

نظریه آرنیوس، اکسیدهای اسیدی و بازی

بر اساس تاریخ علم شیمی‌دان‌ها پیش از شناختن ساختار اسیدها و بازها:

(۱) ویژگی‌های اسیدها و بازها را می‌دانستند.

(۲) با برخی واکنش‌های آن‌ها نیز آشنا بودند.

آرنیوس

(۱) نخستین کسی بود که اسیدها و بازها را بر یک مبنای علمی توصیف کرد.

(۲) مطالعه روی رسانایی الکتریکی محلول‌های آبی و به‌طور خاص رسانایی الکتریکی محلول‌های اسیدی و بازی

اسید: ماده‌ای است که با حل شدن در آب میزان یا غلظت $H^+(aq)$ را افزایش می‌دهد.

باز: ماده‌ای است که با حل شدن در آب میزان یا غلظت $OH^-(aq)$ را افزایش می‌دهد.

اکسیدهای اسیدی: برخی مواد در ساختار خود هیدروژن ندارند ولی با آب واکنش داده و غلظت $H^+(aq)$ را افزایش می‌دهند.

اکسیدهای بازی: برخی مواد در ساختار خود هیدروکسید ندارند ولی با آب واکنش داده و غلظت $OH^-(aq)$ را افزایش می‌دهند.



مدرسه مجازی آینو