شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

مراجعة الوحدة الثامنة خصائص المادة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-02-20 04:56:04 | اسم المدرس: صابر الأسواني

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع

روابط مواد الصف السابع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الثاني

1	مراجعة الوحدة التاسعة القوى والحركة
2	مراجعة الوحدة العاشرة التباين والتصنيف
3	مراجعة الوحدة الحادية عشر تغيرات المادة
4	كراسة نحوم الهداية لأنشطة المادة
5	ملخص شرح درس قوة الجاذبية من الوحدة التاسعة القوى والحركة

مراجعة الوحدة(8) صف سابع

تذكر :

- **المادة** هى كل ما له كتلة وحجم.

- **توجد المادة فى صورتين** : 1- مادة نقية (تتكون من جزيئات متشابهة)

2- مخلوط (مزيج من مادتين غير متحدين كيميائيا)

- **المادة النقية تنقسم إلى** : أ - عنصر (أبسط صورة نقية للمادة)

ب - مركب (إتحاد عنصرين مختلفين أو أكثر إتحاد كيميائى)

- **عدد العناصر المعروفة حتى الآن (118)** ⟵ توجد في الجدول الدورى الحديث فيما بعد.

- **تنقسم العناصر إلى** (فلزات – لافلزات – أشباه فلزات).

.....

(خصائص الفلزات)

- هى عناصر لها بريق ولمعان **ولذلك تستخدم فى صناعة الحلى**.

- لها صوت رنين عند الطرق عليها .

- سطحها أملس وتعكس الضوء بشكل جيد .

- تتميز بالقوة والصلابة وتتحمل أوزان ثقيلة .

- قابلة للثنى والتشكيل والطرق عليها والسحب **(ولذلك تسحب فى صورة أسلاك)** .

- لا تنصهر بسهولة ودرجة إنصهارها عالية.

- بعضها له خواص مغناطيسية ، أى تنجذب للمغناطيس مثل **(الحديد – الكوبلت – النيكل)**

- جيدة التوصيل للحرارة **ولذلك تصنع منها أوانى الطهى** .

- جيدة التوصيل للكهرباء **ولذلك تصنع منها أسلاك الكهرباء** .

- جميعها توجد في حالة صلبة **ما عدا فلز الزئبق سائل** .

أمثلة للفلزات: (الحديد – النحاس – الذهب – الفضة – الألومنيوم –البلاتين –الصوديوم –النيكل – الرصاص)

(خصائص اللافلزات)

- غير لامعة ، ولا تعكس الضوء بشكل جيد.
- غير ملساء .
- العناصر الصلبة منها تكون هشة يسهل كسرها مثل الكربون (الفحم) .
- رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء ما عدا الكربون يوصل كهرباء (الجرافيت)
- تصنع منها مقابض أوانى الطهى لإنها رديئة التوصيل للحرارة .
- تصنع منها أغطية للأسلاك الكهربية لإنها رديئة التوصيل للكهرباء .
- درجات إنصهارها وغليانها منخفضة نسبيا .
- معظمها توجد فى حالة غازية مثل (الأكسجين – الهيدروجين – النيتروجين – الفلور – الكلور – الهيليوم – الأرجون - الكريبتون – الزينون – الرادون – النيون)
- وبعضها في حالة صلبة مثل (الكربون – الفسفور – الكبريت)
- لافلز واحد فقط يوجد في الحالة السائلة وهو (البروم)

.....

بعض إستخدامات اللافلزات فى حياتنا

يُضاف الكبريت للمطّاط لجعله صلبًا.

يُستخدم غاز الأكسجين النقيّ في المستشفيات للأشخاص الذين يعانون من صعوبات في التنفس.

نملأ البالونات بغاز الهيليوم.

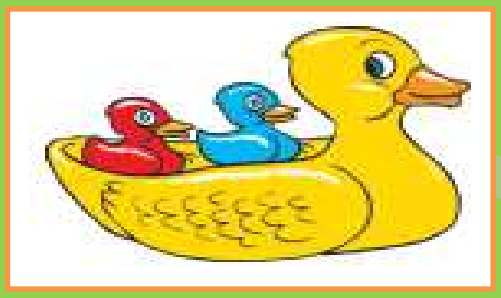
يُستخدم غاز الكلور لقتل البكتيريا.

يُستخدم الكربون لتنقية الماء.

يُستخدم السيليكون لعمل الرقاقات الحاسوبيّة.

.....

(المواد فى حياتنا اليومية)



1- البلاستيك: له أنواع عديدة وبعضها مرن ويسهل تشكيلها ويستخدم في صناعة أكواب الشرب ، وعلب الغسيل ،وإطارات النوافذ .

- بعض أنواع البلاستيك شفاف وبعضها معتم .

-تستخدم في أوانى الغذاء والشرب لإنها لا تتفاعل مع الغذاء .

- يمكن إعادة تدويرها أى إعادة تصنيعها .

-تستغرق وقتا طويلا حتى تتحلل ولهذا السبب تسبب مشاكل كبيرة في التخلص منها .

- تتأثر بالحرارة ولذلك قد يتغير شكلها

.

2- الألياف : هى خيوط صغيرة وقابلة للإنثناء.

قد تكون طبيعية مثل (الحرير – القطن)

وقد تكون صناعية مثل (النايلون – الحرير الصناعى)

3- الزجاج : يكون إما شفاف ، أو ملون ، أو شبه شفاف

-يتميز بالصلابة .

- يمكن إعادة تدويره مرة آخرى.

يتميز بأنه هش يسهل كسره.

- مقاوم للماء ولا يتفاعل مع الأطعمة ولذلك يستخدم في علب المشروبات والأغذية .

-الشفاف منه يستخدم في صناعة زجاج النوافذ.

- يمكن معالجة الزجاج بحيث يحتمل درجات الحرارة العالية دون أن ينكسر .

صابر الأسوانى

أ/ صابر الأسوانى 79807135