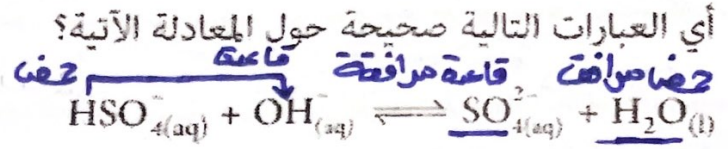
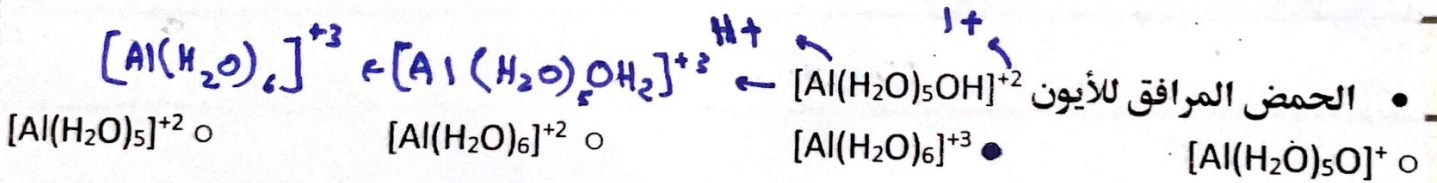
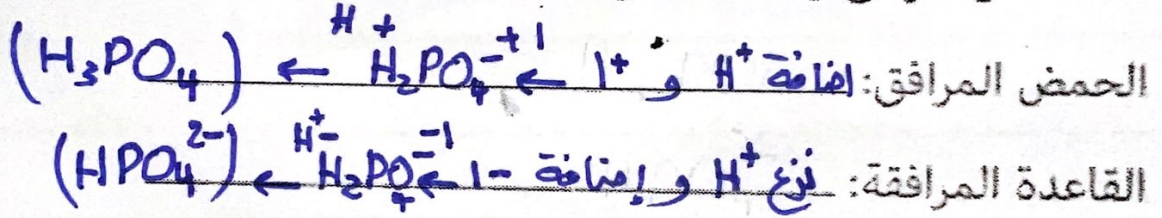


نشاط اثرائي (نظرية برونستد - لوري للاحماض والقواعد)

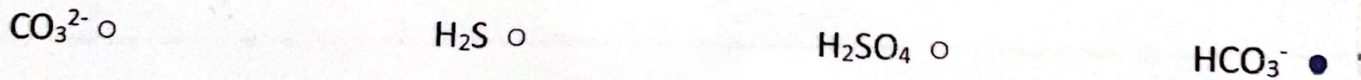


- ☐ H_2O و OH^- يمثلان زوج الأحماض المرافقة
- ☐ SO_4^{2-} يمثل حمض حسب مفهوم برونستد ولوري
- ☒ HSO_4^- و SO_4^{2-} يمثلان حمض وقاعدته المرافقة على الترتيب
- ☐ H_2O و OH^- يمثلان قاعدة مرافقة وحمض مرافق على الترتيب

ما الحمض المرافق والقاعدة المرافقة للأيون $(\text{H}_2\text{PO}_4^-)$



أي المواد الآتية يسلك كحمض وقاعدة حسب مفهوم برونستد ☐ لوري؟



أي المواد الآتية يسلك كحمض فقط حسب مفهوم برونستد ☐ لوري؟

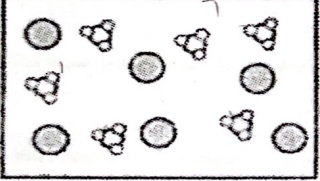
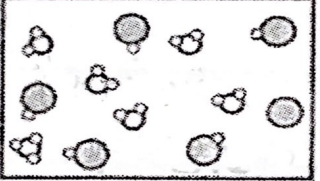
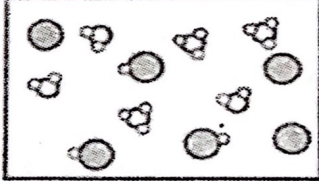














أي المواد الآتية لا يعتبر من أحماض برونستد ☐ لوري؟



نشاط اثرائي (الاحماض والقواعد القوية والضعيفة)

أي الأحماض الافتراضية الآتية يصنف على أنه حمض قوي؟

(HX)	(HY)	(HZ)
		
<p>HX </p> <p>X⁻ </p> <p>H₃O⁺ </p> <p>H₂O </p>	<p>HY </p> <p>Y⁻ </p> <p>H₃O⁺ </p> <p>H₂O </p>	<p>HZ </p> <p>Z⁻ </p> <p>H₃O⁺ </p> <p>H₂O </p>

①

③

②

رتب الاحماض السابقة حسب تزايد قيمة pH لها. على حسب عدد الأيونات السالبة في المحلول .