

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



أوراق عمل الأندلس في السالبة الكهربائية غير مجابة

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى الحادي عشر العلمي ← كيمياء ← الفصل الأول ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-13 15:45:53

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:

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الحادي عشر العلمي



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

جدول مواصفات اختبار منتصف الفصل الأول

1

الوحدة الأولى تركيب الذرات

2

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات



العام الأكاديمي 2025/2024
أوراق عمل إثرائية للدرس الاول
(السالبية الكهربائية)



أوراق عمل إثرائية وإجاباتها

مادة الكيمياء

الصف الحادي عشر - علمي

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

أنت كفرد وورود
تقي بنفسك

السالبية الكهربائية



السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية:
اختر الإجابة الصحيحة:

أي من المركبات الآتية لا تذوب في الإيثانول؟	1.1
A الماء	
B الشمع	
C أكسيد الماغنسيوم	
D كلوريد الصوديوم	

أي الجزيئات الآتية جزء قطبي؟	1.2
A H ₂	
B O ₂	
C HF	
D CO ₂	

أي المواد الآتية لها قابلية للذوبان في الماء؟	1.3
A الزيت	
B الشمع	
C الملح	
D البنزين	

1.4 ما العنصر الأعلى سالبية كهربائية؟

F AC BLi CBe D

1.5 ما نوع الرابطة بين ذرتي الهيدروجين والكريون H ---- C؟

سالبية H=2.20 وسالبية C =2.55

أيونية Aتناسقية Bتساهمية قطبية Cتساهمية غير قطبية D

1.6 ما نوع الرابطة في كلوريد الصوديوم NaCl (سالبية Na=0.9 وسالبية Cl=3.0)؟

أيونية Aتناسقية Bتساهمية قطبية Cتساهمية غير قطبية D

1.7 ما العنصر الذي له أقل سالبية كهربائية؟

C ASr BBe CCs D

الأسئلة المقالية: (من السؤال الثاني إلى السؤال الثالث)

السؤال الثاني

أ. فسر/ تميّل السالبية الكهربائية إلى التزايد عبر الدورة الواحدة من اليسار إلى اليمين؟

ب- 1- صنف الروابط الآتية تبعاً لقيم السالبية الكهربائية للعناصر.

H=2.20 , N=3.04 , K=0.82 , I=2.66 , Br=2.96 ,
S=2.58

طبيعة الرابطة	الذرة الأكثر سالبية	قيم فرق السالبية	
			N-H
			K-I
			H-Br
			S-I

2- أي الروابط السابقة أكثر قطبية؟

ج- ما نوع الرابطة في كلوريد الصوديوم NaCl (سالبية Na=0.9 وسالبية Cl=3.0)؟

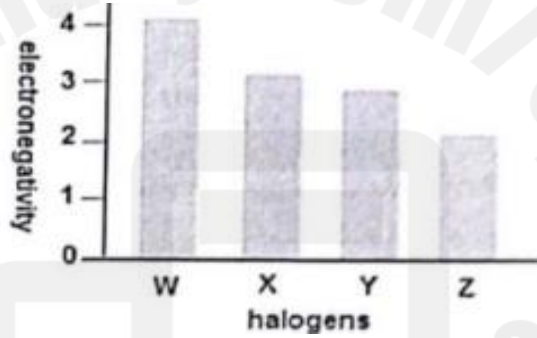
السؤال الثالث

أ. صنف الروابط الآتية وفقا لقيم السالبية الكهربية.
علما أن قيم السالبية للعناصر الآتية:
(N=3.04 H=2.2 Na=0.93 Cl=3.16)

_____ الرابطة N-H

_____ الرابطة Na-Cl

ب. ادرس الرسم البياني أدناه والذي يوضح التدرج في السالبية الكهربية للهالوجينات برموز افتراضية.



أي الرموز تمثل عنصر الفلور؟ فسر اجابتك.

الإجابة: _____

التفسير: _____

انتهت الاسئلة,,