

مراجعة الاختبار

التفاعلات الكيميائية

نتيجة الاختبار 0 / 8

f

📷

🐦

📧

📺

السؤال الأول

إن التغير في حجم المادة يعد من التغيرات الكيميائية

True

False

الاجابة النموذجية

الشرح

لأن هذا التغير يعد تغيراً على الخواص الفيزيائية للمادة وبالتالي فإن هذا التغير يعد تغيراً فيزيائياً وليس كيميائياً .

السؤال الثاني



تحسير روابط بين ذرات عناصر المواد المتفاعلة
وتكوين روابط جديدة بين ذرات عناصر المواد الناتجة
وإعادة ترتيب للذرات دون المساس بنوعها وعددها ،
وتختلف الصفات الفيزيائية والكيميائية للمواد الناتجة
عنها للمواد المتفاعلة .

True False

الاجابة النموذجية

الشرح

إن التغير الكيميائي هو العملية التي يحدث بها
التفاعل الكيميائي وهذا هو تعريف التفاعل
الكيميائي.

السؤال الثالث

ينص قانون حفظ الكتلة على أنه يمكن إستحداث
المادة من العدم ومن الممكن أن تبنى

True False

الاجابة النموذجية



ينص قانون حفظ الكتلة على أن: "المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم"

السؤال الرابع

إن الأرقام الواجب وضعها أمام كل مادة في المعادلة التالية لتصبح المعادلة الكيميائية الأتية معادلة كيميائية موزونة:

2,7,4,6 2,5,2,4 3,5,5,6 1,3,1,3

الاجابة النموذجية

الشرح

نستطيع معرفة الأرقام الصحيحة من خلال طريقة الصح والخطأ وذلك بالمحاولة
إذا قمنا بأخذ الأرقام (2 , 7 , 4 , 6) وهي على الترتيب أي وضع الرقم 2 أمام غاز الإيثان (C₂H₆) والرقم 7 أمام غاز الأكسجين (O₂) والرقم 4 أمام غاز ثاني أكسيد الكربون (CO₂) والرقم 6 أمام بخار الماء (H₂O)

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
------------------	----------------



	C = 4 , O = 8	4CO ₂	C = 4 , H = 12	2C ₂ H ₆
	O = 6 , H = 12	6H ₂ O	O = 14	7O ₂
المجموع	C = 4 , O = 14 , H = 12		C = 4 , O = 14 , H = 12	

نلاحظ أن عدد الذرات في المواد المتفاعلة يساوي عدد الذرات في المواد الناتجة فتصبح المعادلة الكيميائية الموزونة

$$2C_2H_6(g) + 7O_2(g) \rightarrow 4CO_2(g) + 6H_2O(g)$$

السؤال الخامس

هو تفاعل مادة من (عنصر أو مركب) مع الأكسجين
ويصاحب التفاعل بشكل عام إنطلاق للطاقة في
صورة حرارة أو ضوء.

- تفاعل التحلل
- تفاعل الإحتراق
- تفاعل الإحلل الأحادي
- تفاعل الترسيب

الاجابة النموذجية

الشرح



في صورة حرارة أو ضوء

السؤال السادس

إن تفاعل مادتين أو أكثر (عناصر أو مركبات) لينتج مركبًا واحدًا جديدًا يسمى بـ

تفاعل اتحاد

تفاعل احتراق

تفاعل احلال احادي

تفاعل التعادل

الاجابة النموذجية

الشرح

تفاعل الإتحاد : هو تفاعل مادتين أو أكثر (عناصر أو مركبات) لينتج مركبًا واحدًا جديدًا

السؤال السابع

إن تحلل مركب واحد بالحرارة منتجًا مادتين أو أكثر وقد تكون النواتج عناصر أو مركبات يسمى بـ :

تفاعل احتراق

تفاعل تحلل حراري

تفاعل إحلال احادي

تفاعل الترسيب



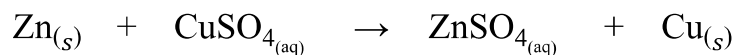
الشرح

تفاعل التحلل الحراري : هو إن تحلل مركب واحد بالحرارة منتجًا مادتين أو أكثر وقد تكون النواتج عناصر أو مركبات.



السؤال الثامن

المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية هي مثال على:



تفاعل احتراق

تفاعل تحلل حراري

تفاعل احلال احادي

تفاعل تعادل

الاجابة النموذجية

الشرح

تفاعل الإحلال الأحادي : هو تفاعل يحل فيه عنصر نشط محل عنصر آخر أقل نشاطًا منه في محاليل أحد أملاحه

روابط سريعة

الدورات



معلمون - تأسيس

الملفات

منح جواكاڊمي

بكات وعروض

الدعم

المساعدة

تواصل مع الدعم الفني

أخبار جواكاڊمي

من نحن

مكتبات

الشروط والاحكام

سياسة الخصوصية

حمل تطبيق الهاتف المحمول لجو اكاڊمي على موبايلك

احصل عليه من
Google Play



احصل عليه من
Play Store

حمل برنامج سطح المكتب لجو اكاڊمي على جهازك

التطبيق لنظام
WINDOWS



التطبيق لنظام
MAC



صفحاتنا على مواقع التواصل الاجتماعي



جميع الحقوق محفوظة © لجواكاڊمي 2023

