# تم تحميل ورفع المادة على منصة



# للعودة الى الهوقع اكتب في بحث جوجل



144 <b>7</b> ھ	سي الأول العام الدر اسي	رة الأولى الفصل الدراس	أسئلة اختبار الفتر
	المنهما		اسم الطالبة/
			السؤال الأول:
كل مادة بخصائصها الكيميائية	تين نقيتين أو أكثر تحتفظ فيه	فيما يلي: 1) مزيج من ماد	
كل مادة بخصائصها الكيميائية [d	c) الجزئ	(b) المخلوط	المركب (a
ا 1و nm100	$_{ m nm}$ لحجم تتراوح أقطارها بين $ c $ الوحل	وي على جسيمات متوسطة اا	2) مخلوط غير متجانس يحت
نفها .	اليط الغروية السائلة باسم مكتثًّ $ c $	للجسيمات المنتشرة في المخا اح/الدامية	3) تسمى الحركة العشوائية المادون
ن الكحول مدابا في 1.1من	محلول يحتوي على 24 mlمز	الحجم لكحول الزوبروبيل في	4) ما السبه المنوية بدلالة ا الماء
0.0218 % (d	2.18 % (c	1.14 % (b	3.14 % (a
	يدعى:	<ul> <li>في حجم معين من المحلول</li> </ul>	5) عدد مولات المذاب الذائبا
d) الكسر المولي	المولارية	ن في حجم معين من المحلول المولالية (b)	الجزيئية الوزنية
ب والمذاب	إلى عدد المولات الكلية للمذيد (c) الكسر المولي	لمذاب أو المذيب في المحلول	6) تسمى نسبة عدد مولات ا
(d) الكتلة المولية			
15.6.11		עליט   אור ריי היי היי	7) لا يذوب الزيت في الماء ا
الماء مركب قطبي (d والزيت مركب قطبي.	لزیت مرکب عضوی قطبی. $c$	لأن الماء مركب قطبي والزيت مركب غير قطبي	الماء مركب عير قطبي (a
			8) جميع العوامل التالية تؤثر
(d) زيادة مساحة السطح	c) زيادة درجة الحرارة	b نقصان حجم الوعاء	
معينة:	ن من المذيب عند درجة حرارة	مكن أن تذوب في كمية محددة	9) أقصى كمية من المذاب يه
المولارية (d	الكسر المولي $ c $	الذائبية	المولالية (a
		لى كمية من المذاب أكبر مما	
(d) المحلول المخفف	c) المحلول فوق مشبع		
A ~ T / J	A ~ T / s		11) يمكن استمطار الغيوم با
AgF (d  د حجمه L1.0	AgI (c قدار الضغط الواقع على محلول		AgBr   (a 12) ذائبية غاز عند ضغط 1
		نفسه ؟ أ	ويحتوي على g 1.5من الغاز
34.1 atm (d	22.7 atm (c		11.7 atm (a
d) عدد جسيمات المذيب	c طبيعة المذيب		13) تتأثر الخواص الجامعة [a] عدد جسيمات المذاب
	اتزان ديناميكي مع سائله في		14) الضغط الناتج عن بخار
الضغط الكلى	c) الضغط الاسموزي	(b) الضغط الجوي	وضغط ثابتين  a  الضغط البخاري
<u> </u>		#4.  \bar{\bar{\bar{\bar{\bar{\bar{\bar{	# · ·   (W

محلول السكروز في الايثانول الذي تركيزه ، $0.5~\mathrm{m}$ علماً بأن $\mathrm{K}_\mathrm{b}$ للايثانول يساوي	15) احسب درجة غليان م
	C°/m1.22 ودرجة غليان الإيثانول C
80.11 $C^{\circ}$ (d 77.11 $C^{\circ}$ (c 78.11 $C^{\circ}$ (b	ودرجه عليان ، دِيدهون ، مِ
لإضافي الناتج عن انتقال جزيئات الماء إلى المحلول المركز .	16) تسمى كمية الضغط ا
(b) الضغط الاسموزي (c) الضغط الكلي (b) الضغط الجوي الضغط الجواص الجامعة للمحاليل	
a  والمحلول الجامعة للمحاليل $ a $ الرتفاع درجة الغليان $ a $ النخفاض الضغط البخاري $ a $	
دول التالي:	قومي بتفريغ اجاباتك في الج
17         16         15         14         13         12         11         10         9         8         7         6         5	4 3 2 1
	٠,
ارجو لكم بالتوفيق والنجاح ,, الأستاذة/ نجلاء الدوسري	انتهت الأسئلة,,,

(2)





المُنْلِكُةُ العَبْرِينَّةُ السَّعُونِيَّةُ السَّعُونِيَّةُ السَّعْلِيمِ وَزَارَةُ التعليم الإدارة العالمة للتعليم مكتب تعليم ثانوية

	وزارة	التعط	- المراجعة				
سم الطالبه							
لسؤال الأوا	ر/ اختاري الإجابة الصحيحه لكل عباره من العبارات ا	التاليه:					
١-مخلوط	. غير متجانس يحتوي على جسيمات يمكن أن	تترسب با	الترويق:				
Í	الغروي	ب	المستحلب				
5	المعلق	د	المحلول				
٢_أحد المخاليط التاليه معلق:							
Í	الدم	Ļ	الوحل				
ج	الجيلاتين	د	الحليب				
:_جميع ال	مخاليط التاليه غروية ماعدا:						
Í	الزبدة	ب	الرمل والماء				
3	الجبن	د	الحليب				
۵ ـ نسمی	الحركة العشوائية للجسيمات المنتشره في المخ	ماليط الغر	ویه باسم:				
Í	براون	Ļ	جون				
3	لوري	د	بور				
	المخاليط. التالية تعمل على تشتيت الضوء (تأثير تندا	ال)ماعدا					
Í	الدخان	ب	الضباب				
<b>E</b>	المغيوم	د	الهواء				
)_مامو!	(رية محلول مائي يحتوي على 40.0g م	ن الجلود	كوز <sub>C6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> في 1.5L من المحلول C=12				
l. 0=16	H=						
Í	0.222M	ب	1.5M				
3	0.148M	د	2M				
۷-ماحج	م المحلول القياسـي KI الذي تركيزه M	UI 3.00I	لازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزة				
1.25 و	حجمه 0.300L؟	ı					
Í	1L	ب	0.5L				
3	0.125L	د	0.125M				



# $\Lambda_{-}$ جميع العوامل التالية تؤثر في عملية الذوبان ماعدا :

ب زيادة درجة الحراره	اً التحريك
د .نقصان حجم الوعاء	ج زيادة مساحة السطح
ول المشبع:	٩ المحلول الذي يحتوي على كمية من المذاب أكبر مما في المحا
ب المحلول غير المشبع	أ المحلول المشبع
د المحلول المخفف	ج المحلول فوق المشبع
	10_ تتأثر الخواص الحامعه للمحاليل ب:

عدد جسيمات المذاب	ب	طبيعة المذاب	Í
عدد جسيمات المذيب	د	طبيعة المذيب	5

#### ١١ لماذا لايذوب الزيت في الماء

الماء مركب قطبي والزيت مركب غير قطبي	ب	الماء مركب قطبي والزيت مركب قطبي	j
االزيت مركب عضوي قطبي	د	الماء مركب غير قطبي والزيت مركب قطبي	ج

12 - يعتمد الانخفاض في درجة التجمد على:

تركيز المذاب	ب	عدد جسيمات المذيب	j
طبيعة الذوبان	د	طبيعة السائل المذيب	

13 - تسمى كمية الضغط الإضافي الناتج عن انتقال جزئيات الماء الى المحلول المركز ب:

الضغط الاسموزي	ب	الضغط الجوي	Í
الضغط الكلي	د	الضغط البخاري	

المنها ما .. حين تلمسِ أطراف حلمكِ، ستشكري نفسكِ على كل تحدٍ واجهته، وألم صافحته، وجرح صالحته، وقرار شجاع اتخذته، على كل إحباط تجاهلته، وسرير آمن غادرته. على كل الخيارات الصغيرة والقرارات الكبيرة التي صنعت واقعاً تعتزين به وتطمئنين له الم

