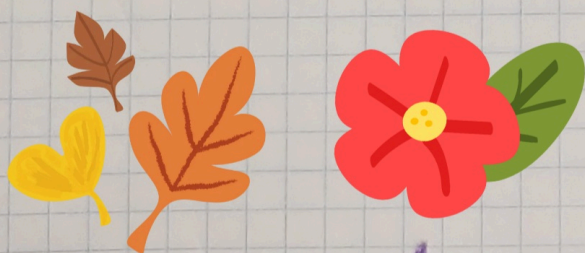
de **enlace**, del número de enlaces por átomo y de las **fuerzas intermoleculares**

Existen diferentes tipos de **enlace químico** basados todos ellos, como se ha explicado antes en la estabilidad especial de la configuración electrónica de los gases nobles tendiendo a rodearse de 8 electrones en su nivel más externo. Este octeto electrónico puede ser adquirido por un átomo de diferentes maneras, en función de la **electronegatividad**.

- > enlace iónico
- > enlace covalente
- > enlace metálico
- > enlaces intermoleculares
- > enlace coordinado.



Es importante saber que la regla del octeto es una regla práctica aproximada que presenta numerosas excepciones, pero que sirve para predecir el comportamiento de muchas sustancias.



MUCHAS GRACIAS



Stephany Paola Garcia Escobar de
4to bachillerato en ciencias y letras
con diplomado en medicina 🧑🏫 ➡️