شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-14 17:02:52

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	اختبار قصير ثاني نموذج حديث
2	نموذج الامتحان النهائي الدور الأول مع نموذج الإجابة
3	نموذج امتحان نهائي الدور الأول
4	تدريبات إثرائية على الوحدة الثانية والثالثة
5	اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطى
مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي (١-١٢)

الفصل الدراسي الأول
المادة: كيمياء
الصف: التاسع
الزمن: ٤٠ دقيقة
التاريخ: .....
اسم الطالب: .....

مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي

الدرجة	
١٥	

الاختبار القصير الثاني

١- صُنفت العناصر الكيميائية في الجدول الدوري الطويل في ٧ ..... ، ١٨ ..... على الترتيب: (١)

(ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

- ○ دورات أفقية / مجموعة رأسية.
- ○ دورات رأسية / مجموعة أفقية.
- ○ مجموعات رأسية / دورة أفقية.
- ○ مجموعات أفقية / دورة رأسية.

٢- يمثل الشكل أدناه الجزء العلوي من الجدول الدوري الطويل، ادرسه جيداً ثم أجب:

					H											He
Li												C	N		F	Ne
Na	Mg										Al		P	S		
	Ca				Cr					Cu					Br	Kr

(٢)

أ- املأ الفراغات أدناه بما يناسبها من رموز عناصر الجدول الدوري بالشكل أعلى:

- تكتسب بعض المجموعات الرئيسية في الجدول الدوري أسماء خاصة، منها مجموعة الفلزات القلوية التي تضم عناصر فلزية نشطة منها عنصر ..... بينما مجموعة الهالوجينات تضم عناصر لافلزية نشطة منها عنصر ..... ويضم الجدول الدوري أيضاً عناصر فلزية تسمى بالانتقالية منها العنصر ..... كما يحتوى الجدول الدوري على الغازات الخاملة في المجموعة الصفرية ومنها عنصر ..... .

ب- تنبأ بخصائص العنصر (Na) من حيث (درجة الغليان والإنصهار - التوصيل الكهربي) (١)

.....

٣- يوضح الشكل المقابل التوزيع الالكتروني لبعض عناصر الجدول الجوري، فادرسها ثم أجب:: (١)

أ- حدد رقم الدورة التي تنتمي إليها العناصر في الشكل المقابل.

.....

ب- إذا تم استبدال العنصر (C) بعنصر أخر ($_{7}D$) في نفس الدورة، (١)

فرتب العناصر (A,B,D) من حيث الزيادة في الصفة اللافلزية عبر دورتها.

.....

.....

٤- يحمل أيون العنصر $(_8X)$ شحنة مقدارها (2-) لذا فإن عدد بروتوناته تساوي ١٠ بروتون.

☐ صح ☐ خطأ (ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح مع ذكر التفسير)

١

التفسير: .....

٥- استنتج الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد العنصرين $_8X$ ، $_6Y$ داخل المربع المقابل: .....

١

٦- قارن بين المركبات الأيونية والمركبات التساهمية البسيطة، تناول ذلك من حيث:

(درجات الإنصهار والغليان - الذوبانية في الماء والمذيبات العضوية - التوصيل الكهربي عند ذوبانها أو إنصهارها).

٣

.....

.....

.....

.....

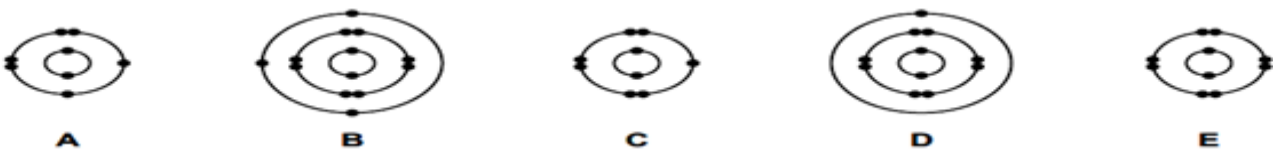
.....

.....

.....

