

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف أسئلة اختبار قصير (نموذج 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

الإدارة العامة لمنطقة .....التعليمية

الزمن : 20 دقيقة

ثانوية .....

### الإختبار القصير الثاني

السؤال الأول:

(2 × 1/2)

أ- إختاري الإجابة الصحيحة

1- المحلول الذي يكون تركيز المذاب فيه أكبر مما يجب أن يكون عليه عند التشبع هو

المحلول:-

مشبع  غير مشبع  إلكتروليتي  فوق مشبع

2- المحلول المعلوم تركيزه بدقه :-

المحلول المركز  المحلول المخفف

المولاريه  المحلول القياسي

(2 × 1/2)

ب- أكمل الفراغات الآتية بما يناسبها علميا:

1- عند إضافة قليل من السكر إلى الماء فإن درجة التجمد للمحلول ..... عن 100°C

2- يطلق الإمتزاج الجزئي على السوائل ..... الذوبان كلا منهما في الآخر

السؤال الثاني:

(1 × 1)

أ- عللي لما يأتي تعليلا علميا صحيحا

1- الضغط البخاري للمحلول أقل من الضغط البخاري للسائل النقي.

(1 × 1)

ب- وضحى ماذا يحدث مع التفسير العلمي الصحيح

1- - ماذا يحدث للنهر عندما يأخذ أحد المصانع الماء البارد من النهر ويعيده إليه ساخنا؟

الحدث:-

التفسير:-

ج- حل المسأله التاليه

(1 × 1)

إحسبى كتلة هيدروكسيد البوتاسيوم (KOH) اللازمه لتحضير محلول حجمه ( 500 ml ) وتركيزه ( 0.25 M ) علما بأن ( K=39 , O=15, H=1 )