

درجه یونش و مسائل آن

درجه یونش ( $\alpha$ )

$$\alpha = \frac{\text{شمار مولکول‌های یونید شده}}{\text{شمار کل مولکول‌های اسید حل شده}} = \frac{\text{شمار مول‌های یونید شده}}{\text{شمار مول‌های اسید حل شده}}$$
$$= \frac{\text{غلظت مولی } H^+}{\text{غلظت مولی اسید حل شده}}$$

درجه یونش برای اسیدهای قوی برابر ۱ و یا درصد یونش برابر ۱۰۰ است.  
درصد یونش برای اسیدهای ضعیف بسیار کمتر از ۱۰۰ است.

مدرسه مجازی اینو