

شیمی ۲ مخصوص تجربی

آنتالپی پیوند و میانگین آن

انجام یک واکنش شیمیایی نشانه‌ای از تغییر در شیوهٔ اتصال اتم‌ها به یکدیگر است که به تغییر در ساختار و خواص مواد منجر می‌شود. یکی از خواصی که در واکنش‌های شیمیایی تغییر می‌کند، محتوای انرژی مواد است. به همین دلیل اهمیت پیوندهای شیمیایی و نقش انرژی وابسته به آنها در گرمای یک واکنش بسیار پر اهمیت است.

همان‌طور که می‌دانید، اتم‌های هیدروژن در مولکول دو اتمی هیدروژن با یک پیوند کووالانسی قوی به هم متصل شده‌اند. برای شکستن این پیوند کووالانسی باید انرژی مصرف شود. تجربه نشان می‌دهد که برای شکستن پیوندهای موجود در یک مول هیدروژن گازی و تبدیل آن به دو مول اتم هیدروژن گازی، 436kJ انرژی لازم است.

مدرسه مجازی اینو