

## مراجعة الفصل الثاني الخواص والتغيرات محلولة



### تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 07:22:13 2025-05-16

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  
كيمياء:

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة المناهج  
السعودية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

### المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثالث

مراجعة الفصل الرابع التفاعلات الكيميائية محلولة

1

أوراق عمل كيمياء 1 مسارات مرفقة بنموذج الإجابة

2

خطة توزيع المنهج للسنة أولى مسارات

3

أسئلة مراجعة الفصل الرابع التفاعلات الكيميائية محلولة

4

مراجعة محلولة للفصل الخامس المول

5

## الفصل الثاني ( الخواص و التغيرات )

### مصطلحات /

خاصيه يمكن ملاحظتها او قياسها دون التغير في تركيب العينه الخاصيه الفيزيائيه  
قدره الماده على الاتحاد مع غيرها او التحول الى ماده أخرى الخاصيه الكيميائيه  
تحول الماده من حاله الى أخرى تغير الحاله  
التغيير الذي يحدث دون ان يغير تركيب الماده التغيير الفيزيائي  
العلميه التي تتضمن تغير ماده او اكثر الى مواد جديده التغير الكيميائي  
ينص على ان الكتله لا تفنى ولا تستحدث في اثناء التفاعل الكيميائي قانون حفظ الكتله  
مزيج من مادتين نقيتين او اكثر مع احتفاظ كل هذه المواد بخواصها الاصليه المخلوط  
ماده كيميائيه نقيه لا يمكن تجزئتها الى أجزاء اصغر منها بطرق فيزيائيه او كيميائيه العنصر  
يتكون من عنصرين او اكثر متحدین كيميائيًا المركب  
المركب يتكون دائمًا من العناصر نفسها بنسب كتليه ثابتة مهما اختلفت كمياتها قانون النسب  
الثابته  
عند تكوين مركبات مختلفه من اتحاد العناصر نفسها فان النسبه بين كتل احد العناصر التي تتحد  
مع كتله ثابتة من عنصر اخر في هذه المركبات في نسبة عدديه بسيطه و صحيحه قانون النسب  
المتضاعفه  
مخلوط متجانس من الفلزات او من فلز و لا فلز يكون في الفلز هو المكون الأساسي السبيكة

### مقارنه /

قارني بين حالات الماده الثلاث /

الحاله	الشكل	الحجم	الانضغاط
الصلبه	ثابت	ثابت	غير قابل
السائله	غير ثابت	ثابت	غير قابل
الغازيه	غير ثابت	غير ثابت	قابل

قارني بين الغاز و البخار /

الغاز : يشير الى ماده توجد في الحاله الغازيه في درجات الحراره العاديه  
البخار : يشير الى الحاله الغازيه لماده توجد بشكل صلب او سائل في درجات الحراره العاديه

### مسألة قانون حفظ الكتلة /

وضع 10g من أكسيد الزئبق II الأحمر HgO في كأس مفتوحة ، و سخنت حتى تحولت الى زئبق سائل و غاز اكسجين ، فإذا كانت كتلة الزئبق السائل 9.26 فما كتلة الأكسجين الناتج عن هذا التفاعل ؟

كتلة المتفاعلات = كتلة النواتج

كتلة أكسيد الزئبق II = كتلة الزئبق + كتلة الأكسجين

كتلة الاكسجين = كتلة أكسيد الزئبق II - كتلة الزئبق

كتلة الاكسجين =  $10.00g - 9.26g = 0.74g$

### مسألة قانون النسب الثابتة /

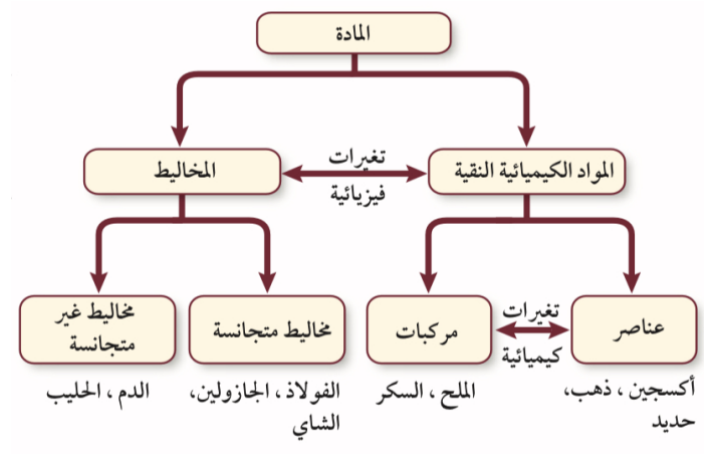
عينه من مركب مجهول كتلتها 78.0g تحتوي على 12.4g هيدروجين . ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في المركب ؟

$$\begin{aligned} & \frac{\text{كتلة العنصر}}{\text{كتلة المركب}} \times 100 = \text{النسبة المئوية} \\ & \frac{12.4}{78} \times 100 \\ & 15.9\% \end{aligned}$$

أشرحي عملية التحليل الكهربائي ؟

يقوم التيار الكهربائي بتحليل الماء H<sub>2</sub>O إلى غاز الهيدروجين H<sub>2</sub> و غاز الأكسجين O<sub>2</sub> ولان الماء يتكون من ذرتين من الهيدروجين و ذرة اكسجين O فان حجم غاز الهيدروجين الناتج يكون ضعف غاز الاكسجين

لخصي الأنواع المختلفة من المادة وكيف ترتبط ببعض



مثالين لقانون النسب المتضاعفه ؟  $H_2O - H_2O_2$  /  $CuCl - CuCl_2$

سبب و نتیجه /

سمي الجدول الدوري دورياً ؟ لان نمط الخواص المتشابهه يتكرر من دورة لآخرى

ماء الشرب و البحرليست نقيه ؟ لان اذا اخذنا عينات من أماكن مختلفه سنجدها تحوي كميات مختلفه من المعادن و المواد الذائبه الأخرى

أسماء العناصر والرموز متفق عليه عالمياً من قبل العلماء ؟ لتسهيل التواصل بينهم

اختياري /

حالة من حالات المادة لها صفة الجريان السائله

مثال لماده كيميائيه نقيه الملح

الحديد و الاكسجين يكونان الصدا خاصيه كيميائيه

الحديد اكبر كثافه من الالمنيوم خاصيه فيزيائيه

تعتبر من الخواص الفيزيائيه المميزه درجة الغليان

تقطيع الورق تغير فيزيائي

تعفن الطعام تغير كيميائي

انصهار الثلج تغير فيزيائي

تسمى المواد التي نبدا بها التفاعل المتفاعلات

من الامثله لمخلوط غير متجانس السلطه

طريقة فصل سائلين عديمين اللون التقطير

طريقة من طرق فصل المخاليط ينتج عنها مواد صلبة عالية النقاوه التبلور

تسمى الصفوف الافقيه في الجدول الدوري دورات

من الامثله لمركب  $H_2O$

صح او خطأ ( مع التصحيح )

يتم فصل الماء الى مكوناته بطريقة التحليل الكهربائي صح  
تختلف خواص المركبات عن خواص العناصر الداخلة في تركيبها صح  
الرمز الكيميائي لعنصر الصوديوم O خطأ ؛ Na  
اقل العناصر وجوداً في الطبيعة هو عنصر الفرانسيوم Fr صح  
التسامي عملية تتبخر فيها المادة الصلبة دون ان تمر بحاله السائله صح  
من ادله حدوث التفاعل الكيميائي التجمد خطأ  
تغير اللون ، تغير الرائحة ، تصاعد غاز ، تغير درجة الحرارة ، تكون راسب

