# مراجعة درس الخصائص الكيميائية

| تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية | |
|---|---|
| موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف | |
| تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-01-29 17:47:05 | |
| المزيد من مادة علوم: | ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس |
| | إعداد: ظافر الشهري |

| التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| صفحة المناهج السعودية على فيسبوك | | | | | |
| المواد على تلغرام | التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات | |

| المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثاني | |
|---|---|
| 1 | مراجعة درس التغيرات الكيميائية |
| 2 | مراجعة درس الماء والمخاليط |
| 3 | مراجعة درس الخصائص الفيزيائية للمادة |
| 4 | مراجعة درس النجوم والمجرات |
| 5 | مهمة أدائية لدرس الماء |

| الصف السادس الابتدائي<br>الفصل الدراسي الثالث ١٤٤٦ | مراجعة درس<br>٤- الخصائص الكيميائية | معلم المادة:<br>ظافر الشهري |
|---|---|---|

| | المصطلح العلمي | التعريف |
|---|---|---|
| ١ | الخاصية الكيميائية | الصفات التي تبين طريقة تفاعل المواد مع بعضها أو تحولها لمواد جديدة |
| ٢ | الجدول الدوري | جدول يرتب العناصر الكيميائية حسب عددها الذري |
| ٣ | المركبات | مواد ناتجة عن تفاعل كيميائي بين عنصرين أو أكثر |
| ٤ | الأحماض | مركبات حمضة رقمها الهيدروجيني أقل من ٧ على مقياس PH |
| ٥ | القواعد | مركبات قلوية (مره) رقمها الهيدروجيني أكبر من ٧ على مقياس PH |
| ٦ | الملح | مركب كيميائي متعادل ينتج من تفاعل حمض وقاعدة |
| ٧ | الكاشف | مادة تستخدم للكشف عن الأحماض والقواعد حسب تغير اللون مثل ورق تباع الشمس |
| ٨ | التعادل | مركبات لا تعتبر أحماض أو قواعد ورقمها الهيدروجيني ٧ |

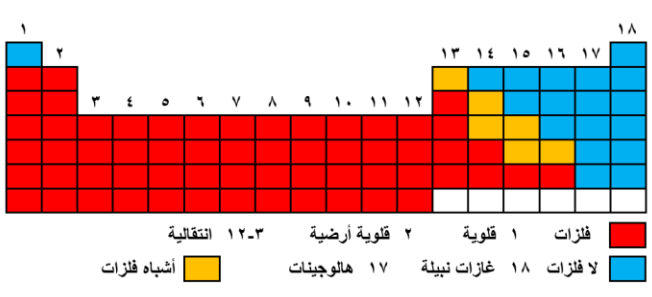
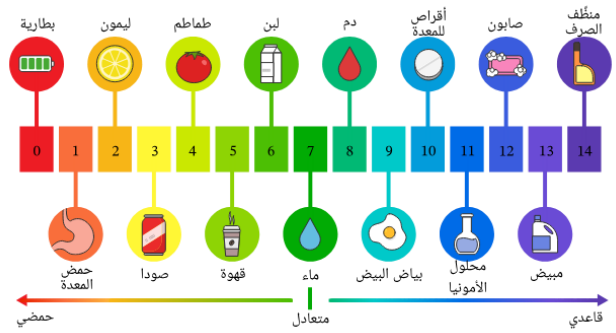
◈ الخصائص الفيزيائية للمادة تغيراتها ظاهرية أما الخصائص الكيميائية فتغيراتها داخلية تنتج مواد جديدة

◈ يتم ترتيب العناصر في الجدول الدوري حسب عددها الذري ولكل عنصر خصائص فيزيائية وكيميائية .

| العناصر | | الخصائص الفيزيائية والكيميائية لعناصر الجدول الدوري | استعمالاتها | أمثلة |
|---|---|---|---|---|
| فلزات | القلوية | طري ، التوصيل جيد ، النشاط الكيميائي عالي جداً | تدخل في تركيب المخلوقات الحية والعديد من الصناعات | صوديوم بوتاسيوم |
| | قلوية أرضية | لينة ، التوصيل جيد ، النشاط الكيميائي أقل | | مغنسيوم كالسيوم |
| | انتقالية | صلبة ولامعة ، التوصيل ممتاز ، النشاط الكيميائي متفاوت | | ذهب فضة حديد |
| أشباه الفلزات | | موصلة في درجة الحرارة المرتفعة ، النشاط الكيميائي متوسط | الإلكترونيات | سليكون |
| لا فلزات | | أكثرها غازات غير نشطة (الغازات النبيلة) و الهالوجينات أنشط غير موصلة ، النشاط الكيميائي ضعيف إلا الكلور والكربون | لون الإضاءة للمصابيح | اكسجين نيتروجين هيدروجين |

| المقارنة | الحمض ( Acid ) | القاعدة ( Base ) |
|---|---|---|
| الطعم والتأثير | حمضي لاذع ، حارقة ( إذا كانت قوية ) | مر ولها ملمس صابوني ، حارقة ( إذا كانت قوية ) |
| التفاعل مع الفلزات | تتفاعل بشدة و ينتج ملح وهيدروجين | تتفاعل بشكل ضعيف مع الفلزات |
| التعادل | يزول تأثيرها عند إضافة القواعد إليها<br>حمض + قاعدة ← ملح + ماء | يزول تأثيرها عند إضافة الأحماض إليها<br>قاعدة + حمض ← ملح + ماء |
| التفاعل مع الكواشف | تغير لون تباع الشمس إلى أحمر | تغير لون تباع الشمس إلى أزرق |
| الرقم الهيدروجيني | من ٠ ← ٦ على مقياس PH (قوي←ضعيف) | من ٨ ← ١٤ على مقياس PH (ضعيف←قوي) |
| أمثلة | ضعيفة : الليمون / الخل / حمض التفاح<br>قوية : الهيدروكلوريك / الكبريتيك / النتريك | ضعيفة :هيدروكسيد الأمونيوم<br>قوية :هيدروكسيد الصوديوم |
| الاستخدام | عصارة المعدة ، الأطعمة ، صناعة الأسمدة و البلاستيك والأنسجة والبطاريات .. | عصارة البنكرياس ، صناعة الصابون و الأسمدة و تسليك المجاري .. |

◈ **الأملاح** مركبات ناتجة عن تفاعل فلز مع لا فلز ومن طرق تكوينها تفاعل الحمض مع القاعدة لينتج ملح وماء وهي مركبات متعادلة ( PH=7) ومحاليلها موصلة للكهرباء ولها عدة استخدامات مثل ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) .

| الجدول الدوري للعناصر | الرقم الهيدروجيني ( PH ) |
|---|---|
|  |  |