**::**

**ورقة عمل (نموذج ارهينيوس ونموذج برونستد-لوري )**



**🕮قارني بين نظرية أرهينيوس و نظرية لوري و برونشتد من خلال المعطيات :**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **المعطي** | **نظرية أرهينيوس** | **نظرية لوري و برونشتد** |
| **KKKKKKKKKKKK.bmpحمض** |  |  |
|  **9CA8PE3LPCAU84AUDCAOX5ESBCAI4VJTOCA19UPIJCAAITYPBCAB2VM3MCA52O1CACASGB9MBCA5EPW5GCA3VLUF5CAICML4MCACSIIT9CAESVM1JCA3TVIR1CAYL9PABCA3CJPVMCAYC386BCA2V4GME.jpgالقاعدة** |  |  |
| **امثله**  |  |  |

**صنفي المواد التالية من حيث كونها حمض او قاعدة وفقا لنظرية ارهينيوس و نظرية لوري وبرنشتد :🖉**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **نظرية أرهينيوس** | **نظرية لوري و برونشتد** | **المادة** |
|  |  | **NH3** |
|  |  | **Na2CO3** |
|  |  | **الماء** |
|  |  | **HCl** |

**🖉🖉 اوجدي الازواج المترافقه من الحمض و القواعد :**

* 1. HF + H2O ⇋ H3O+  + F -
	2. NH4 + + OH - ⇋ NH3 + H2O

|  |  |
| --- | --- |
| **القاعده** | **الحمض المرافقه** |
| O -2 |  |
| SO42- |  |

**🖉🖉🖉 اكملي الجداول بما يناسب :**

|  |  |
| --- | --- |
| **الحمض** | **القاعده المرافقه** |
| H2CO3 |  |
| H2O |  |