خالص الأمنيات لكن بالتوفيق والسداد

			تبار الفتره كيمياء 3 الفصل الدراسي الأول	غا
	اسم الطالبه:			
	الصف: ثالث ثانوي			المملكة العربية السعودية وزاره التعليم
,	المادة: كيمياء3 (م			مكتب تعليم فرسان روضة ومجمع صير
(-0				G. C. G. G.
				السؤال الأول:
				ختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي:
			_	1) مزيج من مادتين نقيتين أو أكثر تحتفظ
العنصر	(d	الجزئ	لمخلوط لمخلوط	( <i>a</i> المركب ( <i>a</i>
			_	<ol> <li>مخلوط غير متجانس يحتوي على جسيد</li> </ol>
المعلق	(d	الوحل	لغروي لغروي	(a) المحلول (a)
	7 7			<ul> <li>عسمى الحركة العشوائية للجسيمات المناسقة المناس</li></ul>
<u>پور</u>	(d)	لوري	راون	(a) جون (b) إ
الماء	<i>في 1.1 L</i> من	24 mمن الكحول مذاباً أ	أيزوبروبيل في محلول يحتوي على [	4) ما النسبة المئوية بدلالة الحجم لكحول أ
0.0218 %	(1)		(c)	(b) (a)
0.0210 /0	(4)	2.18 %	1.14 %	3.14 %   (a)
	•	_	Chi tate att to a	ع) عدد معادت المناب النائية في معاد
الكسر المولى	(d			5) عدد مولات المذاب الذائبة في حجم معير (d)
<b>9</b>		المولارية	لمولالية	الجزيئية الوزنية المجزيئية الوزنية
		ارة المذرب والمذار	ررية المحلمل المحد المملات الكا	6) تسمى نسبة عدد مولات المذاب أو المذ
الكتلة المولية				
	(d	الكسر المولي	لمولارية (c	(a) المولالية (a)
				7) لا يذوب الزيت في الماء لأن
-الماء مركب قطبى			1.5. e -1.1	
والزيت مركب قطبي	( <i>d</i>	الزيت مركب عضوي قطبي.	لماء مركب قطبي والزيت مركب غير قطبي	الماء مركب غير قطبي (b) والزيت مركب قطبي (a)
•		ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	ر بر	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
			وبان ما عدا	<ul> <li>8) جميع العوامل التالية تؤثر في عملية الذ</li> </ul>
زيادة مساحة السطح	(d	زيادة درجة الحرارة		
		-3/3	, - 5-, - 6-	
		ة حرارة معينة:	في كمية محددة من المذيب عند درج	9) أقصى كمية من المذاب يمكن أن تذوب
المولارية	(d	الكسر المولى		
		، ــــــر		, , , , , ,
		يسمى	لمذاب أكبر مما في المحلول المشبع ب	10) المحلول الذي يحتوي على كمية من ال
المحلول المخفف	(d	المحلول فوق مشبع		
		C. C. C.	<u> </u>	
		ى محلول حجمه L1.0	/0.66 g مما مقدار الضغط الواقع على	${ m L}$ دائبية غاز عند ضغط ${ m 10~atm}$ هي ${ m L}$
	, al			ريحتوي على g 1.5من الغاز نفسه ؟
34.1 atm	(d)	22.7 atm		b  11.7 atm $ a $ ( $a$ 11.7 atm) ( $a$ 12) تتأثر الخواص الجامعة للمحاليل بس
عدد جسيمات المذيب	(d	طبيعة المذيب		
** <del>*-*</del>	1**	4 25 274	+,, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -, -,	1 (u

السؤال الثاني: عددي العوامل المؤثرة في الذوبان؟ 1_ 2_ 3_
السؤال الثالث: المراغات التاليه المراغات التاليه الفراغات التاليه الملي الفراغات التاليه المراغات التاليه المراغات المالة الفرييائية له المراكزينائية المرا
- تسمى المادة الأكثر توفراً في المخلوط الغروي ب
- إذا مزجت مكونات المخلوط بانتظام يسمى المخلوط و إذا لم تمزج بانتظام يسمى ب
- حجم المحلول يساوي مجموع حجمي الـو الـ
السؤال الرابع: أجيبي عن المسائل التالية أ- ما النسبة المئوية بالكتلة لمحلول يحتوي على 25 g من الجلوكوز مذابة في 275 ml من الماء
ب_ ما حجم المحلول القياسي 3.0 KI اللازم لتحضير محلول منه تركيزه
M 1.25 وحجمه 0.3L وحجمه

(تُقي بنفسك وسوف تتحول احلامك إلى حقيقة)

وفقك الله عزيزتي معلمتك/مشاعل عريشي

```
اختبار كيمياء ٣ ،،، اسم الطالب:......الشعبة ( )
```

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلى:

- ۱- إذا كان PH > 7 لمحلول معين فإنه ..... (حامضي قاعدي متعادل )
- ٢- يسمى المحلول معلوم التركيز المستخدم لمعايرة محلول مجهول التركيز ... ( قياسي مركز منظم )
  - ٣- يصنف الماء النقى بأنه مادة ... ( متعادلة قاعدية حامضية )
  - ٤- أي المواد التالية تمثل ملحاً قاعدياً ؟ ( فلوريد البوتاسيوم كلوريد الأمونيوم نترات الصوديوم )
- ٥- إذا كانت قيمة PH لمحلول تساوي 1.5 فإنه يعتبر ... (حمض ضعيف حمض قوي قاعدة قوية )
  - ٦-إذا كان <sup>9-</sup>10 = [OH<sup>-</sup>] فإن PH يساوي ... ( 9 5 4
- ٧- المادة المستقبلة لزوج من الإلكترونات تعتبر ... (حمض لويس حمض برونستد لوري قاعدة لويس)
  - ٨- المادة التي تسلك سلوك الأحماض والقواعد تصنف بأنها مادة ... ( متعادلة قاعدة مترددة )
    - 9- أي مما يأتي قاعدة حسب نظرية أرهينيوس ؟ ( HCl NH<sub>3</sub> NaOH )
  - $(H_2SO_4 SO_4^- SO_4^-)$ ... الحمض المقترن للقاعدة  $^- HSO_4$  حسب نظرية برونستد لوري ...  $^- SO_4$ 
    - ۱۱- محلول يحافظ على قيمة PH عند مدى معين .... (قاعدي حامضي منظم )
      - ۱۲- مادة يتغير لونها بتغير [H+] ... (حمض قاعدة كاشف)
    - ١٣- من خواص المواد الحامضية ...( طعمها مر ملمسها صابوني محاليلها موصلة للكهرباء )

السؤال الثاني:

كم ml من NaOH تركيزه 0.5M يلزم لمعادلة 25ml من محلول مائي من حمض 4,00 تركيزه 0.1M تركيزه

