

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



ملخص درس العناصر الممثلة

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← ملخصات وتقارير ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-25 10:08:25

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات 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 للدرس الأول الصيغ والمعادلات الكيميائية

1

عرض بوربوينت لدرس سرعة التفاعلات الكيميائية

2

مراجعة شاملة ومحلول

3

بنك الأسئلة لكامل المنهج

4

الإجابة على تدريبات درس اتحاد الذرات

5

| رقم المجموعة | اسمها | خصائصها | العنصر و الرمز | استخدامه و تواجده و خصائصه |
|--------------|-------------------------|--|----------------|---|
| ١ و ٢ | الفلزات النشطة | تعرف بالفلزات النشطة "عللي" لأنها توجد في الطبيعة دائماً متحدة مع عناصر أخرى | | |
| ١ | الفلزات القلوية | جميعها فلزات ما عدا الهيدروجين الصوديوم و البوتاسيوم ضروريان لجسم الانسان | الليثيوم li | بطاريات الكاميرات |
| | | | الصوديوم Na | ملح الطعام "كلوريد الصوديوم" |
| | | | البوتاسيوم k | البطاطا و الموز |
| ٢ | الفلزات القلوية الأرضية | نشاطها أقل من الفلزات القلوية | البريليوم Be | الزمرد |
| | | | المغنيسيوم Mg | كلورفيل النباتات الخضراء |
| | | | الكالسيوم ca | الحليب ومنتجاته |
| ١٣ | عائلة البورون | جميعها فلزات صلبة عدا البورون | البورون B | وعاء الطهي الذي يمكن نقله من الثلاجة للفرن دون أن ينكسر |
| | | | الألمنيوم Al | علب المشروبات الغازية أواني الطهي هياكل الطائرات |
| | | | الجاليوم Ga | ينصهر على حرارة اليد و يستخدم في صناعة رقاقات الحاسوب |
| ١٤ | عائلة الكربون | | الكربون C | يوجد على شكل ألماس و جرافيت و في أجسام المخلوقات الحية |
| | | | السيلكون Si | شبه موصل يستخدم في تستخدم في صناعة الأجهزة الإلكترونية "رقاقات الحاسب الآلي" يوجد في الرمل و يعد الرمل مكون أساسي في صناعة الزجاج |
| | | | الجرمانيوم Ge | السيلكون و الجرمانيوم أشباه موصلات تستخدم في صناعة الأجهزة الإلكترونية |
| | | | القصدير sn | في حشو الاسنان طلاء علب حفظ الأطعمة |
| | | | الرصاص Pb | في الطب الوقاية من أشعة إكس بطاريات السيارة |
| | | | | |
| ١٥ | عائلة النيتروجين | النيتروجين و الفسفور ضروريان المخلوقات الحية | النيتروجين N | -لا يستطيع الجسم الحصول على النيتروجين عند التنفس من الهواء الجوي بل عند تناول النباتات -غاز الأمونيا Nh_3 يستخدم كمنظف و مطهر و تجميد الأطعمة و النايلون |
| | | | الفسفور P | -الفسفور الأبيض أكثر نشاطاً من الأحمر لذلك يجب ألا يتعرض للأكسجين حتى لا ينفجر "عللي" -تصنع أعواد الثقاب من الفسفور الأحمر |

| رقم المجموعة | اسمها | خصائصها | العنصر و الرمز | استخدامه و تواجده و خصائصه |
|--------------|-----------------------------------|--|----------------|--|
| ١٦ | الأكسجين | الأكسجين و الكبريت ضروريان للحياة | الأكسجين O | -مهم لانتاج الطاقة من الغذاء الذي نتأوله -ضروري للاشتعال عللي : نستخدم الرغوة في إطفاء الحريق ؟ لأنها تعزل الأكسجين عن المواد المشتعلة . - الأوزون هو الشكل الأقل شيوعاً للأكسجين و هو ضروري لحماية المخلوقات الحية من الأشعة الضارة |
| | | | الكبريت S | يستخدم في صناعة حمض الكبريتيك الذي يستخدم في صناعة الطلاء و الأسمدة و المنظفات و المطاط و النسيج |
| | | | السيلينيوم se | موصل للكهرباء عند تعرضه للضوء لذلك يستخدم في الخلايا الشمسية عللي : يستخدم في الات التصوير ؟ لشدة حساسيته للضوء |
| ١٧ | الهالوجينات " مكونات الأملاح " | تنتج الأملاح من اتحاد الهالوجينات المجموعة "١٧" مع الفلزات القلوية المجموعة "٨" | الكلور Cl | تنقية مياه الشرب |
| | | | اليود I | تحتاج أجسامنا لليود |
| ١٨ | الغازات النبيلة | عللي : تسمى بالغازات النبيلة؟ لأنها توجد في الطبيعة منفردة و نادراً ما تتحد بعناصر أخرى | الهيليوم He | يستخدم في ملء المناطيد و البالون " عللي " لأنه أقل كثافة و لا يشتعل |
| | | | النيون Ne | -تستخدم الغازات النبيلة في اللوحات الإعلانية عللي . لأنها تنوهج بألوان براقعة عند مرور التيار الكهربائي فيها |
| | | | الكربتون Kr | يستخدم في مصابيح الإنارة لأنه يحفظ الفتل من الإحتراق يستخدم في إنارة مدرج الطائرات |
| | | | الرادون Rn | غاز مشع ينتج من تحلل اليورانيوم مضر يطلق إشعاعات تسبب سرطان الرئة |