

ملخص 3 الدرس الأول دورية الخصائص الفيزيائية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

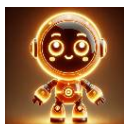
موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-02-13 13:09:44

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:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

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

ملخص تفاعلات عناصر الدورة الثالثة دورية الخصائص الكيميائية	1
ملخص دورية الخواص الكيميائية لعناصر الدورة الثالثة	2
ملخص إجابات دورية الخواص الكيميائية لعناصر الدورة الثالثة	3
ملخص إجابات تدرج الخواص الفيزيائية لعناصر الدورة الثالثة	4
ملخص الوحدة الأولى دورية الخصائص الفيزيائية لعناصر الدورة الثالثة	5

1

الوصف:
زيادة
العدد
الذري
يقبل
نصف
القطر
علاقة
عكسية

اشرحني سبب نقصان نصف
القطر بزيادة العدد الذري؟
- عدد البروتونات في النواة:
يزداد.

- عدد الإلكترونات في الذرة: يزداد
- الحجب: يبقى ثابت.
- قوة الجذب بين النواة وإلكترونات
المستوى الخارجي: تزداد.
- تقترب الكترونات التكافؤ من
النواة

2

الوصف:
درجة انصهار
الفلزات أكبر
من اللافلزات

اشرحني سبب ارتفاع
درجة انصهار الفلزات؟
بسبب قوة الرابطة
الفلزية (قوة الترابط بين
الأيونات الموجبة وبحر
الالكترونات السالبة)

وبسبب طبيعة التركيب
الفلزي الضخم

اشرحني سبب انخفاض
درجة انصهار
اللافلزات؟
بسبب ضعف الرابطة
id-id وتركيبها
الجزئي البسيط

3

الوصف:
الأيونات
الموجبة
أصغر من
ذراتها، ويقل
حجمها
بزيادة العدد
الذري

اشرحني سبب صغر حجم
الأيونات الموجبة عن
ذراتها؟

- عدد الإلكترونات في
الذرة: يقل، تفقد
الالكترونات
- الحجب: يقل بسبب
نقصان مستوى طاقة.
- قوة الجذب بين النواة
والالكترونات المستوى
الخارجي: تزداد.
- تقترب الكترونات التكافؤ
من النواة

4

الوصف:
زيادة
التوصيل
الكهربائي
للفلزات بزيادة
العدد الذري

اشرحني سبب نقصان حجم
الأيونات الموجبة بزيادة العدد
الذري.

- عدد البروتونات في النواة
(الشحنة النووية): يزداد.
- الحجب: يقل تأثيره.
- قوة الجذب بين النواة
والالكترونات المستوى
الخارجي: تزداد.
- تقترب الكترونات التكافؤ من
النواة

فسر: زيادة التوصيل
الكهربائي للفلزات
بزيادة العدد الذري؟
بسبب زيادة عدد
الإلكترونات حرة
الحركة التي تنقل
التيار الكهربائي

5

الوصف:
الأيونات
السالبة أكبر
من ذراتها،
ويقل حجمها
بزيادة العدد
الذري

اشرحني سبب كبر حجم
الأيونات السالبة عن ذراتها؟
- عدد الإلكترونات في الذرة:
يزداد، تكتسب الكترونات
مما يزيد التنافر بينهم
- تبتعد الكترونات التكافؤ من
النواة

6

الوصف:
التوصيل
الكهربائي
للفلزات أكبر
من أشباه
الفلزات
واللافلزات

اشرحني سبب نقصان حجم
الأيونات السالبة بزيادة العدد
الذري.

- عدد البروتونات في النواة
(الشحنة النووية): يزداد.
- قوة الجذب بين النواة
والالكترونات المستوى
الخارجي: تزداد.
- تقترب الكترونات التكافؤ من
النواة

اشرحني سبب ارتفاع التوصيل الكهربائي للفلزات
عن اللافلزات؟
بسبب وجود الإلكترونات حرة الحركة في الفلزات
والتي تنقل التيار الكهربائي بينما لا توجد في
اللافلزات وأشباه الفلزات.

7

الوصف:
درجة انصهار
الفلزات تزداد
بزيادة العدد
الذري

اشرحني سبب ارتفاع درجة
انصهار الفلزات بزيادة
العدد الذري؟
بسبب زيادة قوة الشحنة
الموجبة وزيادة عدد
الالكترونات حرة الحركة
المرتبطة بها فتزداد قوة
الرابطة الفلزية

فسر: يمتلك
السيليكون أعلى
درجة انصهار؟
بسبب بنيته
التساهمية
الضخمة