

## Ionización vs Disociación<sup>1</sup>

**¿Qué es Ionización?**


$$\text{HCl} \xrightarrow{\text{aq}} \text{H}^+ \text{Cl}^-$$

Es la formación de iones de las sustancias que presentan enlaces covalente (No metal + No metal), al encontrarse en solución acuosa.



**¿Qué es Disociación?**

Es la separación de iones que existen en una sustancia que presenta enlace iónico (Metal + no metal), cuando se encuentra en solución acuosa.

$$\text{K}^+ \text{Cl}^- \xrightarrow{\text{aq}} \text{K}^{+1} \text{Cl}^{-1}$$


### La ionización

Es el fenómeno químico o físico mediante el cual se producen iones, estos son átomos o moléculas cargadas eléctricamente debido al exceso o falta de electrones respecto a un átomo o molécula neutra. A la especie química con más electrones que el átomo o molécula neutros se le llama anión, y posee una carga neta negativa, y a la que tiene menos electrones catión, teniendo una carga neta positiva. Hay varias maneras por las que se pueden formar iones de átomos o moléculas.



En ciertas reacciones químicas la ionización ocurre por transferencia de electrones; por ejemplo, el cloro reacciona con el sodio para formar cloruro de sodio, que consiste en iones de sodio ( $\text{Na}^+$ ) e iones de cloruro ( $\text{Cl}^-$ ). La condición para que se formen iones en reacciones químicas suele ser una fuerte diferencia de electronegatividad entre los elementos que reaccionan o por

<sup>1</sup>K u a z, <http://zombielovesyoubitch.blogspot.mx/2013/02/ionizacion-disociacion.html> , domingo, 10 de febrero de 2013

efectos de resonancia que estabilizan la carga. Además la ionización es favorecida por medios polares que consiguen estabilizar los iones.

## La Disociación

Es un proceso general en el cual complejos, moléculas y/o sales se separan en moléculas más pequeñas, iones o radicales, usualmente de manera reversible. Disociación es lo opuesto de la asociación, síntesis química o a la recombinación.

La disociación de sales por solvatación en un disolvente como agua significa la separación de los aniones y cationes. La sal puede recuperarse por la evaporación del solvente o por cristalización al reducir la temperatura.

A menudo, se tiende a confundir los procesos de disociación, con los de ionización, donde en las reacciones químicas se producen iones debido a la transferencia de electrones, gracias a la gran diferencia de electronegatividad existente entre los elementos que se encuentran reaccionando.

