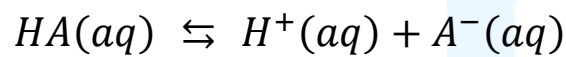


قدرت اسیدی و مسائل آن

ثابت یونش اسیدی K_a

ثابت تعادل اسیدها به ثابت یونش اسیدی معروف است و آن را با نماد K_a نشان می‌دهند.



$$K_a = \frac{[H^+][A^-]}{[HA]}$$

K_a فقط به دما وابسته است و غلظت اولیه اسید تأثیری در مقدار آن ندارد. ثابت یونش بیانی از میزان پیشرفت فرایند یونش تا رسیدن به تعادل است.

مدرسه مجازی اینو