

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

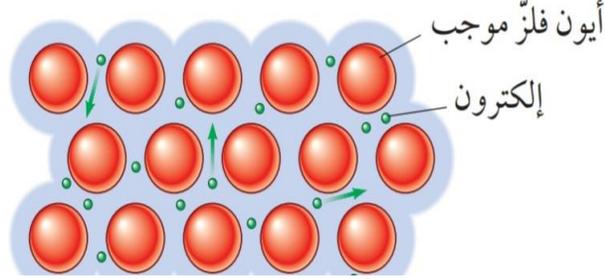
1

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 :

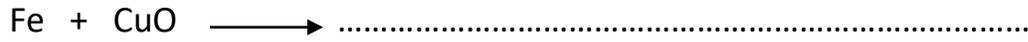
1

(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 :

.....  
.....

السؤال الرابع : صغ علامة ( ) أمام كل عبارة من العبارات في الجدول الآتي : 1

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

السؤال الخامس : اكتب خاصيتين من خصائص العناصر الانتقالية : 1

.....  
.....

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح .

معلم المادة : أ . ماهر بن محمد الرواحي

المعلم الأول : أ . عبدالله الجابري