٧- لديك خمس ذرات لعناصر مختلفة، تركيبها الالكتروني كما هو موضح بالشكل أدناه، وعليه فإنه يمكن تكوين رابطة أيونية بين ذرتي العنصرين: (ظلل الدائرة المرسومة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة)

١



A , D ○ A , B ○ C , E ○ C , D ○

٨- يوضح الشكل المقابل جزيئات تساهمية بسيطة، ادرسها جيداً ثم أجب.

١

أ- صف كيف تكونت الرابطة التساهمية الأحادية في جزيء Cl_2 .

.....

.....

جزيء Cl_2 (العدد الذري لـ Cl = 17)

جزيء H_2 (العدد الذري لـ H = 1)

١

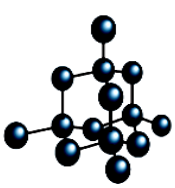
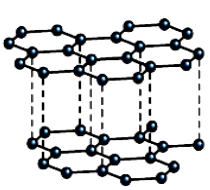
ب- ارسم مخطط التمثيل النقطي للجزيء H_2 في المربع المقابل.

٩- يوضح الشكلين المقابلين التركيب البلوري للماس والجرافيت فهما شكلين مختلفين لعنصر الكربون، فسمى كل شكل منهما.

١

- الشكل (١): .....

- الشكل (٢): .....

	
الشكل (١)	الشكل (٢)

نهاية الاختبار القصير الثاني

سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

المديرية العامة للتربية والتعليم بمحافظة الوسطى
مدرسة مسيرة الخير للتعليم الأساسي (١-١٢)

نموذج إجابة الاختبار القصير الثاني

الصف: التاسع

المفردة	الجزئية	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الهدف	المستوى
١	ــ	دورات أفقية / مجموعة رأسية.	درجة واحدة	٦-٢	معرفة
٢	أ	- Li أو Na - F أو Br - Cr أو Cu - He أو Ne أو Kr	- درجتان في حالة صحة الأربعة معا. - درجة في حالة صحة ثلاثة أو إثنين - صفر في حالة صحة واحدة.	٤-١	تطبيق
	ب	يمتلك درجة غليان وانصها مرتفعة موصل جيد للكهرباء	- درجة في حالة صحة الإثنين معاً - صفر في حالة صحة أحدهما		استدلال
٣	أ	الدورة الثانية	درجة واحدة	٦-٢	تطبيق
	ب	D < A < B	درجة واحدة.	٤-٢	تطبيق
٤	ــ	خطأ: لأنه يكتسب ٢ الكترون فيصبح عدد الكتروناته ١٠ وعدد بروتوناته تظل ٨ بروتون كما هي.	- درجة في حالة صحة الاختيار والتفسير. - صفر في حالة صحة أحدهما.	٥-١	استدلال
٥	ــ	$X : Y$ $-4 \quad -2$ $2 : 1$ YX_2	درجة واحدة.	٣-٢	تطبيق
٦	ــ	الأيونية: تمتلك درجات إنصهار وغليان مرتفعة. التساهمية: تمتلك درجات إنصهار وغليان منخفضة. الأيونية: معظمها يذوب في الماء ولا تذوب في العضوية. التساهمية: القليل يذوب في الماء وتذوب في العضوية. الأيونية: موصلة للكهرباء عند ذوبانها أو إنصهارها. التساهمية: غير موصلة للكهرباء عند ذوبانها أو صهرها.	- ثلاث درجات لكل نقطة منهم درجة واحدة مستقلة عن الأخرى - تقبل أي إجابة تشير إلى هذا المعنى طالما مضمونها العلمي صحيح.	٦-٢	معرفة
٧	ــ	C , D	درجة واحدة	٥-٢	استدلال
٨	أ	كل ذرة كلور تحتوى على ٧ الكترونات في مدارها الأخير حيث تشارك كل ذرة منهما بالكترون واحد فقط فتصبح مكتملة بـ ٨ الكترون فتشبه أقرب غاز خامل لها	درجة واحدة	٦-٢	معرفة
	ب	يرسم الطالب مدار ذرة H بها الكترون واحد على هيئة نقطة، تتداخل كل ذرة مع الأخرى بالإلكترون.	درجة واحدة		تطبيق
٩	ــ	الشكل (١) الماس - الشكل (٢) جرافيت	درجة واحدة	٧-١	معرفة
المجموع			١٥ درجة		