

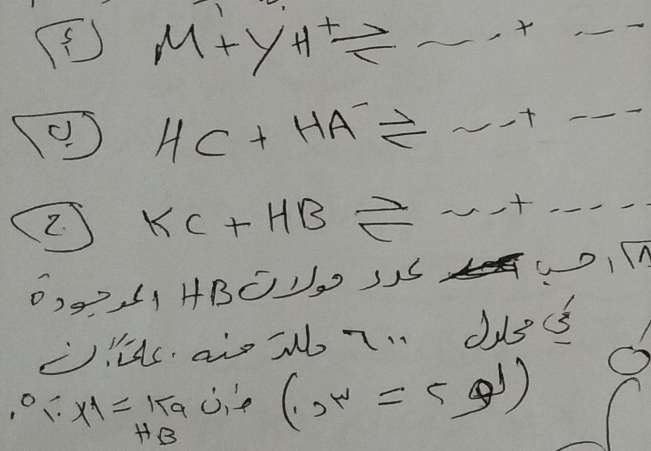
دراسة

مادة كيمياء عامة

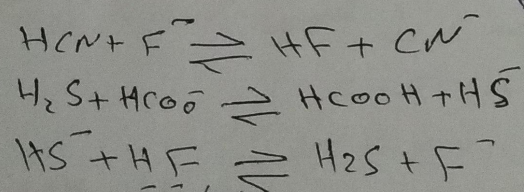
من أجل التحضير

١	٨	٩	٤	٤٧	٦	PH
Q	M	Y	HC	HB	H ₂ A	الأسيد

- ١) ترتيب الحموضة تنازلياً وفق قوة W.
- ٢) ترتيب قوة التنازلياً وفق قدرتها.
- ٣) حمضية، الخفض، المرافقة، الأضعف.
- ٤) حمضية، القاعدة، المرافقة، الأقوى.
- ٥) أي الخفض HB، HA، H₂A له أقل [OH⁻]
- ٦) أي القاعدية HA، M له أعلى درجة شأين في الماء.
- ٧) الأقل، التفاعل، عدد جزيئات الأيونات، واللازواج المترافقة.



١٩) من تفاعلات تلبية على الأيونات الأيونية
 من أجل التفاعل العكسي



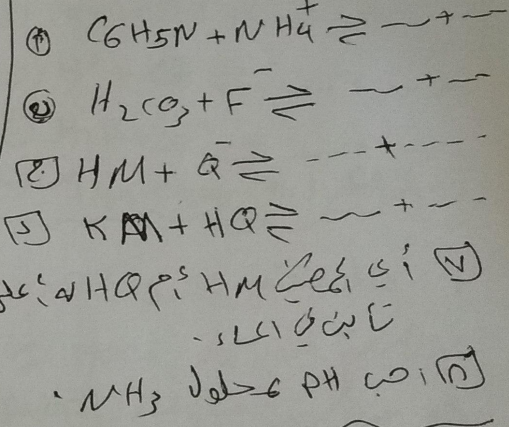
- ١) ترتيب الحموضة تنازلياً وفق قوة W.
- ٢) حمضية، القاعدة، المرافقة، الأضعف.
- ٣) أي الحموض له أعلى PH

من أجل التحضير (أولاً/ثانياً)

KQ	KM	C ₆ H ₅ N	NH ₃	H ₂ CO ₃	HCOOH	HF
$[OH^-] = ١٠^{-٤.٣} \times ١$	$= PH = ٨$	$[OH^-] = ١٠^{-٤.٣} \times ١$	$= ١٠^{-٤.٣} \times ١$	$[HCO_3^-] = ١٠^{-٤.٣} \times ١$	$= K_a = ١٠^{-٤.٣} \times ١$	$PH = ٥$

- ١) حمضية، الخفض، المرافقة، الأضعف.
- ٢) حمضية، القاعدة، المرافقة، الأقوى.
- ٣) حمضية، القاعدة، المرافقة، الأقوى الذي له أعلى PH.
- ٤) أي الخفض H₂CO₃، HCOOH له أقل [OH⁻]

- ٥) ترتيب الحموض تنازلياً وفق قوة W.
- ٦) أقل التفاعل ثم عدد جزيئات الأيونات واللازواج المترافقة.



من أجل التحضير من أجل التحضير

- ١) PH لمحلول HClO₄، حمضية.
- ٢) حمضية لمحلول NaOH الذي له حجم ١٠٠ مل وتركيزه PH = ١٣.
- ٣) ص ١ [KOH] في محلول له PH = ١٣.

(ورقة عمل ١١)