

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول نموذج سادس

موقع المناهج ← المناهج العمانية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الأول ← الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 10-11-2023 10:03:07 | اسم المدرس: ماهر بن محمد الرواحي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار قصير أول نموذج خامس	1
اختبار قصير أول نموذج رابع	2
اختبار قصير أول نموذج ثالث	3
اختبار قصير أول نموذج ثاني	4
اختبار قصير أول نموذج أول	5

بسم الله الرحمن الرحيم

وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الداخلية

مدرسة مازن بن غضوبة للتعليم الأساسي أسم الطالب:

10

اختبار قصير (١)

المادة / كيمياء الصف: العاشر / العام /

السؤال الأول : ظلل الدائرة المرسومة بجوار الإجابة الصحيحة : 2

1

١_ جميع ما يلي من خصائص الفلزات ما عدا :

لها بريق ولمعان موصلة للحرارة درجة انصهارها عالية غير قابلة للطرق

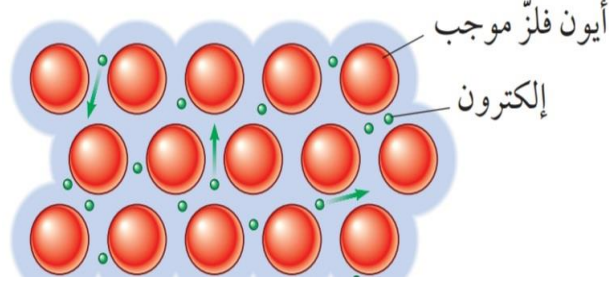
1

٢_ لا تتفاعل الفضة مع الماء لان نشاطها الكيميائي :

أعلى من الهيدروجين اقل من الهيدروجين مساوي للهيدروجين ليس لها نشاط كيميائي

3

السؤال الثاني : يوضح الشكل التالي كيفية تكون الرابطة الفلزية تمعن في الشكل ثم اجب عن الأسئلة التي تليه :



1

(١) ما اسم القوة التي تنشأ بين الأيون الموجب والإلكترون السالب :

1

(٢) ما هو مفهوم الرابطة الفلزية :

1

(٣) فسر : توصل الفلزات التيار الكهربائي :

السؤال الثالث : اكمل المعادلة الكيميائية التالية ثم اكتب المعادلة الايونية لها : 3



المعادلة الايونية :

.....
.....

1

السؤال الرابع : صغ علامة () أمام كل عبارة من العبارات في الجدول الآتي :

خطأ	صواب	العبارة
		تكون املاح العناصر الانتقالية محلولاً عديم اللون
		الفلزات القلوية نشطة كيميائياً

1

السؤال الخامس : اكتب خاصيتين من خصائص العناصر الانتقالية :

.....
.....

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح .

معلم المادة : أ . ماهر بن محمد الرواحي

المعلم الأول : أ . عبدالله الجابري