

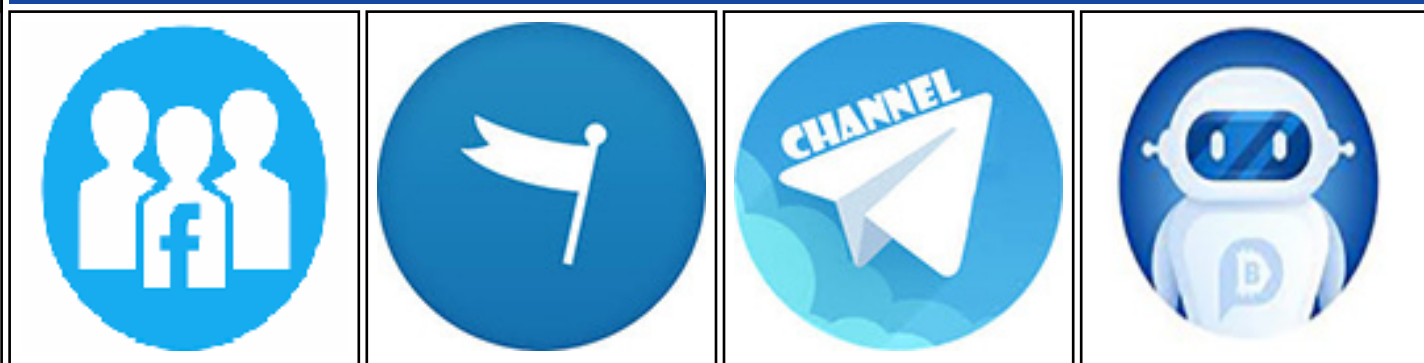
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف مفهوم الأملاح وأنواعها العلاقة بين الحمض الأم والقاعدة الأم

موقع المناهج ⇌ ملفات الكويت التعليمية ⇌ الصف الثاني عشر العلمي ⇌ كيمياء ⇌ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

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

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

1. تعريف الأملاح وأنواعها

1- يعتبر كلوريد الصوديوم NaCl من الأملاح المتعادلة .

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



2- يعتبر ملح أسيتات الصوديوم من الأملاح القاعدية.

لأنه ملح ناتج من تفاعل حمض ضعيف (CH₃COOH) مع قاعدة قوية (NaOH)



3- يعتبر ملح كلوريد الأمونيوم من الأملاح الحمضية

لأنه ملح ناتج من تفاعل حمض قوي (HCl) مع قاعدة ضعيفة (NH₃)



4- يعتبر ملح أسيتات الأمونيوم من الأملاح المتعادلة

لأنه ملح ناتج من تفاعل حمض ضعيف (CH₃COOH) مع قاعدة ضعيفة (NH₃) و قيمة Ka = Kb



2. تسمية الأملاح

4 لا يعتبر ملح كلوريد الأمونيوم (NH₄Cl) 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 (NaHSO₄) من الأملاح الهيدروجينية .

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