

إجابة اختبار الوحدة الاحماض والقلويات



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف الثامن ← علوم ← ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-23 19:47:56

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

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: مدرسة الاندلس الخاصة للبنات

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في

إجابة اختبار وحدة انماط الحياة الصحية

1

مدرسة الاندلس الخاصة للبنات
العام الاكاديمي 2025\2026
نهاية الفصل الثاني



إجابة اختبار الوحدة الاحماض والقلويات

مادة العلوم العامة

الصف الثامن الاعدادي

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

الاحماض والقلويات



هذا ما تعلمته:

- الخل وحبّات الليمون مواد غذائية تحتوي في تركيبها على أحماض، ومذاقها حمضيّ لاذع.
- تُستخدم في المختبر محاليل مُخفّفة لكل من حمض الكبريتيك، وحمض الهيدروكلوريك، وحمض النيتريك، وكلّها محاليل مُهيّجة، فتجنّب ملامستها للبشرة والعيون.
- محلول هيدروكسيد الصوديوم المُخفّف، ومحلول هيدروكسيد البوتاسيوم المُخفّف مادّتان قلويتان ولهما ملمس صابوني زلق ومذاق مُر.
- يحتوي سائل تنظيف الأفران على مادّة هيدروكسيد الصوديوم القلوية.

هذا ما تعلمته:

- ورقة الدليل العام:
- يتغيّر لونها من الأحمر إلى البرتقالي ثم إلى الأصفر عندما تتدرّج قيم الرقم الهيدروجيني pH من 1 إلى 6.
- يكون لونها أصفر أو أخضر عندما تكون قيمة الرقم الهيدروجيني pH تساوي 7.
- يتغيّر لونها من الأخضر إلى الأزرق ثم إلى الأرجواني، عندما تتدرّج قيم الرقم الهيدروجيني pH من 8 إلى 14.
- يُعدّ مُستشعر الرقم الهيدروجيني pH ومُسجّل البيانات أكثر دقّة من ورقة الدليل العام؛ لأنّهما جهازا يقيس قيمة الرقم الهيدروجيني pH إلى أقرب منزلة عشرية واحدة أو منزلتين.

الرقم الهيدروجيني pH

- تتدرج قيمة الرقم الهيدروجيني PH للمحاليل من 0 إلى 14
- تتراوح قيمة PH للمحاليل الحمضية من 0 إلى أقل من 7
- تتراوح قيمة PH للمحاليل القلوية من أكثر من 7 حتى القيمة 14
- القيمة 7 تعني أن المحلول متعادل مثل الماء المقطر.



الفرق بين الأحماض والقواعد باستخدام تباع الشمس

الأحماض

عند استخدام ورق تباع الشمس الأزرق

عصير
ليمون

النتيجة: يتحول من الأزرق إلى الأحمر

الحمض

يُحَوِّر الورقة

حمض المعدة

خل

اللون: أحمر

القواعد

عند استخدام ورق تباع الشمس الأحمر

محلول
صابون

محلول
صابون

النتيجة: يتحول من الأحمر إلى الأزرق

القاعدة

تُزَوِّق الورقة

بيكربونات
الصوديوم

منظف الزجاج

اللون: أزرق

← حمضي قاعدي →

ملح + هيدروجين → فلز + حمض

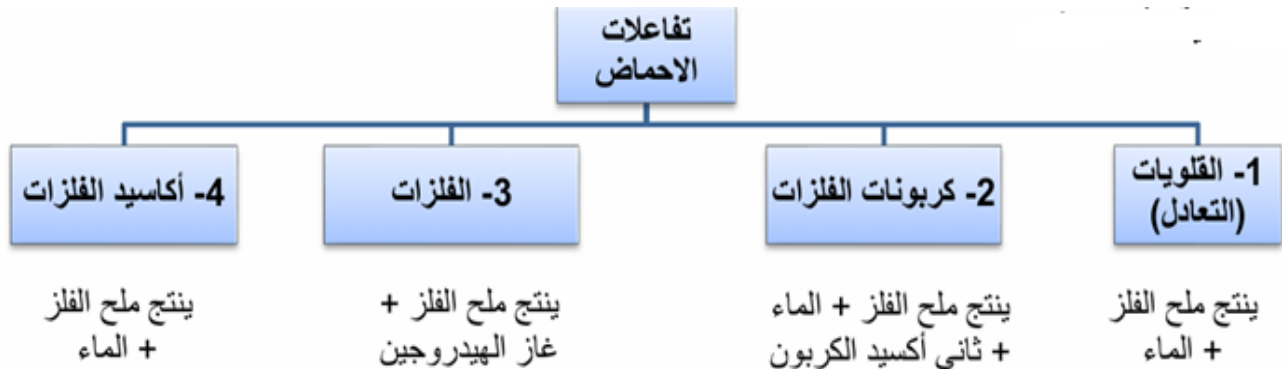
الفلز :

