|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **نوع** | **الرابطة** | **رسم** | **اسس التجاذب** | **مثال** |
| **قوى الترابط الجزيئية INTRA** | ايونية |  | بين الشحنات السالبة و الموجبة |  |
| تساهمية |  | النواة الموجبة و الإلكترونات المشتركة |  |
| فلزية |  | الايونات الفلزية و الإلكترونات المتحركة |  |
| **القوى بين الجزئيات Inter** | قوى لندن التشتتيه |  | ازاحة مؤقتة في كثافة الالكترونات في السحب الالكترونية |  |
| قوى ثنائية القطب |  | شحنة ثنائية القطبية |  |
| الرابطة الهيدروجنية |  | بين ذرة هيدروجين مع ذرة ذات كهروسالبية عالية مثل F,N,O |  |

**ورقة عمل قوى التجاذب**

الطالبة ..........................................................الصف........

**☺مانوع الروابط في المركبات التالية :**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| المركب | MgO | Cu | O2 | CH4 | NH3 | CO2 | LiCl | HBr |
| نوع الرابطة |  |  |  |  |  |  |  |  |

☼ **ارسمي كل من : 1- الرابطة الهيدروجينة بين اربعة جزئيات ماء؟؟**

**2- قوى التشتت بين جزئين N2؟؟**