

مراجعة الدرس الأول

الحموض والقواعد

1- أوضح المقصود بكل ممّا يأتي:

- حمض أرهيبيوس.
- حمض برونستد - لوري.
- قاعدة لويس.
- مادة أمفوتيرية.

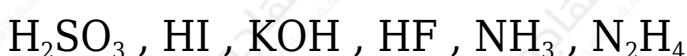
2- أكمل الجدول الآتي باستخدام الأسس التي اعتمد عليها مفهوم الحمض والقاعدة:

القاعدة	الأساس الذي يقوم عليه المفهوم	المفهوم
	الحمض	
		أرهيبيوس
		برونستد - لوري
		لويس

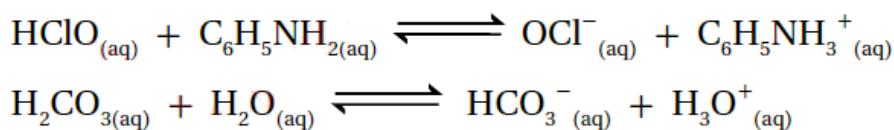
3- أفسر:

- السلوك الحمض لمحلول حمض HClO حسب مفهوم أرهيبيوس.
- السلوك القاعدي لمحلول $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ حسب مفهوم برونستد - لوري.
- يعد الحمض HBr حمضاً قوياً بينما يعد HNO_2 حمضاً ضعيفاً.

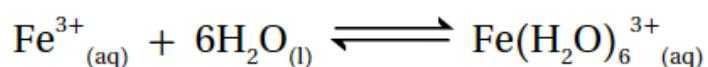
4- أصنف المحاليل الآتية إلى حموض وقواعد قوية أو ضعيفة:



5- أحدد الأزواج المترافقية في التفاعلين الآتيين:



6- أحدد الحمض والقاعدة وفق مفهوم لويس في المعادلة الآتية:



7- **أفسر** السلوك الأمفيوتيري للأيون H_2PO_4^- عند تفاعلـه مع كل من HNO_3 و CN^- موضحاً إجابتي بالمعادلات.