

יון ההידרוניום ויון ההידרוקסיד

לפי הגדרת ברונסטד לאורי, ניתן לזהות חומצה ובסיס בדרך נוספת –

חומצת ברונסטד – חומר שמגדיל את ריכוז ההידרוניום או מקטין את ריכוז ההידרוקסיד בתמיסה.

בסיס ברונסטד – חומר שמקטין את ריכוז ההידרוניום או מגדיל את ריכוז ההידרוקסיד בתמיסה.



אם בתוצרי התגובה יש הידרוניום, ריכוזם עולה, והחומר שתרם לכך הוא החומצה. המגיב השני יהיה בסיס.

אם במגיבי התגובה יש הידרוניום, ריכוזם יורד, והחומר שתרם לכך הוא הבסיס. המגיב השני יהיה חומצה.

