

مراجعة الفصل العاشر محلولة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف السادس ← علوم ← الفصل الثالث ← حلول ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 22:18:12 2025-04-24

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: عبير الجناعي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

عرض بوربوينت كيف يمكن فصل المخاليط

1

مراجعة الفصل التاسع الخصائص الفيزيائية للمادة الماء والمخاليط

2

عرض بوربوينت لدرس المركبات والتغيرات الكيميائية

3

نموذج اختبار لمؤشر المادة وتفاعلاتها (اسئلة متوقعة في اختبار ناس)

4

تخطيط درس الماء والمخاليط

5



أفكر .. أحلل .. ثم أجيب

ضع-ي المصطلح المناسب أمام العبارة المناسبة فيما يأتي :

[التغير الكيميائي-المعادلة الكيميائية-التفاعل الطارد للحرارة-الملح-الحمض-القاعدة-الكواشف]

١-.....**التفاعل الطارد للحرارة**.....تفاعل كيميائي يطلق طاقة حرارية .

٢-.....**التغير الكيميائي**.....تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المادة الأصلية .

٣-.....**المعادلة الكيميائية**..... وصف للتفاعل الكيميائي باستخدام رموز وحروف و أرقام.

٤-.....**الحمض**..... مادة ذات طعم لاذع تحول لون ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء .

٥-.....**القاعدة**.....مادة لها طعم مر وتحول لون ورقة تباع الشمس الأحمر إلى الأزرق .

٦-.....**الكواشف**.....مادة يتغير لونها مع وجود الحمض أو القاعدة .

٧-.....**الملح**..... مركب ناتج عن تفاعل حمض مع قاعدة.

ضع-ي علامة ☒ أمام العبارة الصحيحة أو علامة ☐ أمام العبارة الخاطئة :

١- تتكون الرابطة الكيميائية عندما ترتبط الذرات مع ذرات أخرى (صح)

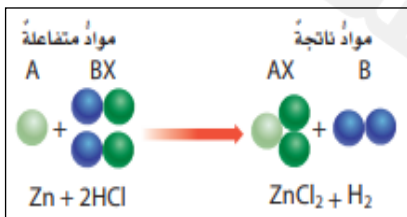
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

٣- تفكيك أو تكوين الروابط الكيميائية يغير الخصائص الكيميائية للمادة (صح)

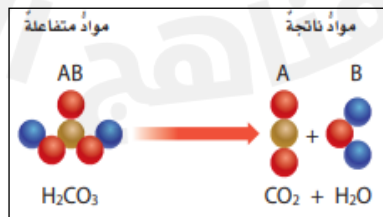
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

٥- البناء الضوئي مثال على تفاعل كيميائي ماص للحرارة (صح)

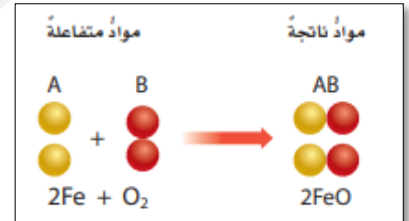
صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :



ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

تغير اللون



إطلاق حرارة وضوء



حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد الصوديوم → كلوريد الصوديوم + ماء

من المعادلة التي أمام ما هي المواد الناتجة عن التفاعل

ماء + كلوريد الصوديوم

اختر-ي الإجابة الصحيحة:

١- أي التغيرات الآتية تغير كيميائي؟		
أ- تبخر الماء	ب- تقطيع الخشب	ج- قلي البيض
أين تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني؟		
أ- صفر	ب- ٧	ج- ١٤
أي المواد الآتية حمضية؟		
أ- الصابون	ب- المنظفات المنزلية	ج- الطماطم

قارن-ي بين الفلزات واللافلزات حسب ما هو مطلوب منك ؟

الخواص	الفلزات	اللافلزات
توصيل الكهرباء	موصلة جيدة	رديئة التوصيل
موقعها في الجدول الدوري	الجانب الأيسر	الجانب الأيمن
مثال	الذهب-الكالسيوم- النحاس	النيون- الكلور-الفلور

علل-ي:

١-تستعمل القواعد في تفكيك المواد وإذابتها ؟

لأنها زلقة وتزيل الدهون و الزيوت.....

٢-القواعد جيدة للتنظيف ؟

لأنها زلقة وتزيل الدهون و الزيوت.....

٣-الملح متعادلاً كهربائياً؟

لأنه ينتج من تفاعل حمض مع قاعدة

قارن-ي بين الأحماض والقواعد من خلال التمييز في الأشياء المشتركة بينها ؟

الأحماض	القواعد
لملمسها حارق	لملمسها صابوني
ذات طعم لاذع	ذات طعم مر
تحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء	تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء
مثال / الليمون -الطماط	مثال /الصابون-منظف المنزل
لها رقم هيدروجيني أقل من ٧	لها رقم هيدروجيني أكبر من ٧



بالتوفيق جميلاتي.....أ/عبير الجناعي