



برخی از مواد به هنگام حل شدن در آب، کم و بیش به یون تبدیل می شوند که به آن فرآیند یونش می گوییم. میزان یونش مواد مختلف در آب متفاوت است؛ به همین دلیل برای مقایسه میزان یونش آنها از درجه ی یونش (α) استفاده می کنیم.

در مورد درجه یونش بهتر است جدول زیر را کاملاً به خاطر بسپارید:

| غیرالکترولیت | الکترولیت ضعیف | الکترولیت قوی | ماده |
|--|----------------------------|--------------------------|---------------|
| صفر | صفر تا یک | یک (یا حدود یک) | درجه یونش |
| اغلب مواد آلی مانند اتانول، متانول، گلیسرین، شکر و ... | اسیدهای ضعیف و بازهای ضعیف | اسیدهای قوی و بازهای قوی | نمونه های مهم |

نکته مهم:

درجه یونش (α) فقط برای تعیین قدرت اسیدی بودن یک ماده است و با تغییر غلظت، عدد آن دچار تغییر می شود؛ پس ملاک خوبی برای دسته بندی اسیدهای قوی و ضعیف نیست. برای دسته بندی اسیدها به قوی و یا ضعیف، از ثابت یونش (K_a) که در دمای معین برای هر اسیدی مقدار ثابتی است استفاده می کنیم.