

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/13chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/13chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade13>

* لتحميل جميع ملفات المدرس احمد حسين اضغط هنا

[bot_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الحادي عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام

وزارة التربية
ادارة
مدرسة
قسم الكيمياء و الفيزياء

الاختبار القصير (٢) لمادة الكيمياء
(الفترة الدراسية الأولى)

العام الدراسي ٢٠١٩ - ٢٠٢٠
الصف : الحادي عشر \ ع
الاسم :

٤

• السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي : (2 x 3/4)

١ ✎ خفف 10 ml من اللاسيتون النقي بالماء ليعطي محلولاً حجمه 200 ml . فإن النسبة المئوية الحجمية للاسيتون في المحلول تساوي :

10 %

15 %

50 %

5 %

٢ ✎ اذا علمت أن (Na = 23 , O = 16 , H = 1) فإن تركيز المحلول الناتج عن إذابة 20 g من هيدروكسيد الصوديوم

NaOH في الماء لتكوين لتر من المحلول يساوي :

0.2 M

0.5 M

10 M

2 M

• السؤال الثاني : علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً : (1 x 1)

يُرش الملح على الطرقات في المناطق الباردة شتاءً

• السؤال الثالث : حل المسألة التالية : (1 x 1/2)

احسب الكسر المولي لكل من السكروز ($C_{12}H_{22}O_{11}$) و الماء (H_2O) في المحلول المائي و الذي ينتج عن إذابة 5 g من السكروز في 100 g من الماء .

علماً أن $Mwt (H_2O) = 18 \text{ g/mol}$, $Mwt (C_{12}H_{22}OH) = 342.8 \text{ g/mol}$

.....
.....
.....
.....
.....
.....

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي : ($2 \times \frac{3}{4}$)

١ أذيب 2 g من السكر في 8 g من الماء ، فتكون النسبة المئوية للسكر في المحلول هي :

20 %

75 %

80 %

25 %

٢ القيمة العددية لهجوع الكسر الهولي للذاب و الهذيب تساوي :

عدد مولات المذاب

عدد مولات المذيب

عدد مولات المذاب + عدد مولات المذيب

الواحد الصحيح

السؤال الثاني : علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً : (1×1)

يُضيفُ سائقو السيارات مادة الجليكول إيثيلين (مضاد تجمد) الى مبرد السيارة في المناطق الباردة

السؤال الثالث : حل المسألة التالية : ($1 \times \frac{1}{2}$)

إذا كان تركيز ماء الأكسجين هو 3% . كم عدد المليترات منه الموجودة في زجاجة حجمها 400 mL

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

٢ السؤال الأول : اكمل العبارات التالية بما يناسبها علمياً : (2 x 3/4)

١ يُسمى المحلول الذي يحتوي على تركيز منخفض من المذاب بـ

٢ يتناسب مقدار الارتفاع في درجة الغليان ΔT_{bp} تناسباً طردياً مع

٣ السؤال الثاني : علل لها يلي تعليلاً علمياً صحيحاً : (1 x 1)

عند إذابة مادة غير متطايرة و غير الكتروليتية (مركب تساهمي) في مذيب سائل يقل الضغط البخاري للمحلول عن الضغط البخاري

للسائل النقي عند نفس درجة الحرارة

.....
.....

٤ السؤال الثالث : كل المسألة التالية : (1 x 1/2)

احسب تركيز كل من رابع كلوريد الكربون و البنزين مقدراً بالكسر الهولي في محلول يحتوي على (53.9 g) من رابع

كلوريد الكربون CCl_4 و على (46.8 g) من البنزين C_6H_6 ($C = 12$, $H = 1$, $Cl = 35.5$)

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة (✓) في المربع المقابل لها لكل مما يلي : (2 x 3/4)

٤

١ عدد مولات Na_2SO_4 في محلولها الهائي الذي تركيزه 0.4 M و حجمه 500 ml تساوي :

0.2 mol 0.4 mol 20 mol 0.8 mol

٢ أضيف 200 mL من محلول حمض النيتريك تركيزه 0.2 M الى الماء المقطر حتى أصبح حجم المحلول 500 mL

فإن تركيز المحلول الناتج يساوي :

0.8 M 0.2 M 0.08 M 0.04 M

السؤال الثاني : علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً : (1 x 1)

عند إذابة مادة غير متطايرة و غير الكتروليتية (مركب تساهمي) في مذيب سائل يقل الضغط البخاري للمحلول

عن الضغط البخاري للسائل النقي عند نفس درجة الحرارة

.....

السؤال الثالث : حل المسألة التالية : (1 1/2 x 1)

احسب الكسر المولي لحمض الاسيتك ($\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 = 60$) عند ذوبانه في (180 g) من الماء ($\text{H}_2\text{O} = 18$) ، علما بأن التركيز

المولالي للمحلول يساوي (6.17 m)

.....