مدرس المادة : أحمد الزيادي

الشعبة:		میاء 3مسارات	. 1 كي	اختبار		اللبة:	اسم الط
					: (*	اختاري الاجابة الصحيحة فيما يا	س1 ( ا
		ىىمى:	يائية ت	ظ فيه كل مادة بخصائصها الكيم	<u>  تحتف</u>	مزيج من مادتين نقيتين أو اكثر	1
الجزيئات	د	المخاليط	5	المركبات	ب	العناصر	١
		<u> </u>	<u> </u>			مخلوط يحوي جسيمات كبيرة ت	2
المخلوط	د	المحلول	3	المخلوط الغروى	ب ا	المخلوط المعلق	1
<b>y</b>			1 6			تتصنف المخاليط المتجانسة حا	3
نوع المحلول	د	نوع المخلوط	٦	نوع المذيب	ب	نوع المذاب	1
		عليها	الأمثلة	رنف بإنها (صلب في سائل) من	تی تص	من الأنواع المخاليط الغروية ال	4
الدم	د	المايونيز	٤	الحليب	ب	الزبدة	1
			ı		ب في:	المولارية هي عدد مولات المذا	5
لتر من المذيب	د	كجم من المذيب	٤	لتر من المحلول	ب	كجم من المحلول	١
				ففة على تشتيت الضوء	بة المذ	قدرة جسيمات المخاليط الغروبا	6
الذوبان	د	ظاهرة تندال	٦	الترشيح	Ļ	الحركة البراونية	١
90.300L	حجمة	مخفف منه تركيزة 1.25M و.	حلول ا	كيزه 3.00M اللازم لتحضير ه	ذي تر	ماحجم المحلول القياسي KI ال	7
50L	د	12.5L	ج	1.125L	Ļ	0,125L	١
					ن	قانون الارتفاع في درجة الغليار	8
$\frac{\mathbf{S_1}}{\mathbf{P_1}} = \frac{\mathbf{S_2}}{\mathbf{P_2}}$	د	$\mathbf{M1V} = \mathbf{1M2V2}$	٤	$\Delta T_b = K_b \times m$	ب	$\Delta T_f = K_f x m$	i
						المادة التي تذوب في المذيب:	9
المخلوط الغروي	7	المادة الذائبة	٦	الحركة البراونية	Ļ	المادة غير الذائبية	Í
		اير وغير متأين ؟ علما بإن	بر متط	كيزة 0.625M من أي مذاب في الغليان = 100 C )		احسبي درجة الغليان لمحلول م (ثابت الارتفاع = 0,512) (ر	10
200,1	7	102,32	ح	104,55	ŀ	100,32	Í
				نات كثيره في الحلول	نج ايوا	هي مركبات تتأين في الماء لتنن	11
جزيئية	7	متأينة قوية	٦	تساهمية	Ļ	متأينة ضعيفة	j
					۶ ۾	أي مما يأتي لايعد خاصية جامع	12
حرارة المحلول	د	الضغط الاسموزي	٦	خفض الضغط البخاري	ŗ	رفع درجة الغليان	ĵ
				ب في الماء:	ي يذو	أي المركبات الاتية مركب ايون	13
كلوريد الصوديوم (الملح)	١	السكروز	3	الجبس	Ļ	الزيت	Í
				<i>ى</i> في الضغط البخاري	تخفاض	العلاقة بين جزيئات المذاب والا	14
لاعلاقة لها	7	أ و ب معا	5	طردية	Ļ	عكسية	١
						تعتمد الخواص الجامعة على:	15
التحريك	١	الغاز	١	التسخين	1	عدد الجسيمات	١

س2) ضعي علامة صح أمام العبارة الصحيحة وعلامة خطأ أمام العبارة الخاطئة فيما ياتي
من العوامل المؤثرة في الذوبان مساحة السطح ( ) .
ينص قانون هنري على إن ذائبية الغاز في سائل تتناسب عكسيا مع ضغط الغاز فوق السائل عند درجة حرارة
معينة
.( ).
يعتمد الضَّغط الاسموزي على عدد جسيمات المذاب في حجم معين ( ). من الأمثلة على المواد المتأينة كلوريد الصوديوم ( ).
من الأمثلة على المواد المتأينة كلوريد الصوديوم ( ).

## ثانوية حمزة بن عبدالمطلب اختبار الفصل الأول: ( المخاليط والمحاليل) – كيمياء ٣ – الفصل الدراسي الأول – لعام 1447هـ

	. 94	· •	2- 1-1			• • •	4 4	
طالب: الشعبة: الدرجة: / 15							اسم ا	
🗁 أسئلة اختيار من متعدد - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:								
	مخلوط غير متجانس يحتوي على جسيمات يمكن ان تترسب بالترويق:							
المحلول	L	المستحلب	3	المعلق	J·	الغروي	Í	
				:	ية عدا	جميع المخاليط التالية غرو	۲	
المايونيز	7	الرمل والماء	3	الجبن	Ļ	الزبدة	١	
			لوط.	لمذاب من في المذ	يمات ا	الحركة البراونية تمنع جس	٣	
الذوبان	7	الترسب	٦	الترابط	ب	التأين	Í	
					l .	مانع التجمد مثال على:	٤	
المخاليط المعلقة	7	المخاليط الغروية	3	المحاليل الصلبة	ب	المحاليل السائلة	Í	
			•	في المخلوط المعلق	يد	ـــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	٥	
الحركة البراونية	7	الذوبانية	3	كمية المذيب	ب	كمية المذاب	Í	
		l	:	ئبة في كمية محددة من المذيب	اب الذا	مقياس يعبر عن كمية المذ	٦	
ذوبانية المحلول	7	تركيز المحلول	3	كتلة المحلول	ب	حجم المحلول	١	
		I		وي:	ط الغر	يمكن فصل مكونات المخلو	٧	
بالترسيب	7	بالتسخين	٦	بالترشيح	ب	بالترويق	Í	
		400ml من الماء	N في	وي 20g من ملح الطعام aCl	ول يد	النسبة المئوية بالكتلة لمحا	٨	
4.76%	7	1000%	٦	10%	ب	2000%	Í	
				كون المحلول:	ملية ت	التغير الكلي للطاقة خلال ع	٩	
مولارية المحلول	7	حرارة المحلول	٦	ذوبانية المحلول	ب	كثافة المحلول	Í	
			۶.	مولات ذائبة في 1 Kg من الما	ي 10	احسب مولالية محلول يحو	١.	
25 mol/kg	7	20 mol/kg	٦	15 mol/kg	ب	10 mol/kg	Í	
			:	معايرة محلول مجهول التركيز	تعمل ا	محلول معروف التركيز يس	11	
المحلول القياسي	7	المحلول المنظم	٦	المحلول المخفف	ب	المحلول المركز	Í	
				درجة الحرارة.:	•••••	ذوبان الغازات في السوائل	١٢	
لا يتأثر بتغير	7	ينقص بنقصان	٦	يزداد بزيادة	Ļ	ينقص بزيادة	Í	
		ندها ذوبانيته 10g/L ؟:	ىبح ع	40P; فما قيمة الضغط الذي تص	نىغط a	ذوبانية غاز 20g/L عند م	۱۳	
400 Pa	7	200 Pa	3	800 Pa	ب	20 Pa	Í	
		1	<u> </u>	، جزئيات الماء:	انتقال	الضغط الأسموزي ناتج عز	١٤	
من المحلول المنظم	7	الى المحلول المخفف	3	الى المحلول المركز	ب	من المحلول القياسي	Í	
		غليانه:	درجة	يكون الارتفاع في $ m K_b = 0.5$	°C/r	محلول تركيزه n ،0.5 m	10	
<b>0.75</b> °C	7	<b>0.5</b> °C	3	<b>0.25</b> °C	ب	<b>0</b> °C	Í	
		i						

انتهت الأسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح معلم المادة / عبدالله الصعب

