**الأربطة الهيدروجينية**

* **العوامل التي تؤثر على الرباط الهيدروجيني:**
1. **عدد الإمكانيات لتكوين الأربطة الهيدروجينية**

**( موجود شرح عنه بدفتر الكيمياء)**

1. **الفرق في السالبية الكهربائية:**

**كلما كانت ذرة الهيدروجين مكشوفة من الإلكترونات, مرتبطة لذرة ذات الكتروسالبية عالية أكثر يكون الرباط الكوفلنتي بين ذرات الجزيء متقطب اكثر.**

**وتنتج شحنات جزيئية أكبر على الذرات بحيث أن على ذرة الهيدروجين تنتج (+دلتا) أكبر وبذلك يكون الرباط الهيدروجيني الذي ينتج بين الجزيئات قوي وبحاجة لطاقة أكبر لهدمه.**

**HF--------HF>OH---------OH>NH-----------NH**

**على حسب الرسم التوضيحي السابق, نستنتج ما يلي:**

1. **الرباط الكوفلنتي الاكثر تقطب هو بين ذرة الهيدروجين وذرة الفلور( وذلك على حسب الفرق في السالبية الكهربائية والتي تسوي 1.9). اذاً يكون الرباط الهيدروجيني بين جزيئات الHF هو الأقوى.**
2. **الرباط الكوفلنتي الأقل تقطب هو بين ذرة الهيدروجين وذرة النيتروجين( وذلك على حسب الفرق في السالبية الكهربائية والتي تساوي 0.9). اذاً يكون الرباط الهيدروجيني بين جزيئات الNH هو الأضعف.**

**ملاحظة:**

**فقط هذه العوامل التي تؤثر على الرباط الهيدروجيني.**