مقارنة الأحماض والقواعد والأملاح

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الثالث ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-06-08 17:21:45	
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

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 الثالث	
1	أسئلة مراجعة عامة غير محلولة
2	ملخص العلوم والمراجعة الشاملة
3	نماذج اختبارات نهاية الفصل مع الحلول
4	أسئلة صح أو خطأ الكهرباء والمغناطيسية
5	ملخص دروس الخصائص الفيزيائية للمادة

لماذا يستعمل الكاشف؟؟ ليكشف نوع المادة (حمض أو قاعدة أو ملح) الكواشف: هي مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة ومن الكواشف ورق تباع الشمس وعصير الكرنب .

	القواعد	الأحماض	الملح
أهم مايميزها	طعمها : مر ملمسها : صابوني	مواد : حارقة طعمها : لاذع وتتفاعل مع الفلزات لتكون غاز الهيدروجين	الملح هو : مركب ناتج عن إتحاد قاعدة وحمض ما مفهوم التعادل : عند خلط حمض مع قاعدة ينتج مواد متعادله هي ماء وملح ويسمى التفاعل(تعادل) حدد خصائص الأملاح ؟ ١/تمتاز بارتفاع درجة انصهارها و صلابتها ٢ / بعضها قابل للذوبان. ٣/ محاليل الأملاح : موصلة للتيار الكهربائي
تأثيرها على ورقة تباع الشمس	تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء	تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى الحمراء.	لايتغير لون ورقة تباع الشمس
رقمها الهيدروجيني	الرقم الهيدروجين أقل من ٧	الرقم الهيدروجيني أكثر من ٧	الرقم الهيدروجيني ٧
أين توجد ؟ وأهم إستعمالاتها؟	تستعمل : القواعد القوية : تستعمل في البطاريات الأمونيا : تستعمل في التنظيف يستعمل في الصناعة : ١/ مثل هيدروكسيد الصوديوم(Na OH) يستعمل في صناعة المنظفات المنزلية ومنظفات المجاري لأن القواعد زلقة وتزيل الدهون والزيوت بتفكيكها وإذابتها. ٢/ في جسم الإنسان :- البنكرياس : يفرز عصارة قاعدية هاضمه تحمي الأمعاء الدقيقة من حمض المعدة	الأحماض القوية تستعمل في إنتاج البلاستيك والانسجة الأكثر إستعمالاً : ١/ الكبريتيك ٢/ الستريك ٣/ الهيدروكلوريك (حمض يفرز في المعدة لهضم الطعام ولأن المعدة يبطنها غشاء مخاطي يحميها من هضم وإذابة نفسها) (مواد متفاعلـــــــة) (مواد ناتجـــــة) HCl + NaOH → H2O + NaCl ↓ ↓ ↓ ↓ هيدروكلوريك هيدروكسيد ماء كلوريد حمض خطر الصوديوم الصوديوم (قاعدة خطرة) (ملح الطعام) مادة نافعة	أنواع الأملاح واستعمالاتها : ١/ كبريتات الماغنيسيوم يسمى ملح أبسوم ($MgSO_4$)←في الإستحمام لتهدئة العضلات. ٢/ كبريتات الباريوم(BaSO4)←للمساعدة على تصوير أعضاء الجسم (أشعة سينية) ٣/ بروميد الفضة(AgBr)←إنتاج أفلام فوتوغرافية ٤/ كلوريد الصوديوم (NacL) ← ملح يستخدم لحفظ الطعام أو لإذابة الجليد على الطريق