

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



عرض بوربوينت لدرس اتحاد الذرات (البناء الذري - ترتيب الإلكترونات - التوزيع الإلكتروني)

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← عروض بوربوينت ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-08 11:27:22

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:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



صفحة المناهج السعودية على فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

عرض بوربوينت ثاني لدرس العناصر الانتقالية	1
عرض بوربوينت أول لدرس العناصر الانتقالية	2
عرض بوربوينت ثالث لدرس اتحاد الذرات	3
عرض بوربوينت ثاني لدرس اتحاد الذرات	4
عرض بوربوينت لدرس اتحاد الذرات	5

رقم الدرس	موضوع الدرس	عُومِر
١٠	العناصر الانتقالية	الفصل الدراسي الثاني
	رقم الصفحة في الكتاب (٦٠ - ٦٣)	١٤٤٤ هـ

<input type="checkbox"/> تعلم تعاوني	<input type="checkbox"/> تعلم ذاتي	<input type="checkbox"/> تقويم
الفصل (٣ /)	زمن الإجابة () دقيقة	اليوم التاريخ : / / ١٤ هـ

س١/ أكمل الفراغ :

- جميع العناصر الانتقالية فلزات صلبة ما عدا **الزئبق** فهو سائل
- **ثلاثية الحديد**: هي ثلاثة عناصر ذات خصائص متشابهة (منها صفة المغناطيسية) وهي :
الحديد و الكوبلت و **النيكل**
- الحديد مع **الكربون** يستخدم في صناعة الفولاذ.
- عنصر **الحديد** ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .
- عنصر **الزئبق** فلز سائل سام يستخدم في صناعة مقاييس الحرارة (الترمومتر) ومقاييس الضغط الجوي.
- عنصر **الكروم** يستخدم في صناعة الألوان

س٢ / **علل**

- الحديد أكثر العناصر ثباتاً . < بسبب شدة تماسك مكونات نواة ذرته
- وجود مجال مغناطيسي للأرض . < بسبب وجود كمية هائلة من الحديد في باطن الأرض
- عدم انفلات أغلفة الأرض الغازي والمائي والحيوي . < بسبب وجود مجال مغناطيسي للأرض
- التنجستون يستخدم في صناعة فتيل المصابيح < بسبب ارتفاع درجة حرارة انصهاره (٣٤١٠ م °)

س٣ / **⊙** العامل المحفز (المساعد) : هو مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل دون أن تتغير

- من أمثلة العناصر المحفزة : الخارصين و **النيكل** و البلاتين

- يستخدم الخارصين كعامل محفز (مساعد) في التفاعلات الكيميائية .

س٤ / **علل**

لأنها لا تتحد بسهولة مع العناصر الأخرى ، و تزيد في سرعة التفاعل

العناصر الانتقالية الداخلية

س٥ / أكمل الفراغات التالية :

- العناصر الانتقالية الداخلية تتكون لسلسلتين هما : اللانثانيدات و **الاكتينيدات**
- < اللانثانيدات : فلزات لينتة توجد غالباً متحدة مع **الأكسجين** - تسمى العناصر الترابية النادرة
- < الاكتينيدات : - جميع عناصرها **مشعة** أنويتها غير مستقرة.
- من عناصر الاكتينيدات المصنعة مثل : **البلوتونيوم** يستخدم وقود في المفاعلات النووية .
- من عناصر الاكتينيدات الطبيعية مثل : **اليورانيوم**

ملحوظات	معلم المادة أحمد بن محمد الحسياني
---------	--------------------------------------

