-	– لوري للاحماض والقواعد)	نشاط اثرائي (نظرية برونستد	-
		بة صحيحة حول المعادلة الآتيا معاملة الآتيا $\frac{1}{4}$	
-		يثلان زوج الأحماض المراف ${\sf H}_2$	
+	تد ولوري	وحمض حسب مفهوم برونسا	SO ₄ کو چمثل
	المرافقة على الترتيب	يمثلان حمض وقاعدته SO_4^2	HSO₄ ■
	مض مرافق على الترتيب	يثلان قاعدة مرافقة وحد ${\sf H}_2$	O + OH C
-			
	$(H_2PO_4^-)$ للأيون	رافق والقاعدة المرافقة	ما الحمض الم
(H3P0	04) = H_PO-	افق: الفافة الله في الله	الحمض المرا
(HP	04) = H= PO= 1-	افق: الفافة [†] المو منافة	- القاعدة المر
[A1(H20),]*	3 - [A1 (H20) OH2]+3	الأيون 2 أ [Al(H₂O)5OH] +2 الأيون 1+3 م	• الحمض المرافق ل
[Al(H ₂ O) ₅] ⁺² ○	[(20/8]	[AI(H2U)6]	[AI(H ₂ O) ₅ O] ⁺ O
	فهوم برونستد □ لوري؟	سلك كحمض وقاعدة حسب م	• أي المواد الاتية ي
CO ₃ ²⁻ O	H₂S o	H ₂ SO ₄ o	HCO₃ •
	وم برونستد □ لوري؟	سلك كحمض فقط حسب مفه	• أي المواد الاتية ي
NH₄ ⁺ ●	NH ₃ o	HSO₄⁻ ○	H ₂ O o

BF₃ ●

H₂SO₄ o

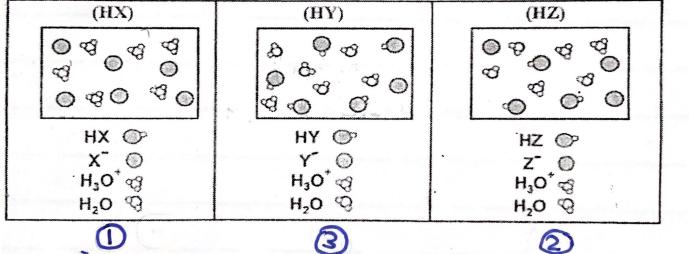
• أي المواد الاتية لا يعتبر من أحماض برونستد □ لوري؟

H₂S o

HClO₃ ○

نشاط اثرائي (الاحماض والقواعد القوية والضعيفة)

أي الأحماض الافتراضية الأتية يصنف على أنه حمض قوي؟



رتب الاحماض السابقة حسب تزايد قيمة pH لها.على حسب عدد الأيونات السابة