تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف مفهوم الملح وأنواعه مرفق الإجابة

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

السؤال الأول:

أ- ضع علامة (✓) بين القوسين أمام الإجابة الصحيحة التي تكمل كلاً من الجمل التالية: (5 -1 × 5)

ص15

1- أحد المركبات التالية يعتبر من الأملاح القاعدية:

$NaC\ell$ ( ) $NH_4C\ell$ ( ) CH_3COONa (√) $NaOH$ ( )

1- الملح الناتج من تفاعل (CH_3COOH) مع (KOH) يصنف من الأملاح الحمضيه. [خطأ]

ا - اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية : (5-1 × 5)

1- أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي وقاعدة ضعيفة. ص15 [الأملاح الحمضية]

1- أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض ضعيف وقاعدة قوية.ص15 [الأملاح القاعدية]

(أملاح متعادلة)

1- أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي وقاعدة قوية.

1- أملاح تتكون نتيجة التفاعل بين حمض ضعيف وقاعدة قوية. ص15 (الأملاح القاعدية أو القاعدية)

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

أ- علل لما يلي تعليلاً علمياً سليماً: (4 × 1 = 4)

https://t.me/Kuwaitstudents2025

1- يعتبر ملح نيترات الأمونيوم NH_4NO_3 من الأملاح الحمضية. ص15

لأنه ناتج من تفاعل حمض قوي مع قاعدة ضعيفة.

أ- اختر مما يلي ما لا ينتمي للمجموعة مع ذكر السبب: (5 × 1 = 5)

1- أسيتات الصوديوم ، أسيتات البوتاسيوم ، كلوريد الأمونيوم . ص21

(1/2) الملح الذي لا ينتمي للمجموعة هو : كلوريد الامونيوم.

(1/2) السبب: ملح ناتج من قاعدة ضعيفة وحمض قوي / /تأثير المحلول المائي للملح حمضي.

(ا) املأ الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها: (7 = 1 × 7)

1- الأملاح ..المتعادلة.. هي الأملاح التي تتكون نتيجة التفاعل بين حمض قوي وقاعدة قوية. ص15

1- الملح الناتج من تفاعل حمض النيتريك وهيدروكسيد البوتاسيوم يعتبر من الأملاح التي

لها تأثير -- متعادل -- / pH= 7