

## Ácidos y bases, fuertes y débiles

Un ácido fuerte se disocia casi al 100% a comparación de uno débil que se disocia muy poco. La fuerza entre ácidos débiles se puede comparar con su  $K_a$ , el cual entre mayor sea el valor, mayor será la disociación

Esto es lo mismo para las bases

Cuando se habla de acidez libre o basicidad libre, quiere decir, lo que se está disociando, por lo tanto entre más se disocie mayor será su correspondiente acidez o basicidad libre, este parámetro se puede comprobar experimentalmente al medir el pH de la disolución o en su defecto si se conoce la concentración calculando el pH de forma teórica. Entre mayor sea el pH para las bases mayor basicidad libre tiene y entre menor pH tenga un ácido mayor acidez libre tendrá.

Cuando se habla de acidez o basicidad total, quiere decir la cantidad total de  $H^+$  o de  $OH^-$  que tiene la disolución independientemente de que estén disociados o no, y esto se puede comprobar experimentalmente al hacer una titulación y llegar al punto de equivalencia, también se puede realizar de forma teórica si se conoce el volumen y concentración del ácido y de la base. Por ejemplo; si se compara entre ácidos se debe de hacer la titulación con la misma base y con igual concentración, además de usar el mismo volumen de ácido a titular, con el ácido que se gaste más base será el que tiene la mayor acidez total, este proceso se haría igual para la basicidad total pero ahora teniendo como control el mismo ácido con la misma concentración, además del mismo volumen de las bases a comparar.