

Tema 5. DEFINICIONES y TÉRMINOS COMUNES UTILIZADOS en QUÍMICA

A continuación, se muestran algunas de las definiciones que más se van a utilizar a lo largo de la impartición de la asignatura y que es necesario conocer y entender.

Anión: ion con carga global negativa.

Cantidad estequiométrica: cantidad molar exacta de reactivos y productos que aparecen en la ecuación química balanceada.

Capa de valencia: capa electrónica externa de un átomo que contiene los electrones que participan en el enlace.

Catión: ion con una carga global positiva.

Cifras significativas: número de dígitos significativos (decimales) en una medida o cantidad calculada.

Concentración de una disolución: cantidad de soluto presente en una determinada cantidad de disolvente o de disolución.

Densidad de una disolución: masa de la disolución dividida entre su volumen (g/mL o kg/L).

Dilución: procedimiento para preparar una disolución menos concentrada a partir de otra más concentrada.

Equilibrio: estado en el que no se observan cambios con el paso del tiempo.

Equilibrio dinámico: condición en la que la velocidad de un proceso en una dirección está balanceada exactamente por la velocidad del proceso en dirección inversa.

Exactitud: aproximación de una medición al valor real de la cantidad medida.

Hidratación: proceso en el que un ion o una molécula se rodea de moléculas de agua acomodadas en una forma específica.

Ion: átomo o grupo de átomos que tiene una carga neta positiva o negativa.

Miscible: se dice que dos líquidos que son completamente solubles entre sí, en todas proporciones, son miscibles.

Precisión: aproximación en la concordancia de dos o más mediciones de la misma cantidad.

Proceso exotérmico: aquel que libera calor hacia los alrededores.

Proceso endotérmico: aquel que absorbe calor de los alrededores.

Soluto: sustancia presente en menor cantidad en una disolución.

Temperatura absoluta: basada en la escala Kelvin o absoluta de temperaturas, en la que se define un punto referencial, el cero absoluto, que equivale a -273°C . La temperatura expresada en Kelvin se obtiene: $T(\text{K}) = T(^{\circ}\text{C}) + 273$.

QUIERO SABER MÁS

- Definiciones: <https://www.tplaboratorioquimico.com/glosario-de-quimica.html>

