تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية

مراجعة كيم 211

موقع المناهج ⇦ المناهج البحرينية ⇦ الصف الثالث الثانوي ⇦ ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10-12-2024 23:16:40

المزيد من مادة :	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الثانوي

صفحة المناهج البحرينية على فيسبوك					

المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة في الفصل الأول

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة :

1) إذا اكتسب الإلكترون طاقة قدرها 10.4 Ev لكي ينتقل من مستوى الطاقة الأول إلى مستوى الطاقة الثاني ، فإنه لكي ينتقل إلكترون آخر من المستوى الثالث إلى المستوى الثاني فإنه يجب أن .....

أ) يفقد طاقة قدرها 10.4 ev ب) يكتسب طاقة قدرها 1.98ev ج) يفقد طاقة قدرها 1.98 ev د) يكتسب طاقة قدرها 10.4 ev

2) عنصر X طاقة تأينه الثانية والثالثة يعبر عنهما بالمعادلتين :

$X^{+} \rightarrow X^{2+} + e^{-}$ EI= 1450 KJ/mol

$X^{2+} \rightarrow X^{3+} + e^{-}$ EI = 7730 KJ/mol

ويستنتج من المعادلتين أن العنصر X بالنسبة للعنصر الذي يسبقه في نفس الدورة .....

أ) عنصر لافلزي طاقة تأينه أصغر ب) عنصر فلزي طاقة تأينه أقل

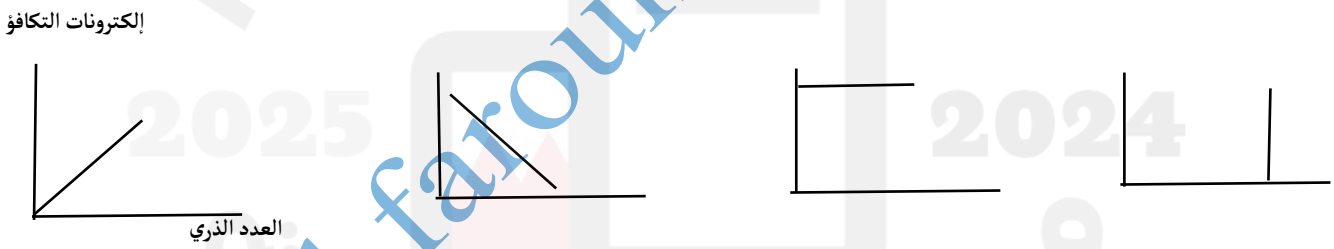
ج) عنصر لافلزي طاقة تأينه أكبر د) عنصر فلزي طاقة تأينه أكبر

3) عنصر X ينتهي توزيعه الإلكتروني بالمستوى الفرعي $3p^1$. أي مما يأتي يعبر عن العنصر X بالنسبة للعنصر الذي يسبقه في نفس الدورة ؟

أ) عنصر لافلزي كهروسالبيته عالية ب) عنصر فلزي كهروسالبيته منخفضة

ج) عنصر لافلزي كروسالبيته منخفضة د) عنصر فلزي كهروسالبيته عالية

4) أي الأشكال البيانية التالية تمثل العلاقة بين عدد إلكترونات التكافؤ والعدد الذري لعناصر المجموعة الواحدة ؟



5) أي العناصر التالية يقع في نفس دورة السيليكون $_{14}Si$ في الجدول الدوري ؟

أ) $_{32}Ge$ ب) $_{21}Sc$ ج) $_{11}Na$ د) $_{38}Sr$

6) العنصر الذي عدده الذري 7 ، يشبه في خواصه العنصر الذي عدده الذري يساوي .....

أ) 8 ب) 15 ج) 19 د) 21

7) ما عدد الدورات في الجدول الدوري التي تقع بين دورة الهيدروجين $_1H$ ودورة الأرجون $_{18}Ar$ ؟

أ) 0 ب) 3 ج) 2 د) 1

8) عنصر في المجموعة الـ 13 ، تكون أعلى طاقة تأين له هي :

أ) الرابعة ب) الثانية ج) الأولى د) الثالثة

9) جزيء العنصر الذي ينتهي توزيعه الإلكتروني بالمستوى الفرعي np^6 يتكون من .....

أ) ذرتان ب) ذرة واحدة ج) 4 ذرات د) 6 ذرات

10) ما العلاقة بين طاقة التأين و نصف القطر لعناصر المجموعة الواحدة ؟

أ) كلما زاد نصف القطر كلما زادت طاقة التأين ب) كلما قل نصف القطر كلما زادت طاقة التأين

wael farouk 34446703

ج) كلما زاد نصف القطر كلما قلت طاقة التأين　　د) كلما قل نصف القطر كلما قلت طاقة التأين

السؤال الثاني : أجب عما يأتي :

1) فسر : طاقة التأين الثانية للبوتاسيوم $_{19}K$ أكبر من طاقة التأين الثانية للكالسيوم $_{20}Ca$ ؟

2) من الجدول التالي أجب عن السؤال :

التوزيــع الإلكتروني للذرة	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
التوزيــع الإلكتروني للأيون	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

أ) حدد : هل العنصر فلز أم لافلز ؟

ب) ما شحنة الأيون ؟

ج) كم عدد الإلكترونات المفقودة أو المكتسبة لتكوين الأيون ؟

د) حدد المجموعة والدورة والفئة لهذا العنصر ؟

3) من الجدول التالي أجب على الأسئلة التي تليه :

L																	
A												F		G	I	K	
B	C												H		Y		
	D			E				X									

اختر رمز العنصر الذي :

1) له أكبر نصف قطر في الدورة الثالثة

2) له أكبر طاقة تأين

3) له أكبر كهروسالبية

4) له أقل طاقة تأين في المجموعة الثانية

5) يسبب اللون الزاهي للمركب الأيوني

4) الجدول التالي يوضح طاقات التأين الخمسة الأولى للعنصر X :

طاقة التأين	الأولى	الثانية	الثالثة	الرابعة	الخامسة
قيمة طاقة التأين kJ/mol	+738	+1450	+7733	+10543	+13630

ما الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد العنصر X مع الكلور ؟

أ) XCl　　ب) XCl_2　　ج) X_2Cl_3　　د) XCl_3

wael farouk 34446703

wael farouk 34446703