# ثانوية حمزة بن عبدالمطلب اختبار الفصل الأول: ( المخاليط والمحاليل) – كيمياء ٣ – الفصل الدراسي الأول – لعام 1447هـ

☑ () استألهٔ اغتيار من متعدد - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:         ال استبة بين المذاب والمذيب أو المحلول ككل:           أ الكثافة المحلول ككل         إ التركيز المحلول ككل:           أ الكثافة المحلول المخلول المخلول المخلول المحلول المخلول	الدرجة: /15				الشعب الشعب				
ا الكثافة         ب التركيز         ح الحجم         د الكتلة           ا في المخلوط المعلق ، الجسيمات تترسب إذ ا         تر تقليبه         ب ترك فترة دون تحريك         ح أضيف إليه الماء         د أضيف إليه الكحول           ا تر تقليبه         ب ترك فترة دون تحريك         ح أضيف إليه الماء         د أضيف إليه الكحول           ا محلول المحرك المحلول المعلق على :         ع 800         د أسحاليل المعلق المحلول المحلول المحلول المعلق المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحرك المحلول المخلول المحلول المحلول المحلول المخلول المحلول المخلول المحلول المخلول المخلول المحلول المخلول المخل	أسئلة اختيار من متعدد - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:								
Y         動」 Inaded Hadā)、「保証公司」「保証公司」「保証」」「保証」「保証」」「         T         ではまりにはいます。「保証」」「できるできています」」「できるできています。」「できるできています。」」「できるできています」」「できるできています」」「できるできています」」「できるできています」」「         ではまりにはいます。「おりにはいます」」「できるできています」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」「できるできないます」」」「できるできないます」」」「できないます」」」「できるできないます」」」「できるできないます」」」「できるできないます」」」「できないます」」」」」「できないます」」」「できないます」」」」「できないます」」」「できないます」」」「できないます」」「できないます」」」」「できないます」」」「できないます」」」」」「できないます」」」」」「できないます」」」「できないます」」」「できないます」」「できないます」」」「できないます」」」」」「できないます」」」「できないます」」」」」」「できないます」」」」」」」「できないます」」	نسبة بين المذاب والمذيب أو المحلول ككل:								
أ تم تقليبه         ب ترك فترة دون تحريك         ح أضيف إليه الماء         د أضيف إليه الماء         الله الكحول           7         عند إثبة 100 سكر في 100 ماء ، تكون النمبية المنوية بالكتلة للمكر تمباوي         1         9.090 د 11.1         د أول 11.1	الكتلة	7	الحجم	િ	التركيز	ŀ	الكثافة	١	
" عند إذبة 100 سكر في 100 ماء ، تكون النسبة المنوية بالكتلة للسكر تساوي           أ %9.09         ب %01         5 %09         د %11.1%           أ ممنغم الأسنان مثال على :          4 %00         5 %00         1 %00           أ المحاليل السائلة بالسائلة بالسكرة ألم السكرة					تترسب إذا:	يمات ا	في المخلوط المعلق ، الجس	۲	
أ %90.90       ب       10%       ب       10%       د	أضيف إليه الكحول	7	أضيف إليه الماء	3	ترك فترة دون تحريك	Ļ	تم تقلیبه	Í	
و مملغم الأسنان مثال على:       عملغم الأسنان مثال على:         أ المحاليل السائلة       ب المحاليل الصئبة       ج المخاليط الغازية       د المخاليط الغروية         0 محلول السكروز من:       المركبات الأبونية       ب المواد المتأينة       ح المواد التي توصل التيار       د المواد غير المتأينة         1 ماهي كتلة NaOH اللازمة لتحضير محلول تركيزه 20 وحجمه 100 ( H = 1)       ع 9.0 ( H = 2)       د المخال المتأينة         2 من الخواص الجامعة للمحاليل:       ح الضغط الجوري       ب الضغط الأسموزي       ح ارتفاع درجة التجمد       د انخفاض درجة الغليان         1 الضغط الجوري       ب الشخط الأسموزي       ح الترشيح       د انخفاض درجة الغليان         2 المحلول المذب بجسيمات المذب بجسيمات المذب بجسيمات المذب       ع الترشيح       د الترويق         1 الشغط البخاري       ب الترسيب       ع 100 mol/kg       د الترويق         1 المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ح المحلول المنظم       د المحلول القياسي         1 المخط البخاري       ب المحلول المخفف       ح المخير بنقصان       د المحلول القياسي         1 المخطول المركز       ب المحلول المذفف       ح المخير بنقصان       د المخلول القياس بنقصان         1 بنقص بزيادة       ب ينقص بنقصان       د المخير بنقب			ىكر تساوي	تلة للس	ماء ، تكون النسبة المئوية بالك	100	عند إذبة 10g سكر في g	٣	
أ المحاليل السائلة         ب المحاليل الصابة         ج المخاليط الغازية         د المخاليط الغزوية           أ المركبات الأيونية         ب المواد المتأينة         ج المواد التي توصل التيار         د المواد غير المتأينة           أ المركبات الأيونية         ب المواد المتأينة         ج المواد التي توصل التيار         د المواد غير المتأينة           أ ماهي كتلة HAOH         اللازمة لتحضير محلول تركيزه M2 وحجمه المحاليل:         ع 40 g         ح المفاع درجة التجمد         د انخفاض درجة الغلبان           أ الضغط البوي         ب الضغط الأسموزي         ج ارتفاع درجة التجمد         د انخفاض درجة الغلبان           أ المحم محلول تركيزه M3 للازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه M3.1 وحجمه 12?:         ع 1 L         ع 1 L           أ المحلوب المذيب         ج الترشيح         د الترويق           أ المحلوب المحلول المخفف         ج المحلول المنظم         د المحلول القياسي           أ المحلول المركز         ب المحلول المخفف         ج المحلول المنظم         د المحلول القياسي           أ المحلول المركز         ب المحلول المذفف         ج المحلول المنظم         د المحلول القياسي           أ المحلول المذبرة         ج المحلول المنظم         د المحلول القياسي           أ المحلول المذبرة         ج المحلول المذبرة         ج المحلول المذبرة	11.1%	7	90%	ૅ	10%	Ļ	9.09%	١	
و محلول السكروز من:         أ المركبات الأيونية       ب المواد المتأينة       ج المواد التي توصل التيار       د المواد غير المتأينة         7 ماهي كتلة NAOH اللازمة لتحضير محلول تركيزه 20 وحجمه اmozer       30 g       ع 90 g       و 30 g         8 g       9.5 g       ب 9.5 g       و 20 g       و 30 g         9 من الخواص الجامعة للمحاليل:       الضغط الجوي       ب الضغط الأسموزي       ج 10 وتفاع درجة التجمد       د انخفاض درجة الغليان         1 ما مجم محلول تركيزه M الملازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه M 1.5 وججمه 1.2 ?       ع 11 ل       ع 12 ل       ل         1 ل       4 L       ع 12 ل       ع 12 ل       المحلول المذبب       ع 12 ل       الترسيب         1 الفريان       ب الترسيب       ج الترشيح       ح الترشيح       د الترويق         1 المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ع المحلول المنظم       د المحلول القباسي         1 المحلول المركز       ب المحلول المذب       ع المحلول المذب         1 الضغط البخاري       ب المحلول المذفف       ع المحلول المذب       د المحلول القباسي         1 الضغط البخاري       ب المحلول المذب في المذب       ع المحلول المذب       د المحلول القباس بنفير         1 المحلود       ب المحلود						I	مملغم الأسنان مثال على:	ŧ	
