

ورقة عمل في التدرج في الخصائص الدورية ودرجة الإنصهار



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى العاشر ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19:06:53 2025-10-18

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
علوم:

إعداد: مدرسة أم حكيم

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة علوم في الفصل الأول

نوطه حورس لاختبار منتصف الفصل

1

مذكرة الإخلاص الوحدة الأولى تركيب الخلية ووظيفتها لاختبار منتصف الفصل

2

أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل مجابة

3

أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل غير مجابة

4

تحميل كتاب الطالب

5



الاسم /	الصف/العاشر الشعبة /	التاريخ /
عنوان الدرس/ التدرج في الخصائص الدورية (درجة الانصهار)	صفحات الكتاب 28-27	

السؤال الأول: انظر الشكل الآتي ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

- 1) ما العنصر الذي له أعلى درجة انصهار بين هذه العناصر؟.....
- 2) ما العنصر الذي له أقل درجة انصهار بين هذه العناصر؟.....
- 3) كيف يمكن وصف التدرج خلال هذه المجموعات؟.....

السؤال الثاني: من خلال دراستك لدرجة الانصهار صفحة 27 أجب عما يلي:

العنصر	التصنيف	درجة الانصهار (°C)
الليثيوم	الفلزات الخفيفة	180
الصوديوم	الفلزات الخفيفة	93
البريليوم	الفلزات الخفيفة الأرضية	1287
المغنيسيوم	الفلزات الخفيفة الأرضية	650
الفلور	الهالوجينات	-220
الكلور	الهالوجينات	-101
البروم	الهالوجينات	-7
الهيليوم	الغازات النبيلة	-272
النيون	الغازات النبيلة	-248

عرف درجة الانصهار:

على ماذا تعتمد درجة الانصهار:

فسر ما يلي: 1- الفلزات بشكل عام لها درجات انصهار مرتفعة؟

2- اللافلزات بشكل عام لها درجات انصهار منخفضة نسبياً؟

3- الغازات النبيلة لها درجات انصهار منخفضة جداً؟

4- فسر ارتفاع درجات انصهار عناصر المجموعة الثانية.

السؤال الثالث: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة:

(أ) أي العناصر التالية يمتلك أعلى درجة انصهار: a - البريليوم b - المغنيسيوم c - الكالسيوم d - السترونشيوم

(ب) ما العنصر الذي لديه أقل درجة انصهار بين هذه العناصر؟ a - الهيليوم b - النيون c - الأرجون d - الرادون

السؤال الرابع: فسر ما يأتي:

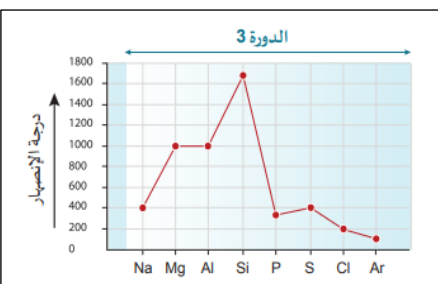
(أ) تزداد درجة انصهار الفلزات بالاتجاه من اليسار إلى اليمين في المجموعة الأولى والثانية والثالثة.

(ب) ارتفاع درجات انصهار عنصري الكربون والسيليكون؟

(ج) يمتلك عنصر البورون درجة انصهار أعلى من عنصر الليثيوم؟

(د) يمتلك الكربون أعلى درجة انصهار في دورته؟

السؤال الخامس: 1) أي عنصر يمتلك أعلى درجة انصهار ولماذا؟



1) ما العنصر الذي يمتلك أدنى درجة انصهار ولماذا؟

2) أي العناصر يعد من الفلزات