

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



مراجعة محلولة للفصل العاشر التغيرات والخصائص الكيميائية

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [الصف السادس](#) ⇨ [علوم](#) ⇨ [الفصل الثالث](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:02:19 2024-06-06

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف السادس"

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

ملخص كامل دروس المنهج	1
نموذج مقترح لتطبيق اختبارات مركزية مرفقة بالحل	2
تدريبات محاكية للاختبارات الوطنية (نافس نموذج 3)	3
تدريبات محاكية للاختبارات الوطنية (نافس نموذج 2)	4
نموذج اختبار نهائي مرفق بالحل	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)

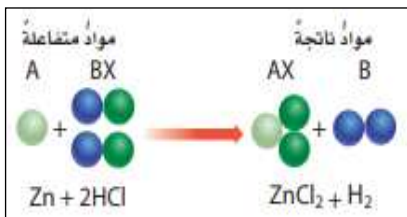
٢- التغير الكيميائي ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تشبه خصائص المواد الأصلية (خطأ)

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

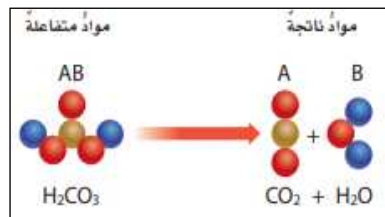
٤- تسمى المواد التي توجد قبل حدوث التفاعل الكيميائي مواد ناتجة (خطأ)

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

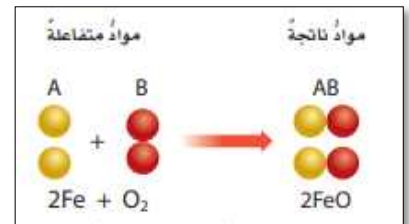
صنف-ي التفاعلات الآتية إلى تفاعل [الاتحاد-التحلل-الإحلال]:



احلال



تحلل



اتحاد

تعتمد سرعة التفاعل الكيميائي على عدة عوامل منها :

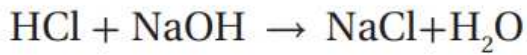


ما الدلائل التي تشير إلى حدوث تغير كيميائي؟

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

اختاري 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
ملمسها حارق	ملمسها 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