شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نشاط على درس دورية الخصائص الفيزيائية مع نموذج الإجابة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

نشاط (٦-١) دورية الخصائص الفيزيائية

١- يوضح الجدول أسفل أيونات بعض عناصر الدورة الثالثة، فادرسه جيداً ثم أجب:

الأيون	عدد البروتونات	الحجم pm
X^{+}	11	.....
Y^{2+}	12	.....
Z^{3-}	15	.....
W^{2-}	16	.....

أ- أكمل عمود الحجم الأيوني بالجدول المقابل بملء الفراغات مستخدماً القيم الآتية: (184 - 96 - 65 - 212)

ب- صف النمط الدوري لأنصاف أقطار أيونات الدورة الثالثة في الجدول المقابل. (درجة)

.....

.....

ج- أيهما يمتلك نصف قطر ذري أكبر: (ظلل البديل الصحيح مع بيان السبب) (درجة)

O ذرة الأيون X^{+} O ذرة الأيون Z^{3-}

السبب:

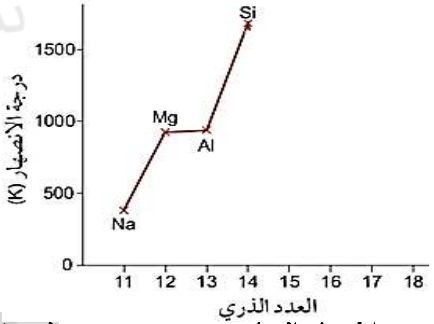
.....

.....

٢- يمثل الشكل مخطط بياني لقيم درجات انصهار عناصر الدورة الثالثة ادرسه جيداً ثم أجب عن التالي:

أ- أكمل المخطط المقابل بتمثيل قيم إنصهار العناصر الآتية:

السيليكون (Si)	الفوسفور (P)	الكبريت (S)	الكلور (Cl)
1683	317	392	172



ب- حوط على قيمة درجة الإنصهار التي لا تتبع نمط التدرج في الجدول السابق. (درجة)

ج- يمتلك عنصر السيلكون بالجدول درجة إنصهار أعلى من التي يمتلكها أي لافلز يليه. (درجة)

.....

.....

٣- عنصر (Y) يمتلك بنية تساهمية ضخمة وكل الكترونات التكافؤ لديه تدخل في روابط تساهمية لذا فإن هذا العنصر: (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة) (درجة)

O موصل جيد للكهرباء ودرجة إنصهاره مرتفعة O موصل جيد للكهرباء ودرجة إنصهاره منخفضة

O لا يوصل الكهرباء ودرجة إنصهاره مرتفعة O لا يوصل الكهرباء ودرجة إنصهاره منخفضة

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نشاط (٦-١) دورية الخصائص الفيزيائية

١١- يوضح الجدول أسفل أيونات بعض عناصر الدورة الثالثة، فادرسه جيداً ثم أجب:

الأيون	عدد البروتونات	الحجم pm
X^{+}	11	.....
Y^{2+}	12	.....
Z^{3-}	15	.....
W^{2-}	16	.....

أ- أكمل عمود الحجم الأيوني بالجدول المقابل بملء الفراغات مستخدماً القيم الآتية: (184 - 96 - 65 - 212)

ب - صف النمط الدوري لأنصاف أقطار أيونات الدورة الثالثة في الجدول المقابل. (درجة)

.....

.....

ج- أيهما يمتلك نصف قطر ذري أكبر: (ظلل البديل الصحيح مع بيان السبب) (درجة)

O ذرة الأيون X^{+} O ذرة الأيون Z^{3-}

السبب:

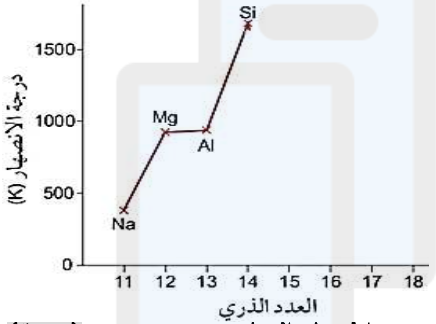
.....

