

ملخص الصيغ والمعادلات الكيميائية



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 13:07:57

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات احلول | عروض بوربوينت | اوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



الرياضيات



اللغة الانجليزية



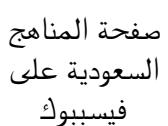
اللغة العربية



ال التربية الاسلامية



المواد على Telegram



صفحة المناهج

السعودية على
فيسبوك

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

إجابة اختبار تشخيصي 1446هـ

1

اختبار تشخيصي 1447هـ

2

نموذج أسئلة اختبار منطقة تبوك

3

نموذج إجابة اختبار منطقة تبوك

4

نموذج إجابة اختبار نهائي لمنطقة الباحة

5

أنواع تغيرات المادة

تغير فيزيائي :

يؤثر في خصائص المادة الفيزيائية فقط

أمثلة :

تمزيق الورق
انصهار
الشمعة
تجمد الماء
تهشيم الزجاج
تكثف

تغير كيميائي :

ينتج عنها مادة أخرى لها خصائص مختلفة عن الخصائص الأصلية

دلائل

حدوثه

انتاج مادة جديدة
تكون راسب
تغير في الطاقة
تغير في المذاق
ظهور فوائم
تصاعد غاز

أمثلة :

احتراق الورق
احتراق الشمعة
طهي الطعام
فساد الطعام
صدأ الحديد

تسمى العملية
التي تنتج تغيراً
كيميائياً
تفاعل كيميائي

نعبر عن التفاعل الكيميائي عن طريق
المعادلة الكيميائية

قانون حفظ الكتل

عدد الذرات و نوعها يجب أن يكون متساوياً في
المتفاعلات و النواتج

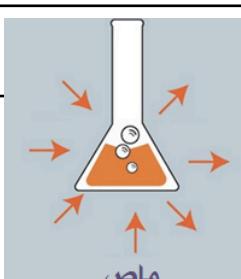
توضيح :

المواد المتفاعلة و المواد الناتجة و خصائص كل منها

أنواع التفاعلات الكيميائية

التفاعلات الماصة للطاقة

تفاعلات كيميائية مصحوبة بامتصاص للطاقة

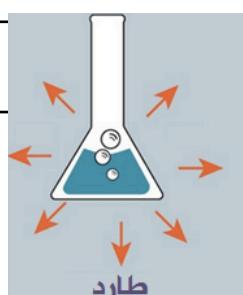


تكون المتفاعلات أكثر استقراراً

مثل: تحلل الماء
عملية البناء الضوئي
الكمادات الساخنة

التفاعلات الطاردة للطاقة

تفاعلات كيميائية مصحوبة بإطلاق للطاقة



تكون النواتج أكثر استقراراً

مثل: الاحتراق (تحرر سريع)
صدأ الحديد (تحرر بطيء)
الكمادات الحارة (تحرر بطيء)