أ المركبات الأيونية       ب المواد المتأينة       ج المواد التي توصل التيار د المواد غير المتأينة         7 ماهي كتلة NaOH اللازمة لتحضير محلول تركيزه 20 وحجمه المح23 ( 1 = 1 6 H = 1):       40 g c c c c c c c c c c c c c c c c c c	المخاليط الغروية	7	المخاليط الغازية	٦	المحاليل الصلبة	Ļ	المحاليل السائلة	Í	
ا ماهي كتلة NaOH اللازمة لتحضير محلول تركيزه 20 وحجمه اmac 20 ? ( 1 = 1 6 = 1 6 = 0 = 10):         ا من الخواص الجامعة للمحاليل:         ا من الخواص الجامعة للمحاليل:         ا الضغط الجوي ب الضغط الأسموزي ج ارتفاع درجة التجمد د انخفاض درجة الغليان         ما حجم محلول تركيزه 3 لا اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه 1.5 M وحجمه 1.2 ?:         ا على اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه 1.5 M و اللازم التحضير محلول المذبب         ا الفوبان بجسيمات المذبب         ا الفوبان بحسيمات المذبب         ا احسب مولالية محلول يحوي 10m 02 دانبة في 18 من 18 امن الماء .         ا يمكن استمطار الغيوم باستعمال:         ا المحلول المركز ب المحلول المخفف ج المحلول المنظم د المحلول القياسي         ا الضغط البخاري						ı	محلول السكروز من:	٥	
3.8g   1   3.8g   2   40g   3   40g   5   3.8g   5   3.8g   5   3.8g   5   3.8g   5   40g   5   40g   5   40g   5   40g   5   60g   6	المواد غير المتأينة	7	المواد التي توصل التيار	3	المواد المتأينة	Ļ	المركبات الأيونية	Í	
V       من الخواص الجامعة للمحاليل:         أ       الضغط الجوي       ب       الضغط الأسموزي       ج       ارتفاع درجة التجمد       د       الخفاض درجة الغليان         أ       ما حجم محلول تركيزه       M 8 اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه       T 1 L 2       د       1 L 1       <	:( Na:	=23	O = 16  H = 1) ? 250	سا ml	نىير محلول تركيزه 2M وحجم	ة لتحظ	ماهي كتلة NaOH اللازم	٦	
أ         الضغط الجوي         ب         الضغط الأسموزي         ج         ارتفاع درجة التجمد         د         ا ذخفاض درجة الغليان           ١         ما حجم محلول تركيزه         M 8 اللازم التحضير محلول مخفف منه تركيزه         M 1 1 2 2 1 2 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	30 g	7	40 g	3	0.5 g	Ļ	3.8 g	j	
۸       ما حجم محلول تركيزه M اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه M 1.5 وحجمه 1.9 :         ا       4 L       1       2 L       2 L       1         ا       إحاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب       ج       الترشيح       د       الترشيح       د       الترويق         ا       الفوبان       ب       الترشيح       د       الترشيح       د       الترويق         ا       السب مولالية محلول يحوي mol/kg       ب       المحلول المركز       ب       المحلول المنظم       د       المحلول القياسي         ا       المحلول المركز       ب       المحلول المذاب في المذيب . :       المخلول المذاري					:	اليل	من الخواص الجامعة للمح	٧	
1 L J       2 L Z L       خ L J       4 L       1       4 L       1       1       4 L       1       1       1       1       1       1       1       1       1       1       1       1       1       1       1       2       1       1       2       1       2       1       2       1       2       2       2       2       2       2       2       2       2       2       2       2       2       3       3       3       3       3       3       3       4 <td>انخفاض درجة الغليان</td> <td>7</td> <td>ارتفاع درجة التجمد</td> <td>3</td> <td>الضغط الأسموزي</td> <td>ب</td> <td>الضغط الجوي</td> <td>Í</td>	انخفاض درجة الغليان	7	ارتفاع درجة التجمد	3	الضغط الأسموزي	ب	الضغط الجوي	Í	
و إحاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب         أ الذوبان       ب الترسيب       ج الترشيح       د الترويق         ١٠ احسب مولالية محلول يحوي lom 20 دائبة في 1 kg من الماء .       ع 10 mol/kg       ع 10 mol/kg         أ يمكن استمطار الغيوم باستعمال :       عد جسيمات المذاب في المذيب . :         1 الضغط البخاري عد جسيمات المذاب في المذيب . :       عد جسيمات المذاب في المذيب . :         أ ينقص بزيادة       ب يزداد بزيادة       ج ينقص بنقصان       د لا يتأثر بتغير		:	زه M 1.5 وحجمه L 2 ؟ :	له ترکی	للازم لتحضير محلول مخفف من	3 N	ما حجم محلول تركيزه ١	٨	
أ الذوبان       ب الترسيب       ج الترشيح       د الترويق         ١٠ احسب مولالية محلول يحوي mol/kg عمل الله محلول يحوي mol/kg       علي 10 mol/kg	1 L	7	2 L	O	3 L	ŀ	4 L	İ	
1 احسب مولالیة محلول یحو ی lomol ک دائبة في 1 امن الماء .       1 احسب مولالیة محلول یحو ی lomol/kg       ع المحلول الم المعالى :         1 یمکن استمطار الغیوم باستعمال :       عدر جسیمات المذاب في المذیب . :         1 المحلول المرکز       ب المحلول المذیف ج المحلول المنظم د المحلول القیاسي         1 الضغط البخار ي					ن المذيب	سيمات	إحاطة جسيمات المذاب بج	٩	
أ المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ع المحلول المنظم       د المحلول القياسي         أ المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ج المحلول المنظم       د المحلول القياسي         1 الضغط البخاري       عدد جسيمات المذاب في المذيب . :         أ ينقص بزيادة       ب يزداد بزيادة       ج ينقص بنقصان       د لا يتأثر بتغير	الترويق	7	الترشيح	_		•		Í	
11 يمكن استمطار الغيوم باستعمال:         أ المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ج المحلول المنظم       د المحلول القياسي         17 الضغط البخاري	احسب مولالية محلول يحوي 20 mol ذائبة في 1 Kg من الماء .								
أ المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ج المحلول المنظم       د المحلول القياسي         ١٢ الضغط البخاري       عدد جسيمات المذاب في المذيب . :         أ ينقص بزيادة       ب يزداد بزيادة       ج ينقص بنقصان       د لا يتأثر بتغير	25 mol/kg	7	20 mol/kg	<b>E</b>			•	١	
١٢ الضغط البخاري					<b>:</b>	عمال	يمكن استمطار الغيوم باست	11	
أ ينقص بزيادة بينقص بنقصان د لايتأثر بتغير	المحلول القياسي	7	'	_	•		المحلول المركز	j	
			:	٠.4	عدد جسيمات المذاب في المذي	•••••	الضغط البخاري	١٢	
۱۳   ذوبانية غاز عند ضغط atm 7 تساوي 0.52g/L ما كمية الغاز التي تذوب في لتر إذا تم زيادة الضغط إلى atm 10؟	لا يتأثر بتغير	7	ينقص بنقصان	ૅ	یزداد بزیادة	ŗ	ينقص بزيادة	١	
	، 10 atm ؟	غط إلى	ندوب في لتر إذا تم زيادة الض	التي ت	ساوي 0.52g/L ما كمية الغاز	ت 7 a	دوبانية غاز عند ضغط tm	١٣	
7.4 g/L と 0.74 g/L を 0.47 g/L ・ 0.1 g/L り	7.4 g/L	7	0.74 g/L	ૅ	0.47 g/L	ŗ	0.1 g/L	١	
١٤ ذوبان نترات الأمونيوم في الماء يجعل الوعاء:					يجعل الوعاء:	الماء	ذوبان نترات الأمونيوم في	١٤	
أ بارداً ب ساخناً ج دافئ د طارداً للطاقة	طارداً للطاقة	7	دافئ	<u>ح</u>	ساخناً	ب	باردأ	j	
محلول ماني يتجمد عند $0.5^{\circ}$ وثابت انخفاض درجة التجمد يساوي $2^{\circ}$ C/ $m$ فإن تركيزه المولالي يساوي:	: اوي:	ئي يس	فإن تركيزه المولاا $2^{\circ}\mathrm{C}/m$	ساوي	وثابت انخفاض درجة التجمد يه	0.5	محلول مائي يتجمد عند °C	10	
ا با 0.1 m ق ا 1 m ق ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا	0.1 m	7	1 m	3	0.25 m	Ļ	0.5 m	Í	