.....

٢- يمثل الشكل مخطط بياني لقيم درجات انصهار عناصر الدورة الثالثة ادرسه جيداً ثم أجب عن التالي:

أ- أكمل المخطط المقابل بتمثيل قيم إنصهار العناصر الآتية:

السيليكون (Si)	الفوسفور (P)	الكبريت (S)	الكلور (Cl)
1683	317	392	172



ب- حوط على قيمة درجة الإنصهار التي لا تتبع نمط التدرج في الجدول السابق. (درجة)

ج- يمتلك عنصر السيلكون بالجدول درجة إنصهار أعلى من التي يمتلكها أي لافلز يليه. (درجة)

.....

.....

٣- عنصر (Y) يمتلك بنية تساهمية ضخمة وكل الكترونات التكافؤ لديه تدخل في روابط تساهمية لذا فإن هذا العنصر: (ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاة) (درجة)

O موصل جيد للكهرباء ودرجة إنصهاره مرتفعة O موصل جيد للكهرباء ودرجة إنصهاره منخفضة

O لا يوصل الكهرباء ودرجة إنصهاره مرتفعة O لا يوصل الكهرباء ودرجة إنصهاره منخفضة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية
uAEmanahj.com

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

نموذج الاجابة لنشاط (٦-١)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	<table><tr><th>الأيون</th><th>عدد البروتونات</th><th>الحجم pm</th></tr><tr><td>X^{+}</td><td>11</td><td>96</td></tr><tr><td>Y^{2+}</td><td>12</td><td>65</td></tr><tr><td>Z^{3-}</td><td>15</td><td>212</td></tr><tr><td>W^{2-}</td><td>16</td><td>184</td></tr></table>	- درجتان في حالة صحة الأربع قيم. - درجة واحدة في حالة صحة إثنين منهما - صفر في حالة صحة واحدة أو خطأ الكل.	١-٦	استدلال
	ب	بسبب زيادة الشحنة النووية كلما انتقلنا من X^{+} إلى Y^{2+} تزيد قوة الجذب فيقل حجم الأيون الموجب بينما يقل حجم الأيون السالب بزيادة العدد الذري كلما انتقلنا من Z^{3-} إلى W^{2-}	- درجة واحدة		تطبيق
	ج	الأكبر حجما ذرة الأيون X^{+} : لأن الشحنة النووية له أقل من الشحنة النووية لذرة الأيون Z^{3-} وبالتالي يقل قوة الجذب فيزيد الحجم الذري.	- درجة واحدة للاختيار مع بيان السبب - صفر في حالة صحة أحدهما وخطأ الآخر		تطبيق
٢	أ	يرسم الطالب قيم درجات انصهار العناصر بالجدول علي هيئة نقاط ثم يصل بينها كما بالمخطط.	- درجة واحدة	استقصاء علمي	تطبيق
	ب	<table><tr><th>السيليكون (Si)</th><th>الفوسفور (P)</th><th>الكبريت (S)</th><th>الكلور (Cl)</th></tr><tr><td>1683</td><td>317</td><td>392</td><td>172</td></tr></table>	- درجة واحدة		معرفة
	ج	لأن اللافلزات التي تلي السيلكون تكون على هيئة جزيئات بسيطة بينها قوى ثنائي القطب المستحث الضعيفة لا يلزم طاقة كبيرة لكسرها على العكس من السيلكون الذي يمتلك تركيب تساهمي ضخم.	- درجة واحدة	٢-٦	معرفة
٣	أ	لا يوصل الكهرباء ودرجة إنصهاره مرتفعة	- درجة واحدة	٢-٦	استدلال

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية
alManahj.com/kw