

## بنك أسئلة الفصل العاشر التغيرات الكيميائية



### 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: 22:52:55 2025-06-14

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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

المزيد من مادة  
علوم:

### 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

بنك أسئلة الفصل 11 استعمال القوى

1

اختبار تجريبي محلول تدرب على الحل

2

حل تدريب على الاختبار المركزي القوى والحركة

3

حل المراجعة الشاملة للمنهج

4

حل الأسئلة المقالية للاختبار المركزي

5

## السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

١ / مواد تنتج عن التغير الكيميائي تسمى .....			
المواد المتفاعلة	المواد الأولية	المواد الناتجة	المتفاعلات
٢ / ..... تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص تختلف عن خصائص المادة الأصلية.			
التغير الكيميائي	التغير الفيزيائي	حالة المادة	التغير الحيوي
٣ / تفاعل ..... يكون على الصورة: $A + BX \longrightarrow AX + B$			
الاتحاد	التحلل	الإحلال	التفكك
٤ / يحدث تفاعل ..... عندما ترتبط عناصر أو مركبات لتكوين مركبات أكثر تعقيداً.			
الاتحاد	التحلل	الإحلال	التفكك
٥ / أي مما يلي ليس تغيراً كيميائياً؟			
احتراق الخشب	تحول لون شريحة تفاح	تغير رائحة البيض	اختلاط السكر بالماء
٦ / ..... مثال على تفاعل كيميائي ماص للطاقة.			
احتراق الوقود	البناء الضوئي	المشعل الكهربائي (اللحام)	تفاعل الصوديوم مع الماء
٧ / تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على .....			
التغير الفيزيائي	التغير الحيوي	التغير الكيميائي	حالة المادة
٨ / عناصر تمتاز باللمعان والقدرة على توصيل الحرارة والكهرباء والقابلية للثني هي .....			
الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات	الهالوجينات
٩ / أي المواد يعد من المتفاعلات: $\text{الخاصين} + \text{حمص الهيدروكلوريك} \longrightarrow \text{كلوريد الخاصين} + \text{الهيدروجين}$ .			
الهيدروجين	كلوريد الخاصين	الكلور	الخاصين
١٠ / مجموعة من اللافلزات لا تتفاعل مع العناصر الأخرى في الظروف الطبيعية.			
الغازات النبيلة	الهالوجينات	اللانثانيدات	الأكتينيدات
١١ / تفاعل يتفكك فيه مركب إلى مادتين أو أكثر أبسط في التركيب.			
الاتحاد	التحلل	الإحلال	الإحلال المركب
١٢ / من الفلزات القلوية .....			
الصوديوم والليثيوم	الكالسيوم والماغنسيوم	الذهب والحديد	الفلور والكلور
١٣ / في أي موضع على مقياس الرقم الهيدروجيني يمكن أن تصنف المادة على أنها حمض؟			
٤	٧	١٠	١٣
١٤ / عندما يوضع الحمض مع القاعدة .....			
لا يتفاعلان	ينتجان ملح وماء	يصبح الحمض أقوى	تصبح القاعدة أقوى

**السؤال الثاني: ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة:**

- ١ / التغيرات الكيميائية لا ينتج عنها مواد جديدة. ( )
- ٢ / الفلزات الانتقالية قاسية وتتفاعل ببطء مع المواد الأخرى. ( )
- ٣ / تصف الخاصية الكيميائية طريقة تفاعل المادة مع المواد الأخرى. ( )
- ٤ / عدد الذرات الناتجة عن التفاعل أقل من الذرات المتفاعلة. ( )
- ٥ / رتبت العناصر في الجدول الدوري حسب التزايد في أعدادها الذرية. ( )
- ٦ / المواد الناتجة عن التفاعلات الكيميائية لها نفس خصائص المواد المتفاعلة. ( )
- ٧ / تحول الأحماض ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء. ( )
- ٨ / تفكك حمض الكربونيك إلى ماء وثنائي أكسيد الكربون يعد تفاعل تحليل. ( )
- ٩ / يعد تجمد الماء تغيرًا كيميائيًا. ( )
- ١٠ / تتفاعل القواعد مع الفلزات مكونة غاز الهيدروجين. ( )
- ١١ / الكثافة واللون واللمعان من الخصائص الكيميائية للمادة. ( )
- ١٢ / زيادة درجة الحرارة تتسبب في زيادة سرعة التفاعل الكيميائي. ( )

**السؤال الثالث: اكتب المصطلح العلمي المناسب أمام كل عبارة:**

- ١ / قوة تجعل الذرات تترابط معًا. ....
- ٢ / تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية. ....
- ٣ / مركب ناتج عن تفاعل الحمض مع القاعدة. ....
- ٤ / مواد يتغير لونها عند وجد الحمض أو القاعدة. ....
- ٥ / تفاعل الحمض مع القاعدة الذي ينتج عنه ملح وماء. ....
- ٦ / نوع من التفاعلات التي تطلق الطاقة الحرارية. ....
- ٧ / مواد ملمسها صابوني تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء. ....

### السؤال الرابع: أجب عما يأتي:

١ / ما الذي يغير الخصائص الكيميائية للمادة؟

٢ / علل: لماذا يعد صدأ الحديد مثالاً على التغير الكيميائي؟

٣ / عدد بعض العلامات التي قد تشير إلى حدوث تغير كيميائي.

٤ / ما العوامل التي تعتمد عليها سرعة التفاعلات الكيميائية؟

٥ / اذكر استعمالين لكل من الأحماض والقواعد.

٦ / أكمل المخطط بأنواع أنواع التفاعلات الكيميائية.

