

## الأحماض والقواعد

## الفصل الثالث

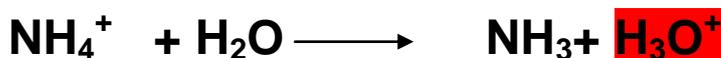
الخميس : ١٤٤١/٧/١٧

تميه الأملاحالأهداف

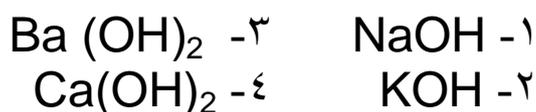
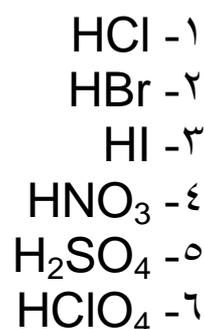
- ١- يعرف الطالب تميه الأملاح.
- ٢- يكتب معادلات تميه الأملاح .
- ٣- يحدد نوع الملح من خلال الحمض والقاعدة المشتق منهما .

تميه الأملاح هو: تفاعل الأملاح مع الماء .

مثال تميه ملح كلوريد أمونيوم  $\text{NH}_4\text{Cl}$

أنواع الأملاح:

- ١- ملح حمضي ينتج من .....
- ٢- ملح قاعدي ينتج من .....
- ٣- ملح متعادل ينتج من .....

القواعد القويةالقواعد الضعيفةالأحماض الضعيفةالأحماض القوية

### تدريبات

١ - أي الأملاح التالية تنتج محاليل قاعدية؟

أ- كلوريد الصوديوم  $\text{NaCl}$

ج- كلوريد أمونيوم  $\text{NH}_4\text{Cl}$

ب- نترات البوتاسيوم  $\text{KNO}_3$

د- أسيتات صوديوم  $\text{CH}_3\text{COONa}$

٢- أي الأملاح التالية لا يحدث له تمييه؟

أ-  $\text{NaCl}$

ب-  $\text{KF}$

ج-  $\text{CH}_3\text{COONa}$

د-  $\text{NH}_4\text{Cl}$

٣- علل: يعتبر محلول ملح كلوريد أمونيوم  $\text{NH}_4\text{Cl}$  محلول حمضي.

٤- أكتب معادلات كيميائية لتمييه كل من الملحيتين الآتيتين في الماء مع بيان نوع كلا منهما :

أ- كربونات الصوديوم  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

ب- بروميد الأمونيوم  $\text{NH}_4\text{Br}$

### الواجب

أكتب الصيغة الجزيئية للحمض و القاعدة اللذين أنتجا كلاً من الأملاح الآتية ونوع كلا منها :

ب-  $\text{NaF}$

أ-  $\text{KCl}$

د-  $\text{CaSO}_4$

ج-  $\text{NH}_4\text{NO}_3$