مراجعة شاملة للفصل الثامن في التفاعلات الكيميائية 1447هـ

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-02-2026 13:26:43	
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
	إعداد: هشام فرغلي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	اختبار الفصل الثامن في التفاعلات الكيميائية 1447هـ
2	إجابة أسئلة مراجعة شاملة للفصل السابع في البناء الذري والروابط الكيميائية 1447هـ
3	مراجعة شاملة للفصل السابع في البناء الذري والروابط الكيميائية غير محلول 1447هـ
4	ملخص الصيغ والمعادلات الكيميائية
5	إجابة اختبار تشخيصي1446هـ

NEW

برعاية العلوم والتقنية للجميع

مراجعة الفصل 8

التفاعلات الكيميائية

علوم
ثالث متوسط
الفصل الدراسي الثاني 1447

إعداد

هشام فرغلي

الفصل الثامن

التفاعلات الكيميائية

التفاعلات الكيميائية

١- لإبطاء سرعة التفاعل يجب إضافة							
أ	مواد ناتجة	ب	عامل مثبط	ج	عامل يحفز	د	مواد متفاعلة
٢- أي مما يلي لا يؤثر في سرعة التفاعل							
أ	الحرارة	ب	مساحة السطح	ج	موازنة المعادلة	د	التركيز
٣- ما المصطلح الذي يصف الحد الادنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل							
أ	عامل محفز	ب	سرعة التفاعل	ج	طاقة التنشيط	د	الانزيمات
٤- أي مما يأتي يعد تغيرًا كيميائيًا؟							
أ	تمزيق ورقة	ب	تحول الشمع السائل إلى صلب	ج	كسر بيضة نيئة	د	تكون راسب من الصابون
٥- أي مما يأتي قد يبطيء سرعة التفاعل الكيميائي؟							
أ	زيادة درجة الحرارة	ب	تقليل تركيز المواد المتفاعلة	ج	زيادة تركيز المواد المتفاعلة	د	إضافة عامل محفز
٦- أي مما يأتي يصف العامل المحفز؟							
أ	هو من المواد المتفاعلة	ب	يسرع التفاعل الكيميائي	ج	هو من المواد الناتجة	د	يمكن استخدامه بدلاً من المفاعلات
٧- أي مما يأتي لا يعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي؟							
أ	تحول طعم الحليب إلى طعم مر	ب	تكاثف بخار الماء على زجاج نافذة	ج	تصاعد غاز ذو رائحة قوية من البيض المكسر	د	تحول لون شرائح البطاطس إلى اللون الفاتح
٨- أي الجمل الآتية لا تُعبر من قانون حفظ الكتلة؟							
أ	كتلة المواد الناتجة يجب أن تساوي كتلة المواد المتفاعلة	ب	ذرات العنصر الواحد في المتفاعلات تساوي ذرات العنصر نفسه في النواتج	ج	ينتج عن التفاعل أنواع جديدة من الذرات	د	الذرات لا تفقد ولكن يتم تبادل تفاعلاتها
٩- المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعدادًا مساوية لكل الطرفين من:							
أ	الذرات	ب	المواد المتفاعلة	ج	الجزيئات	د	المركبات
١٠- ما أهمية المثبطات في التفاعل الكيميائي							
أ	تقلل من فترة صلاحية الطعام	ب	تزيد من مساحة السطح	ج	تقلل من سرعة التفاعل الكيميائي	د	تزيد من سرعة التفاعل الكيميائي
١١- جزئيات من البروتينات تنظم التفاعلات الكيميائية في الخلية دون أن تتغير							
أ	الانزيمات	ب	سرعة التفاعل	ج	المعادلة كيميائية	د	طاقة التنشيط

إعداد المعلم/هشام فرغلي

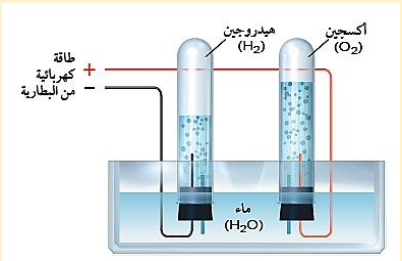
١٢- توضح الصورة المقابلة تفاعل النحاس مع نترات الفضة
ما المصطلح الذي يصف هذا التفاعل ؟

