

نشاط مع نموذج الحل



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← كيمياء ← الفصل الأول ← حلول ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 01:33:49 2025-05-11

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: رمضان عبد الحليم

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول

1

امتحان تجريبي نهائي بمحافظه شمال الباطنة

2

امتحان تجريبي في محافظة جنوب الباطنة

3

ملخص شرح درس الرابطة الهيدروجينية

4

بوربوينت ملخص شرح درس الرابطة الهيدروجينية

5

نشاط (٤-١) خاصية نصف القطر الذري

١- تعبر الأشكال أسفل عن الأحجام النسبية لكل من: (F , Br^- , ${}_{35}Br$) في المجموعة (17) بدون ترتيب، فادرسها جيداً ثم أجب: (درجتان)

- اختر مع تفسير إجابتك رقم الشكل المناسب لكل ذرة وأيون.
 (١) - : (٢) - : (٣) -
 - التفسير:

٢- من الشكل البياني المقابل أجب:

أ- استبدل الأرقام (١) و (٢) و (٣) بما يناسبها من (Fe^{+2} , Fe^0 , Fe^{+3}): (درجة)
 (١) - : (٢) - : (٣) -
 ب- صف ما توصلت إليه في (أ).



٣- الشكل أسفل يمثل الدورة الرابعة بالجدول الدوري الحديث، فأجب:

A	B		C			D	
---	---	--	---	--	--	---	--

أ- اختر من الشكل السابق رمز العنصر الذي له أكبر نصف قطر ذري. (درجة)
 (ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

A ○ B ○ C ○ D ○

ب- اشرح مع بيان السبب، كيف تتدرج خاصية نصف القطر في هذه الدورة بزيادة العدد الذري من اليسار إلى اليمين. (درجتان)

الشرح:
 السبب:

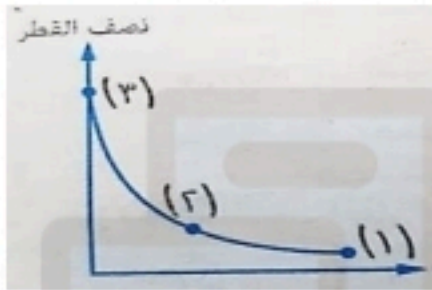
نشاط (٤-١) خاصية نصف القطر الذري

١- تعبر الأشكال أسفل عن الأحجام النسبية لكل من: (F , Br^- , ${}_{35}Br$) في المجموعة (17) بدون ترتيب، فادرسها جيداً ثم أجب: (درجتان)

- اختر مع تفسير إجابتك رقم الشكل المناسب لكل ذرة وأيون.
 (١) - : (٢) - : (٣) -
 - التفسير:

٢- من الشكل البياني المقابل أجب:

أ- استبدل الأرقام (١) و (٢) و (٣) بما يناسبها من (Fe^{+2} , Fe^0 , Fe^{+3}): (درجة)
 (١) - : (٢) - : (٣) -
 ب- صف ما توصلت إليه في (أ).



٣- الشكل أسفل يمثل الدورة الرابعة بالجدول الدوري الحديث، فأجب:

A	B		C			D	
---	---	--	---	--	--	---	--

أ- اختر من الشكل السابق رمز العنصر الذي له أكبر نصف قطر ذري. (درجة)
 (ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

A ○ B ○ C ○ D ○

ب- اشرح مع بيان السبب، كيف تتدرج خاصية نصف القطر في هذه الدورة بزيادة العدد الذري من اليسار إلى اليمين. (درجتان)

الشرح:
 السبب:



نموذج الاجابة لنشاط (٤-١)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	—	- الشكل (١) $F:1$ - - الشكل (٢) $Br:2$ - - الشكل (٣) $Br^-:3$ - <u>التفسير:</u> لأن نصف قطر الأيون السالب أكبر من نصف قطر ذرته، كما أن نصف القطر يزداد في المجموعة (17) بزيادة العدد الذري من أعلى إلى أسفل.	(درجتان) - درجة واحدة في حالة اختيار الأشكال الثلاث بصورة صحيحة. - درجة واحدة للتفسير الصحيح (ويراعى أى إجابة قريبة من هذا المعنى)	١٥-١	استدلال
٢	أ	- $Fe^{+3}: (1)$ - - $Fe^{+2}: (2)$ - - $Fe^0: (3)$ -	- درجة إذا صحت إجابة الثلاث - صفر إذا صحت إجابة واحدة فقط		تطبيق
	ب	- نصف قطر ذرة الفلز مثل Fe أكبر من نصف قطر أيوناته، كما أن نصف قطر الأيون الموجب يقل كلما زادت شحنته الموجبة.	- درجة واحدة		
٣	أ	- العنصر A	- درجة واحدة		تطبيق
	ب	<u>الشرح:</u> تتدرج خاصية نصف القطر الذري بالنقصان من اليسار إلى اليمين في الدورة الواحدة مع زيادة العدد الذري. <u>السبب:</u> لأنه كلما انتقلنا من اليسار إلى اليمين في الدورة الواحدة يزداد العدد الذري يظل عدد مستويات الطاقة كما هي بينما تزداد شحنة النواة الفعالة فتزداد قوة جذب النواة لالكترونات المستوى الأخير فيقل نصف القطر الذري.	(درجتان) - درجة للشرح ، درجة للتفسير كل منهما منفصلة عن الأخرى		معرفة