

Las relaciones químicas Y el equilibrio químico

Cuantificación de los procesos químicos en tu entorno

Todo a nuestro alrededor está compuesto por sustancias y elementos químicos, que a su vez, están formados por átomos, cada molécula tiene una cantidad exacta para darles características particulares.

En química, se requieren que se hagan mediciones de la materia, para ello utilizamos una unidad de medida llamada **mol**

Leyes ponderales

Hacen:

Expresan relaciones cuantitativas de las sustancias

Ley de conservación de La materia

Lavoisier, nos establece que la materia no se crea ni se destruye, solo se transforma

Ley de proporción de la materia

L. Proust, dicha ley propone que para generar un compuesto químico las sustancias que participan deberán estar en cantidades o porcentajes definidos

Ley de proporciones múltiples

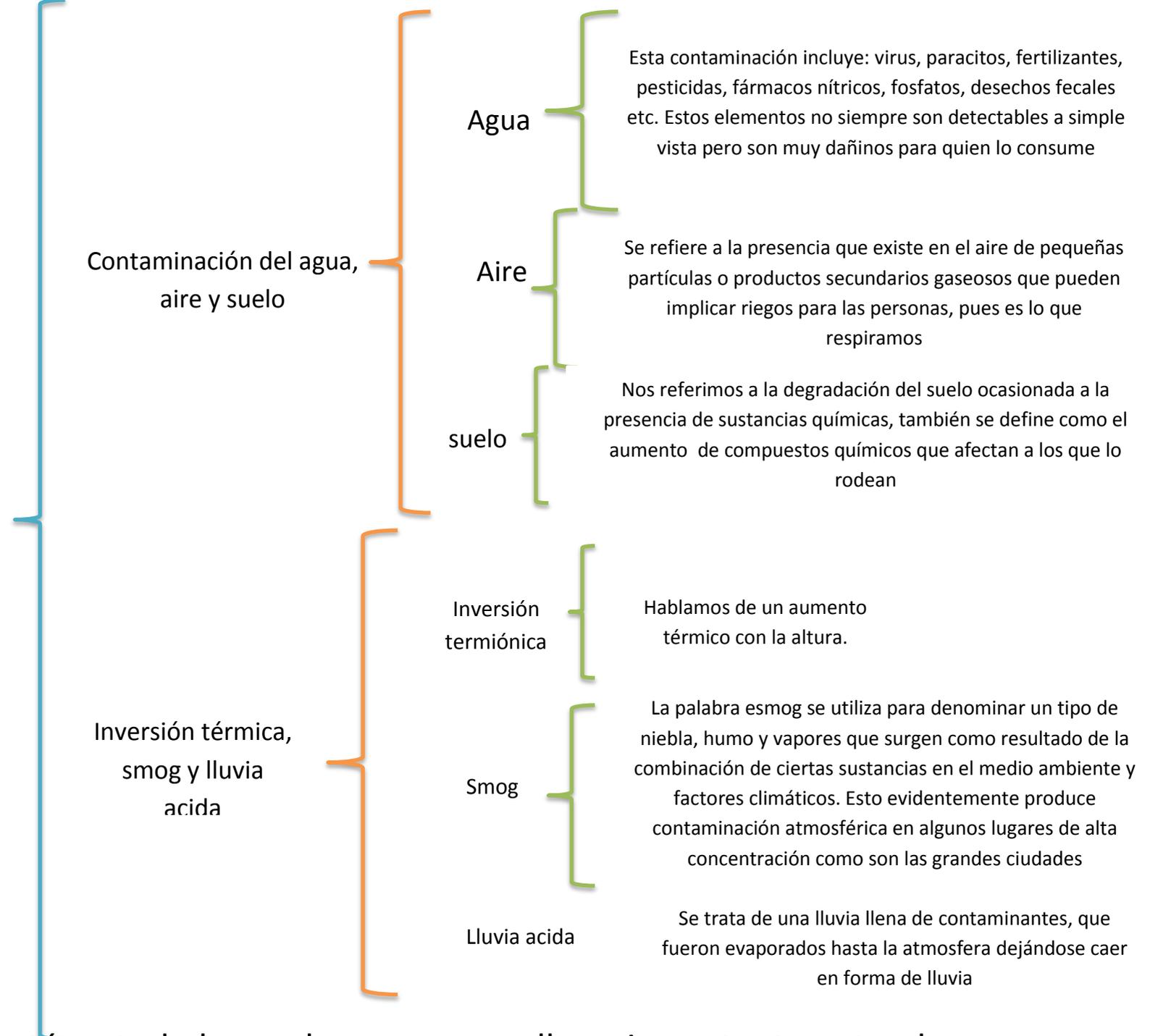
Dalton, cuando dos elementos se unen a una cantidad fija de una de ellos. Les corresponde cantidades del otro que forman una relación

Ley de pesos equivalentes

Richter, esta ley nos dice que la masa de dos elementos diferentes que se combinan con un tercero, guardan una misma relación de masa de aquellos elementos cuando se cambian entre si

Implicaciones ecológicas, ambientales y económicas de los cálculos estioometricos

La estequiometría juega un papel muy importante en la producción de un gran número de sustancias químicas sin tomar en cuenta las afecciones que este traigan a nuestro planeta, de forma ambiental y ecológica



En conclusión, la química está en todo lo que hacemos por ello es importante entender que todo a nuestro alrededor están formado por sustancias que a su vez están formadas por partículas más pequeñas llamadas átomo que encontramos en todas partes y que podemos contabilizar. <https://plataformaeducativauds.com.mx/>