

اختبار الفترة الثانية 1447هـ غير محلول



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف السادس ← علوم ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-06 15:35:28

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية الاختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: وداد الحربي

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 الثاني

تقويم تكويني لدرس الحركة

1

أنشطة وتدريبات الاختبار ومراجعة شاملة لوحة الخامسة المادة الفصل التاسع تصنيف المادة

2

انفوجراف ملخص درس التفاعلات الكيميائية

3

بوربوينت درس التغيرات الكيميائية الجزء الثاني

4

بوربوينت درس التغيرات الكيميائية الجزء الأول

5

٢٠	المملكة العربية السعودية وزارة التعليم المدرسة الابتدائية
----	---

((اختبار الفترة الثانية لمادة العلوم للصف السادس الابتدائي الفترة الدراسية الثانية ١٤٤٧))

الاسم:	الفصل:
--------------	--------------

(٦ درجات)

* السؤال الأول : اختاري/ي الإجابة الصحيحة:



١- فلزات تسمح بانتقال الكهرباء والحرارة فيها بسهولة			
الكتلة	الموصلات	العوازل	الكثافة
٢- نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات الرمل والماء			
المعلق	الغروي	المستحلب	المحلول
٣- يقاس الوزن بوحدته			
المتر	الكيلو جرام	النيوتن	الجول
٤- أي التغيرات الآتية يعتبر تغييراً كيميائياً			
تبخر الماء	تقطيع الخشب	قلي البيض	ذوبان السكر
٥- الحيز الذي يشغله جسم ما			
الكتلة	الحجم	الوزن	الكثافة
٦- اين يقع الماء المقطر في مقياس الرقم الهيدروجيني			
١٤	٧	صفر	٢

* السؤال الثاني : ضع /ي علامة (√) أو (×) أمام العبارات التالية : (٦ درجات)



١-	الكواشف هي المواد التي يتغير لونها بوجود حمض أو قاعده .	()
٢-	الخصائص الكيميائية هي صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة .	()
٣-	تكون الصدأ على مسمار حديد مثال على التغير الكيميائي .	()
٤-	العملية التي يتحول فيها السائل الى غاز هي (التكثف) .	()
٥-	تسمى التفاعلات التي تطلق طاقة بالتفاعلات الطاردة للطاقة .	()
٦-	الجسم الصلب تكون جزيئاته مترابطة ومتلاصقة وتهتز في مكانها.	()



(٦ درجات)

* السؤال الثالث : اكمل / ي الفراغات بما يناسبها :

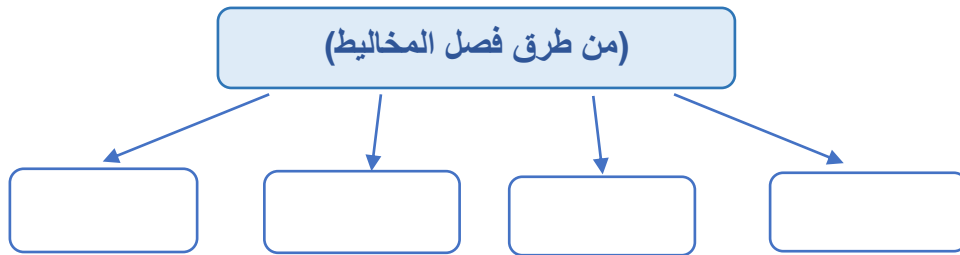


الرابطة الكيميائية	الكتلة	العوازل	المخلوط	المعادلة الكيميائية	حفظ الكتلة
--------------------	--------	---------	---------	---------------------	------------

١-	وصف التفاعل باستخدام رموز وحروف وأرقام.
٢-	مادتان أو أكثر تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية.
٣-	المادة لا تفني ولا تستحدث من العدم وإنما تتحول من شكل إلى آخر .
٤-	مقدار ما في الجسم من مادة .
٥-	لا فلزات تقاوم انتقال الكهرباء والحرارة من خلالها .
٦-	قوة تجعل الذرات ترتبط معاً.

(درجتان)

* السؤال الرابع : اكملي ما يلي :



* طالبتى

(العلم هو الطريق الوحيد الموصل لخيري الدنيا والآخرة أنتِ على الطريق)

معلمتك / وداد الحريي.

