تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف مفهوم الأملاح وأنواعها العلاقة بين الحمض الأم والقاعدة الأم

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	بنك اسئلة التوجيه لعام 2018
2	خرائط مفاهيم ع العصماء 2018
3	بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد
4	بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات
5	درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء

الدرس 1-1

مفهوم الملح وأنواع الأملاح
The Salt Concept and Types of Salts

1. تعريف الأملاح وأنواعها

1- يعتبر كلوريد الصوديوم NaCl من الأملاح المتعادلة .

لأنه ملح ناتج من تفاعل حمض قوي (HCl) مع قاعدة قوية (NaOH)

$$HCl_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow NaCl_{(aq)} + H_2O_{(\ell)}$$

2- يعتبر ملح أسيتات الصوديوم من الأملاح القاعدية.

لأنه ملح ناتج من تفاعل حمض ضعيف (CH_3COOH) مع قاعدة قوية (NaOH)

$$CH_3COOH_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \longrightarrow CH_3COONa_{(aq)} + H_2O_{(\ell)}$$

3- يعتبر ملح كلوريد الأمونيوم من الأملاح الحمضية

لأنه ملح ناتج من تفاعل حمض قوي (HCl) مع قاعدة ضعيفة (NH_3)

$$HCl_{(aq)} + NH_{3(aq)} \longrightarrow NH_4Cl_{(aq)}$$

4- يعتبر ملح أسيتات الأمونيوم من الأملاح المتعادلة

لأنه ملح ناتج من تفاعل حمض ضعيف (CH_3COOH) مع قاعدة ضعيفة (NH_3) و قيمة Ka = Kb

$$CH_3COOH_{(aq)} + NH_{3(aq)} \longrightarrow CH_3COONH_{4\,(aq)}$$

2. تسمية الأملاح

4 لا يعتبر ملح كلوريد الأمونيوم (NH_4Cl) من الأملاح الهيدروجينية على الرغم من احتوائه على هيدروجين .

لأن شقه الحمضي وهو الكلوريد (-Cl) لا يحتوي على هيدروجين بدول .

---

5 يعتبر ملح كبريتات الصوديوم الهيدروجينية ($NaHSO_4$) من الأملاح الهيدروجينية.

لأن شقه الحمضي وهو الكبريتات الهيدروجينية (-HSO4) يحتوي على هيدروجين بدول .