

## مراجعةُ الدرس

1- الفكرة الرئيسية: أُحَدِّدُ المفردات التي استُخدمت في تعرُّف الحمض والقاعدة.

2- أَوْضِّحُ المقصود بكلِّ ممَّا يأتي:

- حمض أرهينوس .
- حمض برونستد-لوري .
- قاعدة لويس .
- مادة أمفوتيريّة .

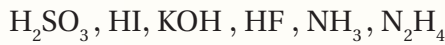
3- أكْمِلُ الجدولَ الآتي باستخدام الأسس التي اعتمد عليها مفهومُ الحمض والقاعدة:

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

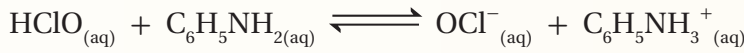
4- أفسِّر:

- السلوكُ الحمضي لمحلول حمض HClO حَسَبَ مفهوم أرهينوس .
- السلوكُ القاعدي لمحلول C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>NH<sub>2</sub> حَسَبَ مفهوم برونستد - لوري .
- يُعَدُّ الحمض HBr حمضًا قويًّا بينما يُعَدُّ HNO<sub>2</sub> حمضًا ضعيفًا .

5- أصنِّفُ المحاليل الآتية إلى حموض وقواعد قويّة أو ضعيفة:



6- أُحَدِّدُ الأزواج المترافقة في التفاعلين الآتيين:



7- أُحَدِّدُ الحمض والقاعدة وفق مفهوم لويس في المعادلة الآتية:



8- أفسِّرُ السلوك الأمفوتيري للأيون H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup> عند تفاعله مع كلِّ من HNO<sub>3</sub> و CN<sup>-</sup>، مَوْضِّحًا إجابتي بالمعادلات.

