

ملخص وحدة الأملاح



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ⇨ المناهج العمانية ⇨ الصف الثامن ⇨ علوم ⇨ الفصل الثاني ⇨ ملفات متنوعة ⇨ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12:07:11 2025-06-05

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: يمنى الحجرية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الثاني

ملخص شرح وحدة الصوت

1

ملخص شرح درس التوصيل على التوازي

2

ملخص وحدة المغناطيسية والكهرباء

3

كراسة علوم الحياة

4

ملخص الوحدة السابعة الجهاز الدوري وتبادل الغازات

5



ملخص وحدة الأملاح



اعداد: ايمنى الحجرية

الأملاح

أمثلة على أملاح

- كلوريد الصوديوم ← كملح يضاف للطعام يحافظ عليها ويضفي نكهة
- كربونات الماغنيسيوم ← للحفاظ على جفاف اليد في الألعاب الرياضية
- كربونات الكالسيوم ← صنع طبشورة السبورة
- نترات الأمونيوم ← كسماد يساعد المحاصيل على النمو بشكل جيد
- كبريتات الألمنيوم ← تساعد على تثبيت الأصباغ في الألياف
- كبريتات النحاس ← إيقاف نمو الفطريات على بذور فول الصويا

ما هو الملح؟

مركبات لها العديد من الاستخدامات في الحياة اليومية

كيف تتكون الأملاح؟

من طرق تحضيرها هو طريق استخدام الأحماض

تحتوي جميع الأحماض على الهيدروجين

يتم استبدال الهيدروجين في الأحماض ليحل محله الفلز



الأملاح التي يكونه

كلوريد ..

كبريتات ..

نترات ..

سترات ..

كربونات ..

اسم الحمض

حمض الهيدروكلويك

حمض الكبريتيك

حمض النيتريك

حمض الستريك

حمض الكربونيك

يوجد في الحمضيات (الليمون-البرتقال....)

حمض ضعيف (ينتج من تفاعل ثاني أكسيد الكربون والماء)

طرق تكوين الملح

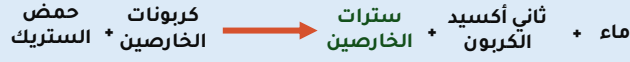
اعداد: ايمنى الحجرية

تفاعل كربونات الفلز مع أحماض

المعادلة العامة:



مثال:



تفاعل الفلز مع أحماض مخففة

المعادلة العامة:



مثال:



الحجر الجيري عبارة عن كربونات الكالسيوم يتفاعل مع الأمطار الحمضية ويتآكل.

فلزات لا تكون أملاحا بهذه الطريقة

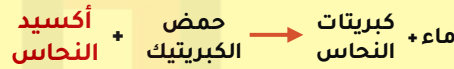
فلزات غير نشطة

لا تتفاعل مع الأحماض لتكوين ملح

(الطريق المناسبة لها هي باستخدام أكسيد الفلز)

مثال:

الذهب والفضة والنحاس



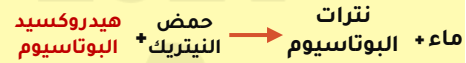
فلزات نشطة جدا

تفاعلها يحدث انفجار ولا تكون ملح

مثال:

الصوديوم / البوتاسيوم

يمكن عن طريق تفاعل التعادل تكوين أملاح منها



طريقة الحصول على الملح

لفصل محلول الملح عن الكمية الغير متفاعلة نقوم بترشيحه أولا

نقوم بتبخير الماء من محلول الملح للحصول على ملح

للحصول على بلورات ملح كبيرة يجب ترك طبق التبخير ليبرد ببطء