انتهت الأسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح

معلم المادة / عبدالله الصعب

### ثانوية حمزة بن عبدالمطلب اختبار الفصل الأول: ( المخاليط والمحاليل) – كيمياء ٣ – الفصل الدراسي الأول – لعام 1447هـ

☑ أسلط الخيار من متعدد - اختر الإجابية الصحيحة فيما يلي:         المواد غير موزعة بانتظام لا تمتزج مكوناتها تصاما:           ا مخلوط متجانس         ب مخلوط غير متجانس         حلول متجانس         د محلوط متجانس         د محلوط متجانس         د محلوط الحيات           ا الحقوق متحرق على 100 ماء ، تكون النسبة المنوية بالكتلة السكر تساوى         عند ادبة 200 سكر في 200 ماء ، تكون النسبة المنوية بالكتلة السكر تساوى         عند ادبة 200 سكر في 200 ماء ، تكون النسبة المنوية بالكتلة السكر تساوى         المحاليل السائلة الله المخلوط التلاية ما حدا ؟ .         عند المحاليط التلاية ما حدا ؟ .         المحاليط الغزوية         المحاليط التلاية ما حدا ؟ .         المحاليط الغزوية         المحاليط الغزية الاسكرة المحاليط التلاية ما حدا ؟ .         المحاليل السائلة الله المحاليط التلاية ما حدا ؟ .         المحاليط الغزوية الله الخزية المحاليط التلاية ما حدا ؟ .         عند الخواص الجامعة للمحاليط التلاية ما حدا ؟ .         المحاليط الغزوية التلاية ويقم المحاليط التلاية ما حدا ؟ .         عند الخواص الجامعة للمحاليل المحاليل المحاليل المحاليل المحاليل المحاليل المحاليل المحاليل الحريث برسبة في المحاليل المحالي المحاليل المحالي المحالي المحاليل المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي على المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي على المحالي المحالي المحالي على المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي	<b>.</b> ة: / 15	الدرج	<b>.</b> ة:	الشع	لطالب:				
1         مخلوط متجاتس         中         مخلوط عربته         古         مخلوط متجاتس         中         مخلوط متجاتس         中         مخلوط متجاتس         C         مخلوط متجاتس         L         Acted	🗁 أسئلة اختيار من متعدد - اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:								
7         الحليب:         1         مخلوط غروي         ب         مخلوط معلق         5         مخلوط متجانس         د         مخلوط عروي           7         عند إثبة 200 سكر في 1000 ماء ، تكون النسبة المنوية بالكتلة السكر تساوي         2         9090 د         د         16.60         عے 16.60 </td <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>ج مكوناتها تماماً:</td> <td>۲ تمتز</td> <td>مواد غير موزعة بانتظام ا</td> <td>١</td>					ج مكوناتها تماماً:	۲ تمتز	مواد غير موزعة بانتظام ا	١	
ا مغلوط غروي ب مغلوط معلق ع مغلوط متجتس د محلول المنطقة بالكتلة للسكر تساوي  7 عند ابنية 200 سكر في 200 سام اماء ، تكون النسبة المنوية بالكتلة للسكر تساوي  8 الهواء مثال على :  9 الهواء مثال على :  9 المحاليل المسائلة ب المحاليل المسلبة ع المخاليط الغازية د المخاليط الغروية ويظهر تأثير تندال (تشتيت الضوء) على المخاليط التالية ما عدا ؟ .  1 المنطقة المحاليل المسائلة ب الغيوم ع الشباب د الهواء المحكنة المحلليل المسلبة على المحكنة المحكود ( H = 1 ) 1 = 0 = 0 = 0   3   2.8 g	سبيكة	7	محلول	ح	مخلوط غير متجانس	Ļ	مخلوط متجانس	Í	
۳         عند إذبة g00 سكر في g00 ساء ، تكون النسبة المنوية بالكتلة للسكر تساوي         10%         د         4 %90.90         د         10%							الحليب:	۲	
ا الهواء مثال على :  ا الهواء مثال على :  ا الهواء مثال على :  ا المحاليل السائلة ب المحاليل الصلبة على :  ا المحاليل السائلة ب المحاليط التالية ما عدا ؟ .  ا المحاليل السائلة ب المحاليط التالية ما عدا ؟ .  ا المخلف المحاليل المخلوج على المخليط التالية ما عدا ؟ .  ا ماهي كتلة KOH اللازمة لتحضير محلول تركيزه M2 وحجمه 15 g 2	محلول	7	مخلوط متجانس	ૅ	مخلوط معلق	ŗ	مخلوط غروي	١	
أ الهواء مثال على:         المحاليل السائلة         ب المحاليل السائلة         ب المحاليل السائلة         ب المحاليل السائلة         ب المحاليل السائلة         على المحاليل السائلة         على المحاليل السائلة         على المحاليل السائلة ما عدا ؟.         ت الضباب         د الهواء           أ الدخان         ب الغيوم         على المحاليل الشغط المحاليل الم			ىكر تساوي	تلة للس	ماء ، تكون النسبة المئوية بالك	100	عند إذبة 20g سكر في g	٣	
المحاليل السائلة         ب المحاليل السائلة         ب المحاليل السائلة         على المحاليل الصلبة         ج المحاليط الغازية         د المحاليط الغروية           ويظهر تأثير تندال (تشنيت الضوء) على المحاليط التالية ما عدا ؟ .         ح الضباب         د الهواء           السلط المحال المحالي المحالي المحالي المحلوم المحالي المحلوم المحالي المحلوم المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي المحالي المحلوم المحالي المحلوم المحلوم المحلوم المحالي المحلوم	16.6%	7	90%	ح	10%	ب	9.09%	١	
و يظهر تأثير تئدال ( تشئيت الضوء ) على المخاليط التالية ما عدا ؟ .  ا المذان بالفور المذان بالفور المذان المذاب بالفور المذاب بالفور المذان المدان						I	الهواء مثال على:	٤	
أ         الدخان         ب         الغيوم         ج         الضباب         د         الهواء           7         ماهي كتلة KOH اللازمة لتحضير محلول تركيزه MO وحجمه 20 ( KOH ):         1         2.8 g ):         1         2.8 g ):         1         2.8 g ]         1         2.8 g ]         1         2.8 g ]         1         2         8         1         2.8 g ]         1         2         8         2         4 <t< td=""><td>المخاليط الغروية</td><td>7</td><td>المخاليط الغازية</td><td>ق</td><td>المحاليل الصلبة</td><td>ب</td><td>المحاليل السائلة</td><td>Í</td></t<>	المخاليط الغروية	7	المخاليط الغازية	ق	المحاليل الصلبة	ب	المحاليل السائلة	Í	
ا ماهي كتلة KOH اللازمة انتحضير محلول تركيزه M2 وحجمه ال 250ml       وحجمه ال 56 g       وحجمه ال 56 g       و 0.5 g       الله 28 g       الله 20 g       الله 20 g       الله 20 g       الله 20 g       الله 36 g       الله 37 g       الله 37 g       الله 36 g       الله 37 g       الله				. ?	و) على المخاليط التالية ما عداً	الضوء	يظهر تأثير تندال ( تشتيت	٥	
1       2.8 g       ب       0.5 g       ب       0.5 g       د       1         V       من الخواص الجامعة للمحاليل:       النقط الجوي       ب       ارتفاع درجة التجمد       ج       الضغط الاسموزي       د       انخفاض درجة الغليان         ۸       الزيت لا يذوب في الماء كان:       الزيت مركب غير قطبي       ب       الزيت مركب قطبي       الماء مركب قطبي       الماء مركب قطبي       الماء مركب قطبي       والزيت مركب قطبي       المحلول ألليت مركب قطبي       والزيت مركب قطبي       المحلول ألليت المحلول المخلف       المحلول المخلف       المحلول المخلف       المحلول المخلف       المخلب       المحلول المخلف المخلب       المحلول ألليت المحلول المخلف       المحلول ألليت المحلول المحلول المخلف       المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المخلف       المحلول في المحلول المحلول في المحلول المحلول المحلول في المحلول المحلول في المحلول المحلول المحلول في المحلول المحلول المحلول في المحلول في المحلول المحلول في المحلول المحلول	الهواء	7	الضباب	ح	الغيوم	Ļ	الدخان	١	
٧         من الخواص الجامعة للمحاليل:           ١         الضغط الجوي         ب         ارتفاع درجة التجمد         ج         الضغط الإسموزي         د         انخفاض درجة الغليان           ٨         الزيت لا يذوب في الماء لان:         النيت مركب غير قطبي         ب         الزيت مركب عضوي         د         الماء مركب قطبي والزيت والزيت مركب قطبي           ١         المحاليل التالية يحوي أكبر كمية من المذاب ؟         والماء مركب قطبي         ج         محلول منظم         د         محلول قياسي           ١         محلول غير مشبع         ب         محلول منظم         د         محلول قياسي           ١         ا المساول المنظم         عرف الله المعاورة محلول مجهول التركيز:         ع         ع           ١         المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المخفف         ج         المحلول القياسي           ١         المحلول المركز         ب         المحلول القياسي           ١         المحلول المحلول المحلول المحلول المخفف         ج         المحلول القياسي           ١         المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول القياسي         المحلول القياسي           ١         المحلول ا	:( K	<b>K=39</b>	O = 16  H = 1) ? 25	0ml <b>4</b>	یر محلول ترکیزه 2M وحجمه	لتحض	ماهي كتلة KOH اللازمة	*	
