

Alcalinidad

La **basicidad** o **alcalinidad** es la capacidad acidoneutralizante de una sustancia química en solución acuosa. Esta alcalinidad de una sustancia se expresa en equivalentes de base por litro o en su equivalente de carbonato cálcico.

Debido a que la alcalinidad de la mayoría de las aguas naturales está compuesta casi íntegramente de iones de bicarbonato y de carbonato, las determinaciones de alcalinidad pueden dar estimaciones exactas de las concentraciones de estos iones.

La alcalinidad es la medida de la capacidad tampón de una disolución acuosa, o lo que es lo mismo, la capacidad de ésta para mantener su pH estable frente a la adición de un ácido o una base.

Fuentes y contribuyentes del artículo

Alcalinidad *Fuente:* <http://es.wikipedia.org/w/index.php?oldid=47666138> *Contribuyentes:* Alexan, DamianFinol, Diego Godoy, Filipo, GermanX, Götz, Icvav, Isha, Jesusrpeinado, Mandrake33, Matdrodes, Ortisa, R2D2!, Resped, Vguerrerosbosch, 16 ediciones anónimas

Licencia

Creative Commons Attribution-Share Alike 3.0 Unported
[//creativecommons.org/licenses/by-sa/3.0/](http://creativecommons.org/licenses/by-sa/3.0/)
