

مراجعة أسئلة الاختبار الأول



تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين

موقع المناهج ← مناهج مملكة البحرين ← الصف الثاني ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

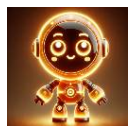
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-10-22 15:56:32

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: صبري محمد حمد

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني



صفحة مناهج مملكة
البحرين على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني والمادة علوم في الفصل الأول

تقويم في مادة العلوم: النباتات

1

تقويم في مادة العلوم - النباتات

2

كراسة و مذكرة العلوم

3

الاختبار التشخيصي في مادة العلوم

4

الاختبار التشخيصي لمادة العلوم

5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)

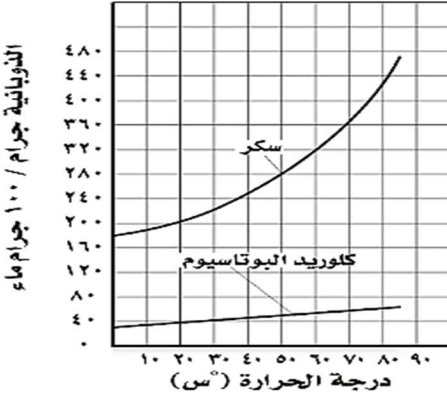


مراجعة للاستعداد للاختبار الأول
الصف الثاني الإعدادي
الفصل الدراسي الأول عام (٢٠٢٥/٢٠٢٦)
مادة العلوم

مدرسة البلاد القديم الابتدائية الإعدادية للبنين
قسم العلوم
معلم المادة: صبري محمد حمد

س ١ اختر الإجابة الصحيحة:-

- ١- أي مما يأتي يعد من العمليات الكيميائية؟
(أ) الانصهار (ب) تغير الضغط (ج) الترشيح (د) التفاعل مع الضوء
- ٢- أي مما يأتي يعد مخلوط متجانس؟
(أ) سلطة الخضار (ب) الماء والزيت (ج) الشامبو (د) برادة الحديد والرمل
- ٣- لماذا يذوب ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) في الماء؟
(أ) لأن الماء مركب أيوني والملح مركب قطبي. (ج) لأن كلاهما مركبات غير قطبية
(ب) لأن الماء مذيب غير قطبي والملح مركب أيوني. (د) لأن الماء مذيب قطبي والملح مركب أيوني.
- ٤- المادة التي تستخدم لتحديد خطوط الملاعب الرياضية هي
(أ) هيدروكسيد الكالسيوم (ب) هيدروكسيد الصوديوم (ج) حمض الكبريتيك (د) حمض النتريك
- ٥- من المواد قليلة الذوبان (غير قابلة للذوبان في الماء)
(أ) كلوريد الصوديوم. (ب) كرومات البوتاسيوم. (ج) سلفات الباريوم. (د) السكر.
- ٦- من الرسم استخراج ذوبانية السكر عند الدرجة ٢٠ س
(أ) ٢٠ (ب) ٤٠ (ج) ١٦٠ (د) ٢٠٠
- ٧- من الرسم استخراج ذوبانية السكر عند الدرجة ٧٠ س
(أ) ٣٢٠ (ب) ٣٤٠ (ج) ٣٦٠ (د) ٤٠٠
- ٨- أي مما يلي من محاليل (غاز- غاز)
(أ) الخل (ب) البيبسي (ج) الهواء (د) ماء البحر
- ٩- النحاس الأصفر سبيكة تتكون من...
(أ) نحاس وحديد (ب) نحاس وقصدير (ج) نحاس وخارصين (د) نحاس ونيكل
- ١٠- أي من التالي ليس من خصائص الكواشف؟
(أ) تتفاعل مع الأحماض والقواعد (ب) تستخدم لتحديد نوع الملح الناتج
(ج) تعطي ألواناً مختلفة عند قيم pH مختلفة (د) مثال عليها ورق تباع الشمس والملفوف



