



Mi Universidad

Cuadro Sinoptico

Nombre del Alumno: Yadira Castellanos Valencia

Nombre del tema : Clasificación de los compuestos Químicos

Parcial : I

Nombre de la Materia : Química

Nombre del profesor: Beatriz Adriana Méndez Gonzales

Nombre de la Licenciatura : Tec. Recursos Humanos

Cuatrimestre: I

Clasificación de los compuestos químicos



Un compuesto químico es cualquier sustancia formada por la unión de dos o más tipos de elementos químicos, unidos entre sí por enlaces químicos de alguna clase.

Un compuesto químico no puede ser separado en los elementos que los constituyen mediante métodos físicos

(Destilación , Decatación ,etc)

La única forma de separar un compuesto químico en sus elementos Constitutivos es mediante reacciones químicas..

El nivel de compuesto químico puede ser muy sencillo o muy complejo esto depende de la calidad de átomos que le formen y la manera en que se combinen.

Moléculas: Unidas por enlaces covalentes (comportamientos de electrones)

Iones: Unidos por enlaces electromagnéticos y dotados de carga positiva y negativa

Existen Compuestos formados por unos pocos átomos y compuestos formados por cientos de átomos enlazados y ocupando posiciones muy específicas en el compuesto

Intermetálico: Unidos por enlaces metálicos, que suelen darse entre átomos metálicos

Complejos: Los electrones compartido es aportado por solo uno de los átomos

El agua es un compuesto químico de moléculas dipolo que se atraen entre sí: Tal y como lo denota su fórmula química (H_2O), a pesar de ser una sustancia simple, el agua es un compuesto químico formado por dos tipos de elemento hidrógeno (H) y oxígeno (O) en una proporción fija y determina en cada una de sus moléculas: dos átomos de hidrógeno por cada átomo .

Estos átomos se encuentran unidos se encuentran unidos por enlaces covalentes, que le confieren a la molécula una gran estabilidad . Además , le otorgan propiedades dipolares que permiten la formación de puentes entre los átomos de hidrógeno de una molécula de agua y los demás (puentes de hidrógeno)