

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



## الإجابة على تدريبات درس العناصر الممثلة

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 05:27:12 2025-01-16

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية الاختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل  
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك 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 أسئلة تدريبات درس النواة

1

الإجابة على مراجعة درس البناء الدوري

2

الإجابة على مراجعة درس البناء الذري

3

الإجابة على مراجعة درس تركيب الذرة

4

إجابة أسئلة نماذج الذرة

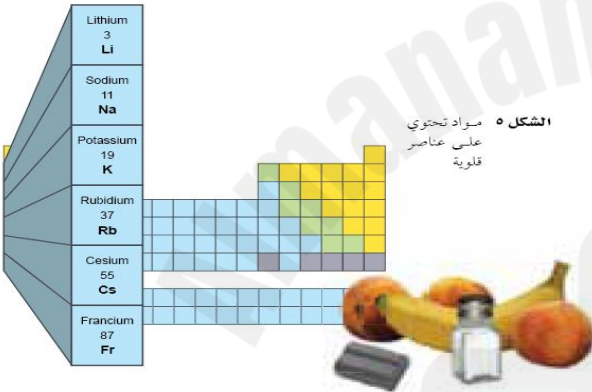
5

أهداف الدرس :

- ١) تتعرف خصائص العناصر الممثلة .
- ٢) تحدد استخدامات العناصر الممثلة .
- ٣) تصنف العناصر إلى مجموعات بناء على تشابه خصائصها .

س١) ما سبب تسمية عناصر المجموعة ١ و٢ بالفلزات النشطة ؟  
بسبب ميلها الى الاتحاد بعناصر اخرى لتكوين مواد جديدة

خصائص الفلزات القلوية : ( عناصر المجموعة الاولى )



١) لامعه

٢) صلبه

٣) كثافتها منخفضة

٤) درجة انصهارها منخفضة .

٥) يزداد نشاطها وميلها الى الاتحاد مع العناصر الاخرى إذا انتقلنا من اعلى الى أسفل الجدول الدوري.  
أمثلة على الفلزات القلوية :

الليثيوم - الصوديوم - البوتاسيوم

خصائص الفلزات القلوية الترابية ( عناصر المجموعة الثانية )

١) اكثر كثافة .

٢) اكثر صلابة .

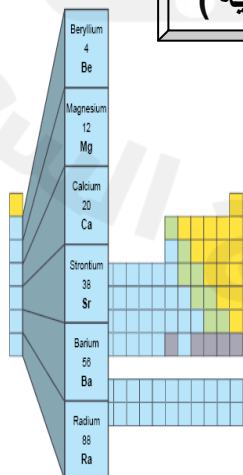
٣) درجة انصهارها عالية .

٤) عناصر نشطة ( اقل نشاط من العناصر القلوية ) .


أمثلة على الفلزات القلوية الترابية :

البريليوم - الماغنيسيوم - الكالسيوم

الشكل ٦ عناصر المجموعة الثانية توجد في الكثير من الأشياء، فالبريليوم موجود في الزمرد، والزرنيخ، أما الماغنسيوم فيوجد في كلوروفيل النباتات الخضراء.



المجموعة ١٣ ( عائلة البورون )

استخداماتها	مميزاتها
<p>(١) البورون ويستخدم في <b>أوعية الطبخ .</b></p> <p>(٢) الالومنيوم ويستخدم في <b>علب المشروبات</b></p> <p><b>و أواني الطهي و هيكل الطائرات</b></p> <p>(٣) الجاليوم ويستخدم في <b>صناعة رقاقات الحاسوب</b></p>	<p>جميعها فلزية ماعدا البورون <b>شبه فلز ( اسود وهش )</b></p> 



المجموعة ١٤ ( مجموعة الكربون )

استخداماتها	مميزاتها
<p>(١) الكربون من أشكاله : <b>الماس والجرافيت</b></p> <p>(٢) السليكون والجرمانيوم يستخدمان في <b>صناعة الاجهزة الكترونية</b></p> <p>(٣) السيلكون متوافر في الرمل ويستخدم في <b>صناعة الزجاج .</b></p> <p>(٤) الرصاص ( ثقيل ) ويستخدم في <b>يعمل لوقاية الجسم من أشعة x</b></p> <p><b>و بطارية السيارة و السبائك التي لديها درجات انصهارها منخفضة</b></p> <p>(٥) القصدير ( ثقيل ) و يستخدم في <b>حشو الأسنان وطلاء علب حفظ الأطعمة الفولاذية من الداخل .</b></p> 	<p>تنقسم إلى ثلاثة عناصر :-</p> <p>(١) عناصر اللافلزية</p> <p><b>الكربون</b></p> <p>(٢) عناصر أشباه الفلزات</p> <p><b>السليكون والجرمانيوم</b></p> <p>(٣) عنصر فلزية</p> <p><b>الرصاص والقصدير</b></p>




تعريف أشباه الموصلات:

هي مواد توصل الكهرباء بدرجة أقل من الفلزات وأكثر من اللافلزات .