أ	عامل محفز	ب	تغير كيميائي	ج	عامل مثبط	د	تغير فيزيائي

١٣- ما المصطلح الأنسب الذي يصف الفضة في التفاعل السابق ؟

أ	متفاعل	ب	إنزيم	ج	عامل محفز	د	ناتج

١٤- توضح الصورة المقابلة عملية التحليل الكهربائي للماء، حيث يتفكك جزء من الماء إلى هيدروجين وأوكسجين.
أي المعادلات الآتية تعبر بصورة صحيحة عن هذه العملية؟



أ	$H_2O \rightarrow H_2 + O_2$ +طاقة	ب	$H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ +طاقة	ج	$H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ 2+طاقة	د	$2H_2O \rightarrow 2H_2 + 2O_2$ 2+طاقة

١٥- كم ذرة هيدروجين تنتج بعد حدوث التفاعل، مقابل كل ذرة هيدروجين وجدت قبل التفاعل؟

أ	١	ب	٢	ج	٤	د	٨

س٢ ضع علامة ✓ أمام العبارة الصحيحة وعلامة ✗ أمام العبارة الخاطئة

١	زيادة مساحة السطح تقل سرعة التفاعل	
٢	زيادة درجة الحرارة تقل سرعة التفاعل	
٣	تقليل تركيز المواد المتفاعلة يبطئ من سرعة التفاعل الكيميائي	
٤	طاقة التنشيط هي الحد الأدنى من الطاقة حتى يبدأ أي تفاعل كيميائي	
٥	التفاعلات الكيميائية لا تحدث جميعها بالسرعة نفسها	
٦	تغير المادة من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة تغير كيميائي	

س٣ صل من العمود أ ما يناسبه من العمود ب

	أ		ب
١	هي أقل كمية من الطاقة لبدأ أي تفاعل كيميائي		الانزيمات
٢	كتلة المواد الناتجة مساوية لكتلة المواد المتفاعلة في التفاعل الكيميائي		سرعة التفاعل
٣	هو معدل النقص في المواد المتفاعلة أو معدل ازدياد المواد الناتجة		طاقة التنشيط
٤	الخاصية التي تعطي المادة المقدرة لحدوث تغير فيها ينتج مواد جديدة		الخاصية الفيزيائية
٥	جزئيات من البروتينات تنظم التفاعلات الكيميائية في الخلية دون أن تتغير		قانون حفظ الكتلة
			الخاصية الكيميائية

almanahj.com
موقع المناهج السعودية 2026

س٤ أكمل ما يلي

١) حرق قطعة من الورق يدل علي تغير .....

٢) تسمي الأرقام الصغيرة التي عن يمين الذرات .....

٣) تسمي المواد الموجودة البادئة للتفاعل ..... أما المواد التي تنتج من التفاعل تسمي .....

٤) ..... تمتص خلاله الطاقة الحرارية أما ..... تحرر خلاله الطاقة الحرارية .

٥) ..... هو العملية التي تنتج تغيرا كيميائيا

٦) من ادلة حدوث ..... تصاعد الغاز و تكون راسب وتغير في الطاقة

٧) ..... مصحوب بارتفاع درجة الحرارة بينما ..... مصحوب بانخفاضها

٨) ..... تشير إلي سرعة حدوث التفاعل بعد بدئه

٩) كمية المادة الموجودة في حجم معين تسمي .....

١٠) كلما زاد التركيز زاد عدد ..... في وحدة الحجم

١١) ..... هي أقل طاقة تلزم لبدء التفاعل

١٢) تحسب سرعة التفاعل بالنقص في ..... او بالزيادة في تكوين .....

١٣) تعمل الانزيمات في جسم الانسان عمل .....

س٥ أجب عن المطلوب امام كل صورة

١- المسمار في الصورة المقابلة تعرض لتغيير كيميائي ما هو/ .....

✹ فسر سبب تكونه من الناحية الكيميائية.

.....

✹ اكتب المعادلة الرمزية لتفاعل الحديد مع الأكسجين لتكوين أكسيد الحديد.

.....

كيف يمكن منع هذا التفاعل؟ الوقاية: .....

٢- ما نوع التفاعل الذي تمثله الشمعة المنحرقة في الصورة المقابلة؟

.....

ما نواتج احتراق الشمعة؟ النواتج: .....

