

تدريب 2 للاختبار المركزي للوحدة الخامسة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-05-24 13:08:26

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

المزيد من مادة
علوم:

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 الثالث

نموذج تدريب الاختبار المركزي محلول

1

تدريبات الاختبار المركزي محلولة

2

ملخص شامل جميع الأهداف

3

كراسة مرجعية هامة للاختبار

4

أسئلة درس وحدات القياس مع الحل

5

٢

تدريب رقم

٦

الصف

العلوم

المادة

تدريب الاختبارات المركزية

الدرجة

الفصل

الاسم

أضع الكلمة المناسبة ممّا يأتي في الفراغ المناسب

١

السؤال

طارد للطاقة

الذائبية

كثافة

المواد المتفاعلة

الجاذبية

١..... أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول.

٢ ينتج وزن الجسم عن قوة سحب للجسم .

٣ الكتلة والحجم من الخصائص الفيزيائية للمادة التي تستخدم لإيجاد الجسم

٤ احتراق المشعل الكهربائي مثال على تفاعل

٥ هي المواد الموجودة قبل حدوث التغير الكيميائي

ب أكتب رمز المعنى من العمود (ب) أمام المصطلح المناسب في العمود (أ)

المعنى

أ المصطلح

١ عناصر تتبع اللافلزات توجد يسار الغازات النبيلة مثل : الفلور الكلور

حفظ الكتلة

٢ مادة جديدة تتكوّن نتيجة للتفاعل الكيميائي بين عنصرين أو أكثر

الغروي

٣ مقياس يقيس قوة كل من الحمض والقاعدة.

الهالوجينات

٤ المادة لا تفنى ولا تستحدث وإنما تتحوّل من شكل إلى آخر جميع

الأملاح

٥ مركبات تنتج عن تفاعل حمض وقاعدة

المركب

٦ مخلوط تكون فيه دقائق مادة مشتتة خلال مادة أخرى تمنع مرور الضوء

الرقم الهيدروجيني

ب أضع علامة ✓ أما العبارة الصحيحة و علامة x أما العبارة الخاطئة

١ الماء المالح مخلوط. ويمكن فصل مكوناته بعضها عن بعض.

٢ المحلول المشبع لا يمكن أن يذاب فيه أي كمية إضافية من المذاب،

٣ الضغط من العوامل التي تؤثر في سرعة التفاعلات الكيميائية

٤ لا يختلف وزن الشخص على سطح الأرض عن وزنه على سطح القمر.

٥ البناء الضوئي تفاعل طارد للطاقة

٦ يُستخدم غاز الهيليوم للبالونات لأنه أخف من الهواء

٧ يقاس الوزن بوحدة الكيلوجرام او الجرام

٨ النخل عملية يفصل فيها برادة الحديد عن المواد غير المغناطيسية

٩ تستعمل القواعد القوية في البطاريات و الأحماض القوية لإنتاج البلاستيك والأنسجة

أرسم دائرة حول رمز الإجابة الصحيح لكل مما يأتي

المادة التي ليس لها شكل ثابت ولا حجم ثابت .

١

- ① المواد السائلة ② المواد الغازية ③ المواد الصلبة ④ المواد الفلزية

الخاصية الفيزيائية التي تحدد كيف تنتقل الحرارة والكهرباء خلال المادة هي

٢

- ① القساوة ② الكثافة ③ الوزن ④ الموصلية

يمكن في عملية التقطير فصل سائلين أحدهما عن الآخر لاختلافهما في:

٣

- ① درجة الغليان ② الذائبية ③ العدد الذري ④ درجة الانصهار

المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى

٤

- ① مواد مستقبلية ② مواد متفاعلة ③ مواد ناتجة ④ مواد محفزة

مخلوط مكون من أجزاء يفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت إذا ترك المخلوط ساكنًا

٥

- ① محلول ② سبيكة ③ معلق ④ غروي

أين تقع العناصر الفلزية في الجدول الدوري بصورة عامة

٦

- ① في الجانب الأيسر ② في الجانب الأيمن ③ في الوسط ④ في الأسفل

إذا كان الرقم الهيدروجيني للمادة (٧) فإن المادة تكون

٧

- ① مركب ② حمض ③ قاعدة ④ متعادلة

ما القوة التي تجعل الذرات تترابط معا في الجزيئات؟

٨

- ① التحلل ② الرابطة الكيميائية ③ الاتحاد الكيميائي ④ التعادل

أي مجموعات العناصر التالية لا تتفاعل بشكل طبيعي مع العناصر الأخرى

٩

- ① الفلزات الانتقالية ② الغازات النبيلة ③ الهالوجينات ④ أشباه الفلزات

ما نوع المركب الذي يتغير لونه اعتمادا على اختلاطه بحمض أو قاعدة

١٠

- ① محلول ② سبيكة ③ ملح ④ كاشف

أي حالات المادة لجزيئاتها أقل طاقة؟

١١

- ① جميع الحالات ② المواد الغازية ③ المواد السائلة ④ المواد الصلبة

ماذا يمكن أن يوضع داخل صندوق فولاذي ليبقى طافيا على سطح الماء؟

١٢

- ① فلين ② مسامير ③ صخور ④ نحاس

ما نوع المخلوط المكون من الملح والماء؟

١٣

- ① مادة غروية ② مخلوط غير متجانس ③ مخلوط متجانس ④ سبائك

كيف تستطيع أن تبطئ سرعة تفاعل كيميائي يحدث في كأس زجاجية؟

١٤

- ① بزيادة درجة الحرارة، ② بتقليل درجة الحرارة، ③ بزيادة ضغط المواد ④ بزيادة مساحة سطح

ما نوع التفاعل في المعادلة الكيميائية التالية $C + O_2 \rightarrow CO_2$

١٥

- ① إحلال ② تعادل ③ تحليل ④ اتحاد