

الرابطة التناسقية

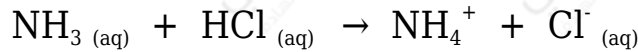
Coordinate Bond

تنشأ الرابطة التناسقية بين ذرتين، تشارك إحدهما بزوجٍ غير رابطٍ من الإلكترونات، بينما تشارك الأخرى بفلَكٍ فارغ.

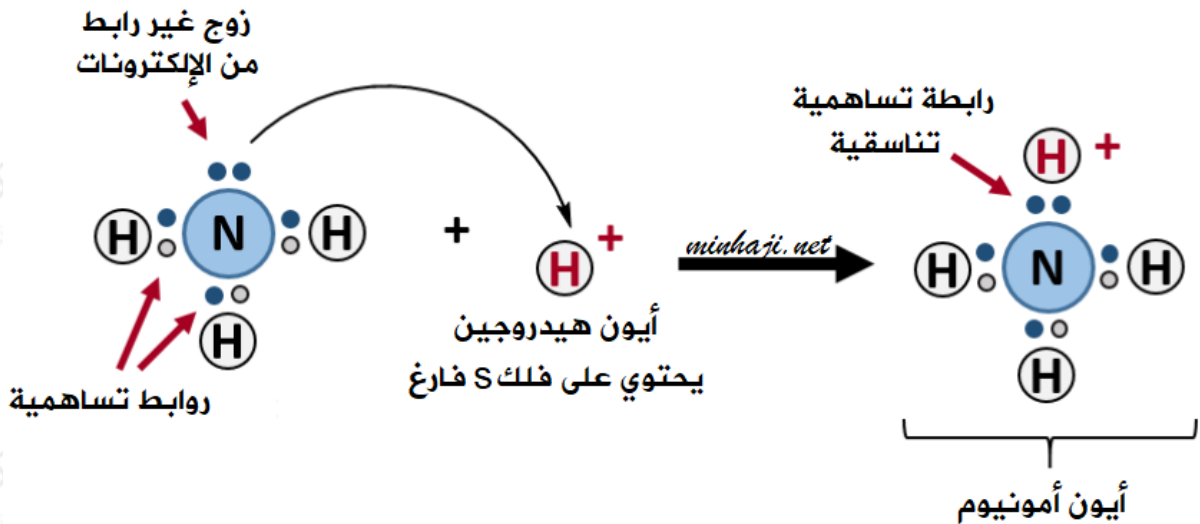
لا تختلف الرابطة التناسقية في صفاتها عن الرابطة التساهمية، ففي كلا الحالتين تتشارك الذرتان بزوجٍ من الإلكترونات.

مثال (1):

تنشأ رابطة تناسقية بين الأمونيا وأيون الهيدروجين، عند تفاعل محلول الأمونيا مع محلول حمض الهيدروكلوريك:



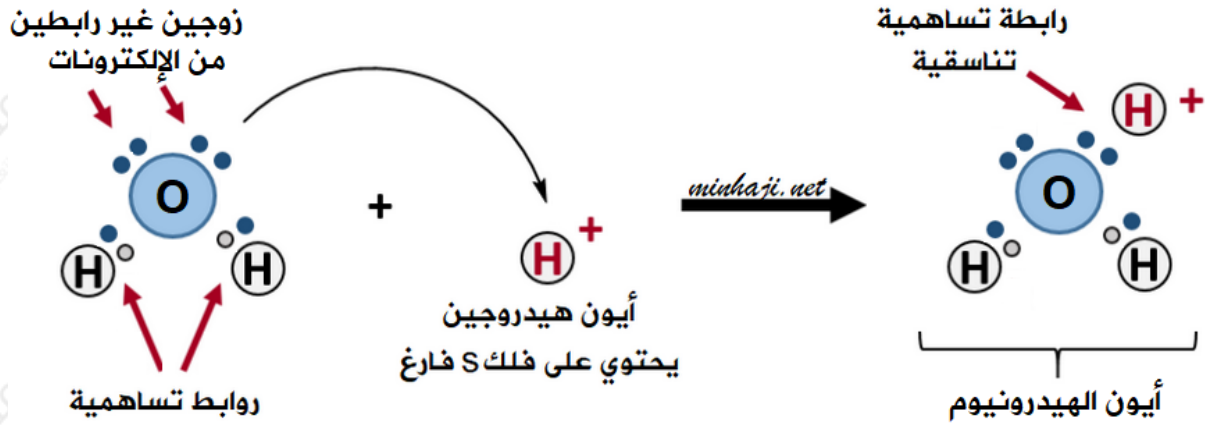
NH_3 يمكن لذرة النيتروجين في جزيء الأمونيا أن تقدم زوجاً غير رابط من الإلكترونات إلى الفلك الفارغ في أيون الهيدروجين الموجب، فتتكون رابطة تناسقية بين النيتروجين وأيون الهيدروجين، ويتكون أيون الأمونيوم NH_4^+ .



مثال (2):

H_2O تتكون رابطة تناسقية بين الماء وأيون الهيدروجين H^+ لتكوين أيون الهيدرونيوم H_3O^+ .

تحتوي ذرة الأكسجين في الماء على زوجين غير رابطيين من الإلكترونات.
تقدم ذرة الأكسجين في جزيء الماء زوجاً غير رابط من الإلكترونات إلى الفلك الفارغ في أيون الهيدروجين، فتتكون رابطته تناسقية، ويتكوّن أيون يسمى أيون H_3O^+ الهيدرونيوم .



مثال (3):

تتكون رابطته تناسقيه عند تفاعل فوريد البورون (BF_3) مع حمض الهيدروفلوريك (HF) مكوناً الأيون (BF_4^-)، كما في المعادله:



F^- وتنشأ الرابطه التناسقيه عندما يقدم أيون الفلوريد (F^-) زوجاً غير رابط من الإلكترونات، وتقدم ذرة البورون فلكاً فارغاً.

