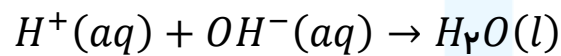


## شیمی ۳

### خنثی شدن

### مفهوم خنثی شدن

اسیدها و بازها با یکدیگر واکنش می‌دهند و یکدیگر را خنثی می‌کنند. واکنش اسید و باز در محلول آبی بدون در نظر گرفتن یون‌های تماشاچی چنین است:



واکنش خنثی شدن همراه با تولید نمک و آب است. واکنش خنثی شدن مبنایی برای کاربرد شوینده‌ها و پاک‌کننده‌های خورنده است.

### اسید معده

در بدن انسان بالغ روزانه ۲ تا ۳ لیتر شیره معده تولید می‌شود که غلظت یون هیدرونیوم در آن حدود  $0.03 \text{ mol}^{-1}$  و pH آن برابر ۱/۵ است.

### ضد اسیدها

ضد اسیدها داروهایی هستند که برای خنثی کردن مقدار اضافی  $H^+(aq)$  ترشح شده استفاده می‌شود.