المجموعة ١٥ ( مجموعة النيتروجين )


استخداماتها	مميزاتها
<p>(١) النيتروجين و الفسفور ضروريان <b>للمخلوقات الحية</b></p> <p>(٢) النيتروجين و الفسفور يدخلان في <b>كثير من الصناعات .</b></p> <p>(٣) النيتروجين يستخدم <b>كمنظف ومطهر للجراثيم وفي تجميد</b></p> <p><b>الطعام وفي تجفيف الطعام وفي صناعة النايلون المستخدم في المظلات .</b></p> <p>(٤) الفسفور الاحمر يستخدم في <b>رؤوس أعواد الثقاب</b></p> <p>(٥) الفسفور مكون اساسي</p> <p><b>في صحة الأسنان والعظام و تحتاج النباتات له ( مكون للأسمدة ) .</b></p> 	<p>العناصر اللافلزية في</p> <p>هذه المجموعة</p> <p><b>النيتروجين والفسفور</b></p> 

المجموعة ١٦ ( عائلة الأوكسجين )

استخداماتها	مميزاتها
 <p>( أ ) الأوكسجين</p> <p>( ١ ) يحتاجه الجسم لإنتاج الطاقة .</p> <p>( ٢ ) يدخل في تركيب المعادن والصخور .</p> <p>( ٣ ) ضروري في عملية الاشتعال</p>	<p>العناصر اللافلزية هي</p> <p><b>الأوكسجين والكبريت والسيلينيوم</b></p> <p>عناصر أشباه الفلزات</p> <p><b>التيلوريوم والبولونيوم</b></p>
 <p>( ب ) الكبريت يدخل في صناعة حمض الكبريتيك الذي يستخدم في الطلاء والمنظفات والأسمدة والمطاط والأنسجة الصناعية .</p>	
 <p>( ج ) السيلينيوم يستخدم في الخلايا الشمسية وعدادات الكهرباء والآت التصوير الضوئي</p>	

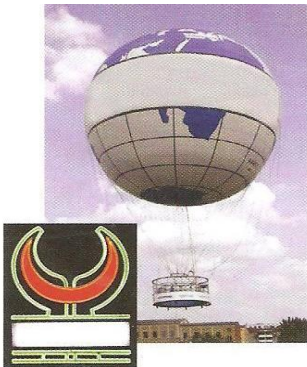
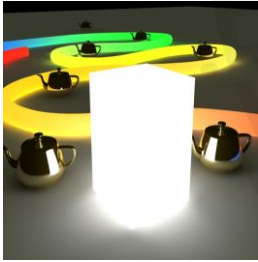
Mrb20

المجموعة ١٧ ( مجموعة الهالوجينات )

استخداماتها	مميزاتها
 <p>سميت هذه المجموعة بالهالوجينات وهي تعني .</p> <p>( مكونات الأملاح )</p> <p>مثال : ملح الطعام ( كلوريد الصوديوم )</p>	<p>جميع عناصر هذه المجموعه</p> <p><b>لا فلزات ما عدا الاستاتين شبه فلز مشع</b></p>

المجموعة ١٨ ( الغازات النبيلة )

سميت عناصر المجموعة ١٨ بالغازات النبيلة لأنها :  
توجد في الطبيعة منفردة ولا تتحد مع عناصر أخرى الأندرا



استخداماتها
<p>( ١ ) الهيليوم يستخدم في <b>ملء البالونات والمناطيد</b> .</p> <p>( ٢ ) النيون يستخدم في <b>اللوحات الإعلانية</b></p> <p>( ٣ ) الكربتون يستخدم في <b>مصابيح الإنارة العادية - إنارة مدارج المطارات</b> .</p> <p>( ٤ ) الرادون غاز مضر ويسبب <b>سرطان الرئة</b> .</p>