

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف نموذج اختبار قصير غير محلول (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

<a href="#">توزيع الحصص الإفتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)</a>	1
<a href="#">نموذج اختبار قصير 1</a>	2
<a href="#">مراجعة اختبار قصير 1 مع الحل</a>	3
<a href="#">اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر</a>	4
<a href="#">مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء</a>	5

المجال الدراسي : كيمياء

وزارة التربية

الصف : الحادي عشر

التعليمية

الإدارة العامة لمنطقة

الزمن : 20 دقيقة

ثانوية

### الإختبار القصير الثاني

الصف:-

الإسم:-

السؤال الأول:

(2 × 1/2)

أ- إختاري الإجابة الصحيحة

- 1- عدد مولات المذاب في لتر واحد من المحلول :-
- المولاليه  النسبه المئويه  الكسر المولي
- 2- المحلول الذي يكون فيه تركيز المذاب أكبر مما يجب أن يكون عليه عند التشبع:-
- المحلول المشبع  المحلول المركز
- المحلول فوق المشبع  الذوبانيه

(2 × 1/2)

ب- أكمل الفراغات الآتية بما يناسبها علميا:

- 1- الماء والإيثانول يمتزجان إمتزاجا.....
- 2- ذوبانية الغاز كلما زاد الضغط الجزئي على سطح المحلول.....

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- علي لما يأتي تعليلا علميا صحيحا

1- رش الملح على الطرقات في البلدان التي تنخفض فيها درجة الحرارة ما دون الصفر.

(1 × 1)

ب- وضحى ماذا يحدث مع التفسير العلمي الصحيح

1- تعبئة زجاجات المشروبات الغازية تحت ضغط مرتفع من غاز ثاني أكسيد الكربون

CO<sub>2</sub>

الحدث:-

التفسير:-

ج- حل المسأله التاليه

(1 × 1)

إحسبي كتلة كربونات الكالسيوم (CaCO<sub>3</sub>) اللازمه لتحضير محلول حجمه (750 ml) وتركيزه (0.5M) علما بأن (Ca=40 , C=12, O=16)