س٦: اجب عن السؤالين التالين لكل معادلة مما يلي

١- هل المعادلة التالية موزونة ؟ ٢- هل التفاعل ماص أو طارد للحرارة؟ ولماذا؟

أ- $2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$ + طاقة ١- ..... ٢- .....

ب- H_2O + طاقة $\longrightarrow 2H_2+O_2$ ١- ..... ٢- .....

ج- $CH_4+ 2O_2$ +طاقة $\longrightarrow CO_2+2H_2$ - ..... ٢- .....

س٧ أكمل المقارنات التالية

أوجه المقارنة	الخاصية الفيزيائية	الخاصية الكيميائية
التعريف		
أمثلة		

أوجه المقارنة	المعادلات اللفظية	المعادلات الرمزية
التعريف		
الخصائص		
أمثلة		

أوجه المقارنة	التفاعلات الطاردة للطاقة	التفاعلات الماصة للطاقة
التعريف		
مميزات التفاعل		
مثال		

أوجه المقارنة	المثبطات	المحفزات
التعريف		

almanahj.com موقع المناهج السعودية 2026

س٧ أسئلة مهارات تفكير عليا

- السبب والنتيجة : يظل الخيار المخلل صالحًا للأكل فترة أطول من الخيار الطازج. فسر ذلك.

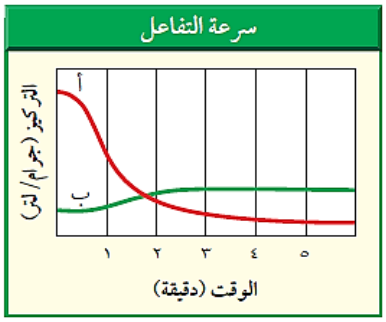
الإجابة: .....

- ٢- إذا تعرضت دوارق فيه ماء لأشعة الشمس يصبح ساخنًا، فهل هذا تفاعل كيميائي؟ فسر ذلك.

الإجابة: .....

- ٣- تُدعك شرائح التفاح بعصير ليمون حتى لا يصبح لونها بنيًا، فسر دور عصير الليمون في هذه الحالة

الإجابة: .....



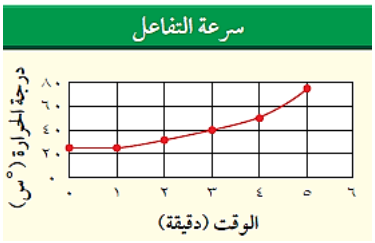
- ٤- "فسّر يمثّل الخطان البيانيان الأحمر والأخضر تغيّر

تركيز المركب (أ) والمركب (ب) على الترتيب خلال التفاعل الكيميائي.

- أي المركبين يعد مادة متفاعلة؟ .....
- أي المركبين يعد مادة ناتجة؟ .....
- في أي مرحلة من مراحل التفاعل يكون تغيّر تركيز المواد المتفاعلة كبيرًا؟" .....

- ٥- "كوّن فرضية: عندما تقوم بتنظيف الخزانة التي تحت مغسلة المطبخ تجد أن الأنبوب قد اعتراه الصدأ كلياً، فهل تكون كتلة الأنبوب الصدئ أكبر أم أقلّ من كتلة الأنبوب الجديد؟ فسّر ذلك."

الإجابة : .....



- ٦- كم يستغرق التفاعل في الشكل المقابل لتصل درجة الحرارة إلى ٥٠°C؟

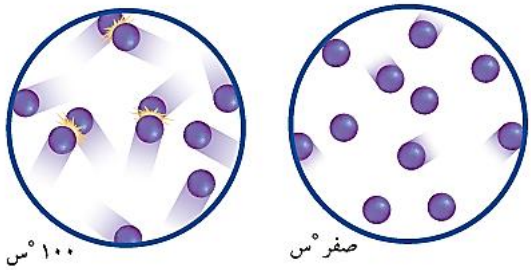
الإجابة : .....

- ٧- "يوضّح الشكل أعلاه حركة الذرات عند صفر °C"

و١٠٠°C. ماذا يحدث لحركة الذرات إذا انخفضت

درجة الحرارة إلى ما دون الصفر °C؟

الإجابة : .....



- ٨- صف كيف يؤثر الاختلاف في حركة الذرات عند درجتي حرارة مختلفتين في سرعة التفاعلات الكيميائية؟

الإجابة : .....

almanahj.com
موقع المناهج السعودية
2026