

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



## الإجابة على درس العناصر الانتقالية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 05:29:03 2025-01-16

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية الاختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل  
منهج انجليزي ا ملخصات و تقارير ا مذكرات و بنوك ا 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

الإجابة على تدريبات درس العناصر الممثلة

1

الإجابة على أسئلة تدريبات درس النواة

2

الإجابة على مراجعة درس البناء الدوري

3

الإجابة على مراجعة درس البناء الذري

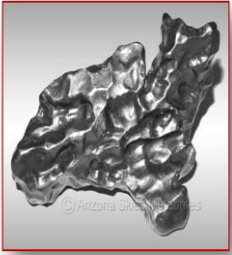
4

الإجابة على مراجعة درس تركيب الذرة

5

أهداف الدرس :

- ١) تحدد خصائص بعض العناصر الانتقالية .
- ٢) تميز بين اللانثانيدات و الأكتينيدات .



س١) أذكر مميزات العناصر الانتقالية ؟

- ١) فلزات .
- ٢) تتحد مع عناصر أخرى على هيئة خامات وقد يكون بعضها يبقى حر مثل ذهب و فضة .

س٢) عدد خصائص الحديد ؟

- ١) أكثر العناصر ثباتا ( لشدة تماسك مكونات النواة في ذرته ) .
- ٢) يمتاز بخاصية مغناطيسية قوية ( توجد كمية كبيرة في باطن الأرض تولد المجال المغناطيسي للأرض ) .



٣) يشكل كلا من الحديد والكوبالت و النيكل (ثلاثية الحديد) .

٤) ضروري للهيموجلوبين الذي ينقل الأكسجين في الدم .

٥) عند مزج الحديد مع الكربون و فلزات أخرى تنتج أنواع مختلفة

من الفولاذ يصنع منه الجسور وناطحات السحاب .

استخدامات العناصر الانتقالية

- ١) التنجستون يستخدم في صناعة فتيل المصباح الكهربائي .
- ٢) الزئبق يستخدم في صناعة مقاييس الحرارة ومقاييس الضغط الجوي .
- ٣) الكروم يستخدم في صناعة الالوان .



س٣) عرف العامل المساعد ؟

هي مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل الكيميائي دون أن تتغير أو تستهلك فيه .

أمثلة على العوامل المساعدة :

الروثينيوم و الروديوم و البلاديوم و الأزميوم و الأريديوم

والتي تسمى احيانا مجموعة البلاطين .



## العناصر الانتقالية الداخلية

العناصر الانتقالية الداخلية													
58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

تنقسم العناصر الانتقالية الداخلية الى قسمين :

### (١) اللانثانيدات

تمتد من عنصر السيريوم الى عنصر اللوتيتيوم .

Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----



خصائص اللانثانيدات :

(١) فلزات لينة يمكن قطعها بالسكين.

(٢) متشابهة بحيث يصعب فصلها عندما توجد في خام واحد .



س/ لماذا سميت بالعناصر الترابية النادرة ؟

لانه كان يعتقد أنها نادرة الوجود في القشرة الارضية .

### (٢) الأكتينيدات

تمتد من عنصر الثوريوم الى عنصر اللورينسيوم .

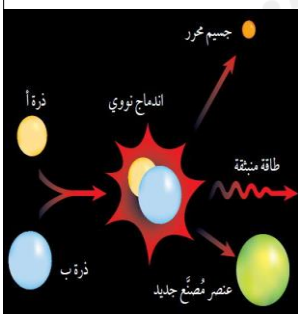
Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr
----	----	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

خصائص الأكتينيدات :

(١) جميعها عناصر مشعة .

(٢) اليورانيوم والثوريوم والبروتكتينيوم : هي العناصر الطبيعية اما بقية العناصر مصنعة

استخدامات العناصر المصنعة :



البلوتونيوم	يستخدم كوقود في المفاعلات النووية
الأميريسيوم	يستخدم في أجهزة الكشف عن الدخان
الكاليفورنيوم-٢٥٢	يستخدم في قتل الخلايا السرطانية

س / علل يستخدم الصمغ والبورسلان في علاج الاسنان ؟

لانها لا تحتوي على الزئبق الضار بالصحة وايضاً هي مواد قوية ومقاومة كيميائياً

لسوائل الجسم .

