

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج أسئلة اختبار قصير (2)

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

توزيع الحصص الإفتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)	1
نموذج اختبار قصير 1	2
مراجعة اختبار قصير 1 مع الحل	3
اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر	4
مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء	5

المجال الدراسي : كيمياء

وزارة التربية

الصف : الحادي عشر

التعليمية

الإدارة العامة لمنطقة

الزمن : 20 دقيقة

ثانوية

الإختبار القصير الثاني

السؤال الأول:

(2 × 1/2)

أ- إختاري الإجابة الصحيحة



- 1- يعتبر إمتزاج الماء بثنائي إيثيل إيثر إمتزاجاً:
 ضعيف لا يمتزجان جزئياً كلياً
- 2- بخفض درجة الحرارة لغاز للنصف فإن ذوبانيه الغاز:-
 تقل للنصف تزداد للضعف لا تتغير تقل للربع

(2 × 1/2)

ب- أكمل الفراغات الآتية بما يناسبها علمياً:

- 1- عند زيادة درجة الحرارة ذوبانية معظم المركبات الصلبه.
2- الضغط البخاري لمحلول تركيزه (5m) الضغط البخاري لمحلول تركيزه (1m)

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- علي لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً

- الخلط والتقليب يزيد من سرعة الذوبان؟

.....

(1 × 1)

ب- وضحى ماذا يحدث مع التفسير العلمي الصحيح

1- عند فتح زجاجة المياه الغازية وتركها لفتره.

الحدث:-

التفسير:-

ج- حل المسأله التاليه

(1 × 1)

محلول لحمض النيتريك حجمه (750 ml) وتركيزه (0.5M) أضيف إليه كميته من الماء المقطر بحيث أصبح حجمه (1500ml) إحسبي مولارية المحلول الناتج؟