س٢ استخراج من الصورة التي أمامك ما هو مطلوب في الجدول أدناه



حمض قوي	
حمض ضعيف	
قاعدة قوية	
قاعدة ضعيفة	
مادة متعادلة	

س٣ بما تفسر:-

١- تستخدم بعض القواعد في صناعة الصابون والأمونيا والعديد من مستحضرات التنظيف؟

٢- تكون مادة بيضاء (راسب) في حوض الاستحمام عند استخدام الصابون مع ماء الصنبور؟

س٤ حدد أي المحاليل الآتية:- فوق مشبع - مشبع - غير مشبع

وجه المقارنة		
التعريف	يحتوي على كمية من المذاب أقل من الكمية اللازمة للإشباع	المحلول الذي يحوي كل ما يمكن إذابته من المذاب ضمن الظروف المتاحة
		بزيادة درجة الحرارة يتم إذابة كمية أكبر من المذاب وهو محلول يترسب فيه بعض من المذاب عند التبريد البطيء بعد ذوبان الكمية الكافية لإشباع المحلول

س٥ س: أكمل الجدول أدناه بما يناسب حسب وجه المقارنة

وجه المقارنة	القواعد	الأحماض
١	تحول لون ورقة تباع الشمس الى (حمراء - زرقاء - سوداء)	
٢	الأيونات التي تطلقها في الماء هي $(OH^- - H^+)$	
٣	طعمها (مر - حامض - حلو)	
٤	التوصيل للكهرباء (موصلة - غير موصلة)	

س٦ اكتب العوامل التي تسرع من عملية الذوبان :-

- ١-
- ٢-
- ٣-

س ٤ ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (x) أمام العبارة الخاطئة فيما يلي:-

١- () تعتبر المشروبات الغازية مثالا على المحاليل الغازية

٢- () حمض الستريك يستخدم في بطاريات السيارات

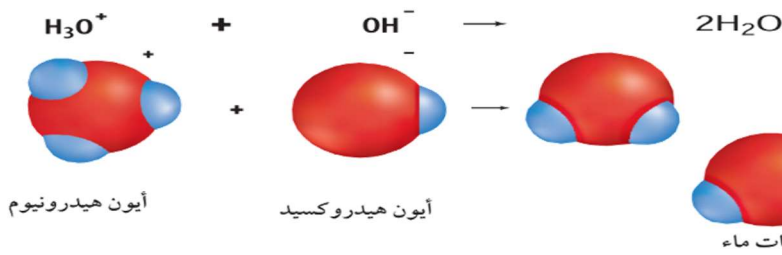
٣- () محلول الماء والسكر من أمثلة محاليل (سائل - صلب)

٤- () تقل ذوبانية الغازات بزيادة درجة حرارة المحلول

٥- () الكواشف هي مواد تتفاعل مع الاحماض والقواعد وتعطي ألواناً مختلفة

٦- () من أمثلة المخاليط غير المتجانسة المكسرات والشامبو.

س ٥ ماذا يسمى التفاعل الذي أمامك



س ٦ اكتب المصطلح العلمي للعبارة التالية:-

م	المصطلح	التعريف
١		مخاليط تكون المواد فيها غير موزعة بانتظام وتختلف فيها نسب المواد من موضع لآخر
٢		هي سهولة اطلاق الحمض لأيونات الهيدروجين وانفصالها عنه
		هي سهولة اطلاق القاعدة لأيونات الهيدروكسيد وانفصالها عنه
٣		مواد عند ذوبانها في الماء تعطي أيونات الهيدرونيوم H_3O^+
٤		مواد عند ذوبانها في الماء تعطي أيونات الهيدروكسيد OH^-
٥		المحلول الذي يحوي كل ما يمكن إذابته من المذاب ضمن الظروف المتاحة
٦		ظاهرة بيئية ضارة تنتج عن تفاعل أكاسيد الكبريت والنيتروجين مع بخار الماء في الجو
٧		مقياس لحمضية أو قاعدية المحلول وتتراوح قيمته من صفر الى ١٤

انتهت المراجعة