

الاختبار القصير الأول غير محلول



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-04-15 12:32:20

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
كيمياء:

إعداد: عبدالرحمن الفارسي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

الاختبار القصير الأول غير محلول	1
امتحان قصير أول الدورة الثالثة والخواص الدورية 2022-2023م غير محلول	2
الامتحانات النهائية الدورين الأول والثاني مع نماذج الإجابة	3
ملف فينول الشامل	4
ملخص الوحدة السادة كيمياء الدورية في خصائص العناصر بخط اليد	5

امتحان قصير (1) في مادة الكيمياء الصف 11

الوحدة السادسة / الدورية في خصائص العناصر

اقرئي الأسئلة جيدا قبل الإجابة فهم السؤال هو نصف الإجابة تقريبا

afedne.com

(1) يطلق على المادة التي يمكن أن تسلك كحمض وكقاعدة بـ : (ظلل الإجابة الصحيحة) [1]

مادة مترددة ☐مادة متعادلة ☐مادة قاعدية ☐مادة حمضية ☐

(2) يوضح الرسم البياني المقابل أنصاف أقطار ذرات العناصر الافتراضية (F,E,D,C,B,A) وأيوناتها التي تقع في

دورة واحدة ، ادرسه جيدا ثم أجب عن الأسئلة التالية :

أ- بزيادة العدد الذري في الدورة فإن نصف القطر الذري: [1]

(اختر الإجابة الصحيحة) ☐ يزداد ☐ يقل

ب - ما هي العناصر التي تكون أيونات سالبة عند تأينها ؟ [1]

.....
.....

ج - اكتب رمز العنصر الذي يكون أكبر نصف قطر أيوني

موجب . [1]

.....

د- اكتب رمز العنصر الذي يمتلك أكبر موصلية كهربائية. [1]

.....

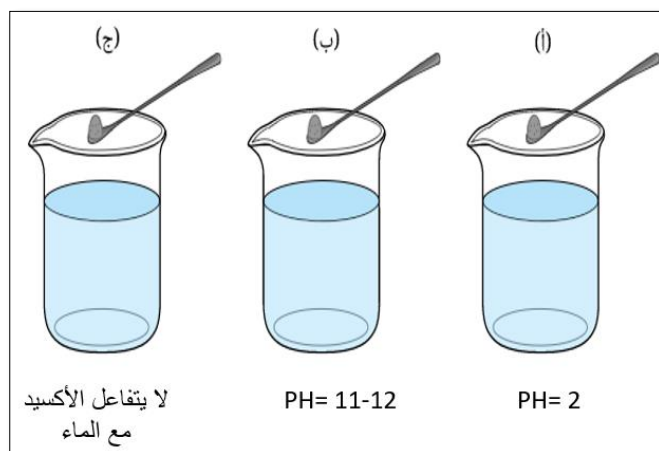
(3) يتفاعل البوتاسيوم الموجود في المجموعة (1) بنفس الطريقة التي يتفاعل بها عنصر الصوديوم ، اكتب المعادلة

الكيميائية الرمزية والموزونة لتفاعل البوتاسيوم مع الأكسجين . [1]

.....

يتبع/

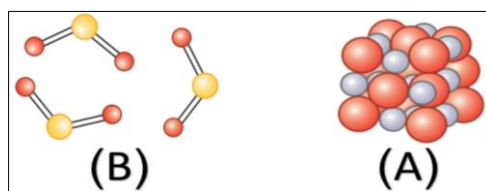
4) أعدت تجربة لمعرفة سلوك بعض الأكاسيد في الماء حيث وضع ملعقة واحدة من كل أكسيد في كأس وتم تسجيل قيمة الرقم الهيدروجيني للمحلول الناتج :



أ- أكتب رمز الكأس الذي يحتوي على أكسيد الفسفور [2]
وضح بكتابة المعادلة الكيميائية الموزونة :

ب - الأكسيد المتوقع في الكأس (ج) هو : (اختر الإجابة الصحيحة) [1]
☐ أكسيد السيليكون ☐ أكسيد الصوديوم
فسر إجابتك :

ج - الشكل المقابل يوضح التركيب والبنية لبعض الأكاسيد ، ادرسه جيدا ثم أجب عن السؤال الذي يليه: [1]



(الشكل الذي يمثل التركيب الجزيئي البسيط لأكسيد الكبريت).

انتهت الأسئلة مع تمنياتي لكن بالتوفيق