

اختبار الدرس الأول السالبة الكهربائية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف الحادي عشر العلمي ← كيمياء ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 00:56:30 2026-10-04

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: مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في

اختبار الوحدة الأولى التركيب الذري والروابط الكيميائية

1

إجابة اختبار الدرس الأول (السالبة الكهربائية)

2

إجابة اختبار الوحدة الأولى التركيب الذري والروابط الكيميائية

3

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

العام الأكاديمي 2027/2026



اختبار الدرس الأول (السالبية الكهربائية)

مادة الكيمياء

الصف الحادي عشر الثانوي

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة/.....

الخرائط الذهنية

(تم إرفاقها بشكل منفصل أكثر وضوحا)

السالبية الكهربائية



السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية:
اختر الإجابة الصحيحة:

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

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

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

1.4	ما نوع الرابطة الكيميائية بين ذرتين الفرق بينهما في السالبية الكهربية = 1.2؟
A	فلزية
B	أيونية
C	تساهمية قطبية
D	تساهمية غير قطبية

1.5 ما العنصر الأعلى سالبية كهربائية؟

F	A
C	B
Li	C
Be	D

1.6 أي مما يأتي صحيحا بالنسبة لتغير السالبية الكهربائية خلال المجموعة الواحدة؟

تقل من الأعلى الى الأسفل بسبب زيادة قوة جذب النواة	A
تزداد من الأعلى الى الأسفل بسبب زيادة قوة جذب النواة	B
تقل من الأعلى الى الأسفل بسبب زيادة عدد مستويات الطاقة	C
تزداد من الأعلى الى الأسفل بسبب زيادة عدد مستويات الطاقة	D

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

أيونية	A
تناسقية	B
تساهمية قطبية	C
تساهمية غير قطبية	D

1.8 ما العنصر الذي له أقل سالبية كهربائية؟

C	A
Sr	B
Be	C
Cs	D

الأسئلة المقالية: (من السؤال الثاني إلى السؤال الرابع)

السؤال الثاني

أ. فسر/ تميل السالبية الكهربائية الى التزايد عبر الدورة الواحدة من اليسار الى 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 , Li=1.00 , O= 3.50 , P=2.19 , Cl=3.16

طبيعة الرابطة	الذرة الأكثر سالبية	قيم فرق السالبية	
			N – H
			K – I
			H – Br
			S – I
			Li – O
			C – H
			N – O
			H – Cl
			H – P

2- أي الروابط السابقة أكثر قطبية؟

3- أي الرابطتين (H-Cl) أم (N-H) أكثر قطبية؟ مع التفسير.

الإجابة:

التفسير:

السؤال الثالث

أ. صنف الروابط الآتية وفقاً لقيم السالبية الكهربائية.
علماً أن قيم السالبية للعناصر الآتية:
($N=3.04$ $H=2.2$ $Na=0.93$ $Cl=3.16$)

الرابط N-H

الرابط Na-Cl

ب- اجب عن الأسئلة التالية:

فسر ما يلي:

1- الشمع لا يذوب في الماء بينما يذوب في البنزين.

2- الفلور له أعلى سالبية كهربائية بين عناصر الجدول الدوري.

3- السيزيوم له أقل سالبية كهربائية بين عناصر الجدول الدوري.

4- رابطة C-O قطبية إلا جزئ CO_2 مركب غير قطبي.

ج- رتب العناصر الآتية ترتيباً تصاعدياً حسب السالبية الكهربائية.

 $Mg - Cl - P - S - Si - Al$

الإجابة: ----- < ----- < ----- < ----- < ----- < -----

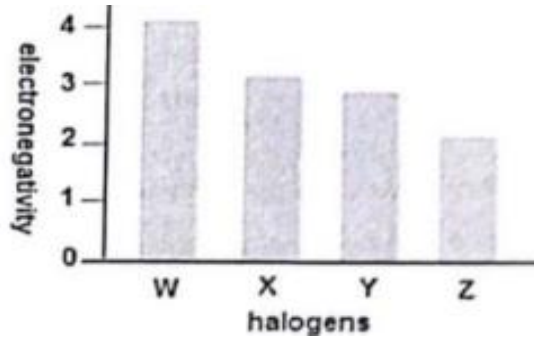
السؤال الرابع

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)

الرابط N-H

الرابط 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,,