أ         الضغط الجوي         ب         ارتفاع درجة النجمد         ج         الضغط الاسموزي         د         انخفاض درجة الغليان           ٨         الزيت لا يذوب في الماء لان:         :          :         المحلول ألماء مركب غير قطبي         على المحلول قطبي والزيت والماء مركب قطبي والزيت محلول غير مشبع         ب         محلول غير مشبع         ب         محلول منظم         د         محلول قياسي         د         محلول قياسي         ب         المحلول قياسي         ب         المحلول منظم         د         محلول قياسي         د         المحلول قياسي         ب         المحلول منظم         د         المحلول قياسي         ب         المحلول المركز         ب         المحلول المنظم         د         المحلول الفياسي         المحلول المنظم         د         المحلول القياسي         ب         المحلول المنظم         د         المحلول الفياسي         المحلول المخلول القياسي         د         المحلول القياسي         المحلول المخلول المخلول القياسي         د         المحلول القياسي         المحلول المخلول القياسي         المحلول المخلول ا	28 g	7	56 g	3			O	Í	
۸       الزيت لا يذوب في الماء لان:         أ       الزيت مركب غير قطبي       ب       الزيت مركب عضوي       د       الماء مركب قطبي       والماء مركب قطبي       محلول مقبلي       محلول مقبلي       محلول مقبلي       محلول مقبلي       محلول مقبلي       محلول مقبلي       مركب قطبي       عرك محلول المنظم       د       محلول القياسي       مصادر بالمخلول المنظم       د       المحلول القياسي       مصادر بالمخلول المخلول بالمذابي       ب       المحلول المنظم       د       لا يتأثر بتغير       مصادر بالمحلول المخلول بتغير       مصادر بالمحلول المركز       ب       ب       مسادر بالمحلول المحلول بتغير       مصادر بالمحلول بتغير بالمحلول بتغير       مصادر بالمحلول بنخير       مصادر بالمحلول						اليل	من الخواص الجامعة للمح	٧	
أ الماء مركب غير قطبي       ب الزيت مركب غير قطبي       ج الزيت مركب عضوي       د الماء مركب قطبي         9 أي المحاليل التالية يحوي أكبر كمية من المذاب ؟       والمحاليل التالية يحوي أكبر كمية من المذاب ؟         1 محلول غير مشبع       ب محلول مشبع       ج محلول منظم       د محلول قياسي         1 محلول غير مشبع       ب محلول مشبع       ج محلول منظم       د محلول قياسي         1 احسب مولالية محلول يحوي Bool/kg       ع 10 mol/kg       ت mol/kg         1 محلول معروف التركيز يستعمل لمعايرة محلول مجهول التركيز:       ت المحلول المركز بالمحلول المخلف       ت المحلول المنظم         1 الضغط البخاري       عدد جسيمات المذاب في المذبب . :       عدد جسيمات المذاب في المذبب . :         1 ينقص بزيادة       ب يزداد بزيادة       ج ينقص بنقصان       د لا يتأثر بتغير         1 إذ اذاب 2.50 من غاز ما في الماء عند ضغط 20kp فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 4000 pt       ع 3g/L       ع 10.3 g/L         1 باردأ       ب ساخناً       ج ماصاً للطاقة       د متجمداً	انخفاض درجة الغليان	7	الضغط الاسموزي	3	ارتفاع درجة التجمد	ŀ	الضغط الجوي	Í	
والزيت مركب قطبي والماء مركب قطبي قطبي قطبي مركب قطبي مركب قطبي والنيت مركب قطبي والنيت مركب قطبي المدال التالية يحوي أكبر كمية من المداب ؟  أ محلول غير مشبع ب محلول مشبع ج محلول منظم د محلول قياسي ١٠ احسب مولالية محلول يحوي 15 mol/kg ٢ ما 10 mol/kg على الماء على المحلول المعلول المعلول المعلول المعلول المعلول المعلول المعلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المحلول المخلف ج المحلول المغلط د المحلول القياسي ١٠ الصغط البخاري					:		•	٨	
و المحاليل التالية يحوي أكبر كمية من المذاب ؟         أ محلول غير مشبع       ب محلول مشبع       ج محلول منظم       د محلول قياسي         ٠ احسب مولالية محلول يحوي 15 mol/kg       ع 15 mol/kg       د المحلول يحوي 10 mol/kg         ١ محلول معروف التركيز يستعمل لمعايرة محلول مجهول التركيز :       ا المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ج المحلول المنظم       د المحلول القياسي         ١ المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ج المحلول المنظم       د المحلول القياسي         ١ الضغط البخاري       عدد جسيمات المذاب في المذيب . :         ١ إذا ذاب 25.5 من غاز ما في 11 من الماء عند ضغط 20kPa فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 4000 g/L       ع 3 g/L       ح 0.3 g/L       د المحلول المواقة         ١ باردأ       باردأ       باساخناً       باساخد كيرساخي المحلول المادوريد الكالسيور الكالسيوري       باساخناً       باساخناً       باساخناً       باساخناً       باساخناً       باساخناً       باساخناً       باساخير كالمحرور الكالسيور كالمحدور كالمحدور	<b>.</b>	7		<u></u>	<b>7</b>			١	
ا محلول غير مشبع ب محلول مشبع ج محلول منظم د محلول قياسي ١٠ احسب مولالية محلول يحوي 15 mol/kg على 1 معلول الماء . ا احسب مولالية محلول يحوي 10 mol/kg على 11 ستعمل لمعلورة محلول مجهول التركيز على المحلول المخلول المخلول المخلول المخلول المخلول المخلول المخلول القياسي عدد جسيمات المذاب في المذيب : عند جسيمات المذاب في المذيب : عند منظم الماء عند ضغط 20 mol/kg على 11 مدال الماء عند ضغط 20 mol/kg على 20 mol/kg عند ضغط 20 mol/kg عند المحلول المخلول المخلول المخلول القياسي الماء عند ضغط 20 mol/kg على 20 mol/kg على 20 mol/kg على 11 مدال الماء عند ضغط 20 mol/kg على 20 mol/kg على 11 مدال الماء عند ضغط 20 mol/kg على 20 mol/kg عل	مرحب قطبي		<del>قطب</del> ي					٩	
1 احسب مولالية محلول يحوي mol/kg       ع 20 mol/kg       ع 15 mol/kg       ع 10 mol/kg	محلول قباسي	د	محلول منظم	7				f	
25 mol/kg       ب       20 mol/kg       ج       15 mol/kg       ب       10 mol/kg       أ         11 محلول معروف التركيز يستعمل لمعايرة محلول مجهول التركيز:       أ       أ       المحلول المنظم       د       المحلول القياسي         1 الضغط البخاري	٠. ي		, ••	_				١.	
1 محلول معروف التركيز يستعمل لمعايرة محلول مجهول التركيز:       ا المحلول المركز       ب المحلول المخفف       ج المحلول المنظم       د المحلول القياسي         1 الضغط البخاري       عدد جسيمات المذاب في المذيب . :       عدد جسيمات المذاب في المذيب . :         أ ينقص بزيادة       ب يزداد بزيادة       ج ينقص بنقصان       د لا يتأثر بتغير         1 إذا ذاب 5.5g       من غاز ما في 11 من الماء عند ضغط 20kPa فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 4000 ft       على 13 g/L       على 10.3 g/L         أ يروان كلوريد الكالسيوم في الماء يجعل الوعاء:       على الماء يجعل الوعاء:       على الماء المختأ       على الماء المختأ	25 mol/kg	د	20 mol/kg					Í	
1 الضغط البخاري       عدد جسيمات المذاب في المذيب       :         أ ينقص بزيادة       ب يزداد بزيادة       ج ينقص بنقصان       د لا يتأثر بتغير         1 إذا ذاب 0.55g من غاز ما في 1L من الماء عند ضغط 20kPa فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 4000 g/L ؟       عال من الماء عند ضغط 20kPa         أ يروان كلوريد الكالسيوم في الماء يجعل الوعاء:       عاصاً للطاقة       د متجمداً	20		20				,	11	
1 الضغط البخاري       عدد جسيمات المذاب في المذيب       :         أ ينقص بزيادة       ب يزداد بزيادة       ج ينقص بنقصان       د لا يتأثر بتغير         1 إذا ذاب 0.55g من غاز ما في 1L من الماء عند ضغط 20kPa فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 4000 g/L ؟       عال من الماء عند ضغط 20kPa         أ يروان كلوريد الكالسيوم في الماء يجعل الوعاء:       عاصاً للطاقة       د متجمداً	المحلول القياسي	۲	المحلول المنظم	7	المحلول المخفف	ب	المحلول المركز	Í	
ا إذا ذاب 0.55g من غاز ما في 11 من الماء عند ضغط 20kPa فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 110 kPa ؟  1	7								
4000 g/L       ع       3 g/L       ج       0.3 g/L       ب       0.1 g/L       أ         1 ذوبان كلوريد الكالسيوم في الماء يجعل الوعاء       أ       ب       ساخناً       ج       ماصاً للطاقة       د       متجمداً	لا يتأثر بتغير	7	ينقص بنقصان	ج	يزداد بزيادة	ب	ينقص بزيادة	Í	
ا نوبان كلوريد الكالسيوم في الماء يجعل الوعاء: أ بارداً بارداً بارداً بارداً بارداً الماقة المناقة	نغط 110 kPa ؟	عند ظ	ا ا كمية الغاز نفسه التي تذوب	20 فم	ا 1L من الماء عند ضغط 1kPa	افي ر	إذا ذاب 0.55g من غاز م	۱۳	
أ بارداً العاقة د متجمداً	4000 g/L	د	3 g/L	ح	0.3 g/L	ب	0.1 g/L	Í	
			<u>l</u>		يجعل الوعاء:	، الماء	ذوبان كلوريد الكالسيوم في	١٤	
١٥ محلول ماني يغلى عند ٥٠٥٠ وثابت ارتفاع درجة الغليان يساوي 0.512 فإن تركيزه المولالي يساوي:	متجمدأ	7	ماصاً للطاقة	٦	ساخنأ	ب	باردأ	Í	
	:	ساوي	0.51 فإن تركيزه المولالي يس	ري 2	ثابت ارتفاع درجة الغليان يساو	102 و	محلول مائي يغلي عند °C	10	
0.256 と 199.2 m さ 3.9 m ウ 0.39 m り	0.256	7	199.2 m	ح	3.9 m	ب	0.39 m	Í	

