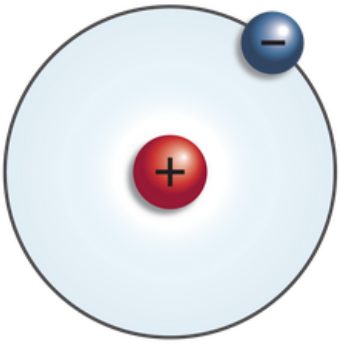
أيون الهيدرونيوم

Hydronium Ion



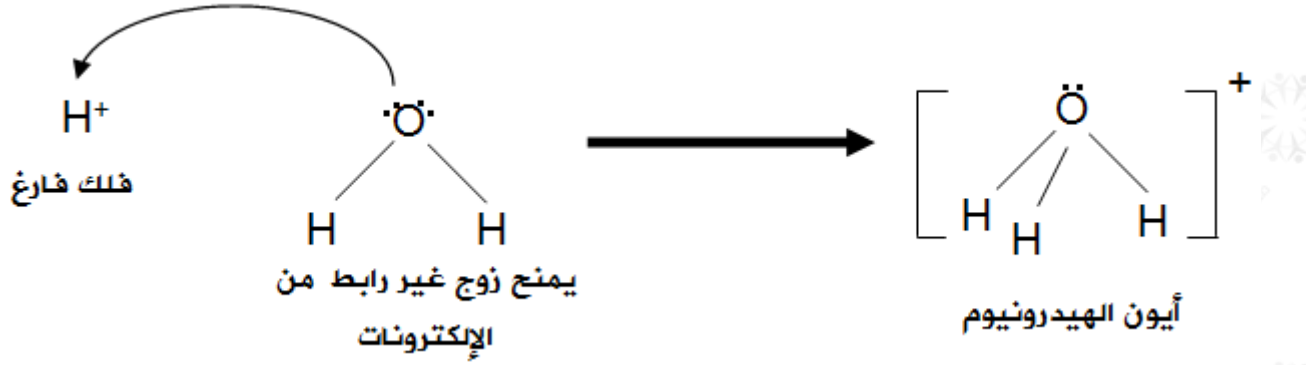
تحتوي ذرة الهيدروجين على نواة بداخلها بروتون واحد، إضافة إلى إلكترون يدور حول النواة، وعند تكوين أيون الهيدروجين تخسر هذه الذرة إلكترونها الوحيد ويبقى منها البروتون فقط.

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

وبما أن أيون الهيدروجين H^+ هو ذرة هيدروجين فقدت إلكتروناً، لذا يمكن اعتباره بروتوناً، وهو جُسيم متناهٍ جداً في الصغر، ذو كثافة كهربائية عالية، لذلك لا يكون منفرداً في المحلول، وإنما يرتبط برابطة تساهمية تناسقية بجزئ ماء مكوناً ما يعرف بأيون الهيدرونيوم H_3O^+ .

$$H^+ + H_2O \longrightarrow H_3O^+$$

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



الرابطة التناسقية: رابطة تساهمية تنشأ عند تقديم ذرة زوجاً من الإلكترونات وتقدم

الأخرى فلكاً فارغاً.