ملح + ماء → أكسيد فلز + حمض

— أكسيد الفلز :

ملح + ماء + ثاني أكسيد الكربون → كربونات فلز + حمض

— كربونات الفلز :



السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	أي من المواد الآتية تعتبر مادة حمضية ؟
☒ A	حمض الستريك
☐ B	هيدروكسيد الكالسيوم
☐ C	هيدروكسيد الصوديوم
☐ D	هيدروكسيد البوتاسيوم

1.2	أي من المواد الآتية تعتبر مادة قلوية ؟
☐ A	الخل والليمون
☒ B	سائل تنظيف الافران
☐ C	الماء المقطر
☐ D	حمض الهيدروكلوريك

1.3	أي من الآتي من خصائص الاحماض عندما يتم إضافتها للدليل العام ؟
☐ A	لمس صابوني زلق
☐ B	الرقم الهيدروجيني يساوي 10
☒ C	يغير لون ورقة الدليل العام للون الاحمر
☐ D	يغير لون ورقة الدليل العام للون الازرق

1.4 ما لون ورقة تباع الشمس في المحلول الحمضي ؟

1.4

أحمر	A
أزرق	B
أرجواني	C
أخضر	D

الاسئلة المقالية : السؤال الأول

1- قارن بين خصائص الاحماض والقواعد في الجدول الموضح أدناه :

وجه المقارنة	الاحماض	القواعد
الطعم والملح	حمضي لاذع	صابوني ومر
تأثير تباع الشمس الحمراء	تبقى حمراء	تتحول الى زرقاء
تأثير تباع الشمس الزرقاء	تتحول الى الحمراء	تبقى زرقاء
مثال	حمض الهيدروكلوريك	هيدروكسيد الصوديوم

2 - اكمل جدول الموضح أدناه :

رمز المحلول	الرقم الهيدروجيني PH	طبيعة المحلول
X	1	حمض قوي
Y	8	قاعدة ضعيفة
Z	13	قاعدة قوي
H	11	قاعدة قوي
K	7	متعادل
W	6	حمض ضعيف

3- صنف المواد الاتية في الجدول التالي الى أحماض وقلويات

خل - هيدروكسيد الصوديوم - طماطم - منظف الصرف الصحي - فيتامين (c) - عصارة المعدة - منظف الزجاج - هيدروكسيد البوتاسيوم - ليمون

أحماض	قلويات
خل	هيدروكسيد الصوديوم
طماطم	منظف الصرف الصحي
فيتامين (c)	منظف الزجاج

السؤال الثاني:

أ. أكمل المعادلات التالية:

1 أكمل المعادلات التالية:

1- حمض الهيدروكلوريك + البوتاسيوم

2- حمض الهيدروكلوريك + كالسيوم

3- حمض الهيدروكلوريك + كربونات المغنيسيوم

4- حمض الكبريتيك + نحاس

5- حمض الكبريتيك + كربونات النحاس

كلوريد البوتاسيوم + غاز الهيدروجين

غاز الهيدروجين + كلوريد الكالسيوم

ماء + ثاني أكسيد الكربون + كلوريد المغنيسيوم

هيدروجين + كبريتيد النحاس

ثاني أكسيد الكربون + ماء + كبريتات النحاس

ب- اكتب دلالات الرموز الموضحة أدناه :



قابلة للانفجار



قابلة للاشتعال



مؤكسدة



غاز مضغوط



أكلة



سامة

Type equation here.

السؤال الثالث:

أ-من خلال دراستك لتفاعلات الاحماض اكتب المعادلة اللفظية التي تعبر عن :

1-تفاعل حمض الهيدروكلوريك المخفف مع شريط الماغنيسيوم .

حمض الهيدروكلوريك + ماغنيسيوم $\longrightarrow$ كلوريد الماغنيسيوم + غاز الهيدروجين

2-تفاعل كربونات الصوديوم مع حمض الكبريتيك .

حمض الكبريتيك + كربونات الصوديوم $\longrightarrow$ كبريتات الصوديوم + الماء + ثاني اكسيد الكربون

ب- ادرس الصورة الموضحة أمامك ثم أجب



1-تترواح قيم الرقم الهيدروجيني في المحاليل الحمضية أقل من 7

2-تترواح قيم الرقم الهيدروجيني في المحاليل القاعدية أكبر من 7

3-ما قيمة الرقم الهيدروجيني في المحاليل المتعادلة تساوي 7

طالبتي الرجاء الرجوع الى الكتاب المدرسي

هذه الأوراق لا تغني عن الكتاب