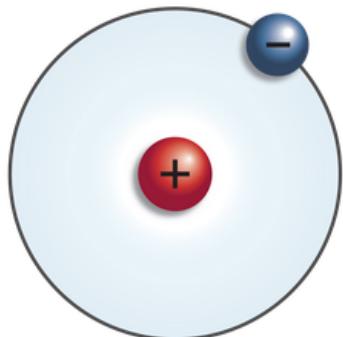


أيون الهيدرونيوم

Hydronium Ion

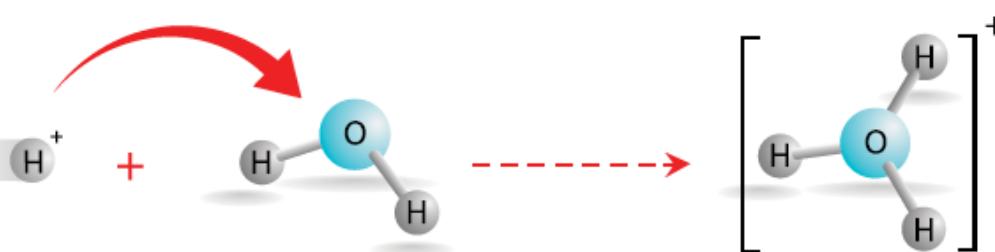
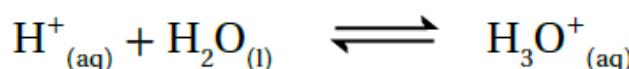


تحتوي ذرة الهيدروجين على نواة بداخلها بروتون واحد، إضافة إلى إلكترون يدور حول النواة، وعند تكوين أيون الهيدروجين تخسر هذه الذرة إلكترونها الوحيد ويبقى منها البروتون فقط.

ويعنى آخر فإن أيون الهيدروجين (H^+) = بروتون (P).

ويمكن اعتباره بروتوناً، وهو جسيم صغير جداً يحمل شحنة كهربائية عالية جداً مقارنة بكتلته، ولا يكون منفرداً في محلول، وإنما يرتبط بجزئي الماء برابطة تناسقية مكوناً ما يعرف بأيون الهيدرونيوم H_3O^+ .

وتنشأ الرابطة التناسقية بين البروتون والماء عندما يقدم الماء زوجاً من الإلكترونات، ويقدم البروتون فلكاً فارغاً.



الرابطة التناسقية: رابطة تنشأ عند تقديم ذرة زوجاً من الإلكترونات وتقدم الأخرى فلكاً فارغاً.