انتهت الأسئلة مع تمنياتي لكم بالتوفيق والنجاح معلم المادة / عبدالله الصعب

	الختبار الفصل الأول لمقرر كيمياء ٣ لعام 1447 الاسم								
الاسم									
	لسؤال الأول: اختا رالإجابة الصحيحة:								
1- تتأثر الخواص الجامعة للمحاليل ب									
عدد جسيمات المذيب				ت المذاب	عدد جسيماد	ح	رع المذاب	ب ن	أ نوع المذيب
	2- التغير الكلي في الطاقة الذي يحدث خلال عملية تكوّن المحلول تسمى:								
	أ حرارة الانصهار ب حرارة الذوبان ج حرارة التبخر د حرارة التجمد								
	3- ينص تتناسب ذائبية الغاز في سائل تناسبا طرديا مع ضغط الغاز الموجود فوق سطح السائل عند ثبوت درجة الحرارة								
	قانون بویل ب قانون شارل ج قانون هنر ي د قانون جاي لوساك								
	لى الخواص الجامعة للمحاليل				لی نحو کامل ا				،-أي المركبات التالية يعطي أكـ أ   Mg <i>Cl</i> 2
	e al	KBr		NaCl	22.10= 1	ح	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O	ب 6	-
	1.50	18% 18%		ن مداب في	، 35mlايدانو 17%		عنون <i>في مح</i> نون يحنو: 169		ه- ما النسبة المئوية بدلالة الم أ 15%
		10/0		1	17/0	ح			
			1	1			ع السائلة تسمى	، المحالي	-الحركة العشوائية للمذاب في
	. الغروية	المخاليط	7	وستاتيكية	القوى الكهر	ح	مركة البراونية	ب ال	أ تأثير تندال
			ب	جسيمات المذب	، والتي بين .	المذاب	اذب التي بين جسيمات	وى التج	'-الطاقة اللازمة للتغلب على ق
	طاقة التفكك				طاقة التميه	ح	طاقة الشبكة البلورية	ب	أ طاقة الانصهار
	٨ ـ درجة تجمد المحلول دائما من درجة المذيب								
	تقريباً	تساوي ن	7		تساوي	ح	ل	ب اذ	أاعلى
ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا ا									
		الهواء	د		الضباب	ج	غيوم	ب ا	أ الدخان
٠٠-يتلف المحلول الغروي بفعل									
	الترويق				الترسيب	ج	تسخين	ب اا	أ الترشيح
ا الترشيح ب التسخين ج الترسيب د الترويق 1 الماء خلالها عبر الغشاء شبه المنفذ									
	جهة المحلول الاقل تركيز	د .	,	<u> </u>	حهة المحلو ا	ج	ة المحلول المتأين	ب ج	أ جهة المذاب
	J. J. C - CJ 4.								.» 1-المحلول الذي يحتوي على
	المركز	المحلول			المحلول غير	ح			أ المحلول المشبع
١٣- أي مما يلي ليس من الخواص الجامعة للمحاليل									
	ون المحلول		د	وزي د	الضغط الاسم	<del>ج</del>	رتفاع في درجة الغليان	ب اا	أ الانخفاض في الضغط
							الم المداد المداد		البخاري
	٤١- جميع العوامل التالية تؤثر في عملية الذوبان ما عدا								
	اً التحريك ب درجة الحرارة ج مساحة السطح لا نقصان حجم الوعاء م المدالة تعمل التبار الكورية								
		Т		T	1			لکھربانہ	١٠ - المواد التي توصل التيار ا
	ä	جزيئي	7	أينه	ج غير مت		ب متأينة قوية	د	أ السكروز
	١٦ - يذوب السكر المطحون بسرعة اكبر من السكر المكعبات بسبب								
	ر درجة الحرارة	انخفاض	7	لح ثابته	مساحة السط	ح	ل مساحة السطح	ب ت	أ زيادة مساحة السطح

		السؤال الثانى
( )		اكملى جدول السبب والنتيجة
$\bigcirc$	السبب	النتيجة ١-يذوب السكر في الماء بينما لا يذوب الزيت
		١-يدوب المنظر في الماء بينما لا يدوب الريب
		٢- يرش الملح على الطرقات
		السوال الثالث:
( )	لامة ( * ) أمام العبارة الخاطئة مع تصحيح الخطأ ان وجد :	
		1 تسمى نسبة عدد مولات المذاب في المحلول ع
		2 تسمى المادة الاكثر توافرا في المخلوط الغروج
		3 من أمثلة المحلول الصلب في صلب مملغم الأ ٤ الرواسب المعدنية على حواف الينابيع المعدني
		الرواسب المعدنية على حواف الينابيع المعدني     يستمر الذوبان ما دام معدل الذوبان اكبر من ه
		آ إذا كانت طه اكبر من طب فان المحلول ماصر
	,	
$\overline{}$		السؤال الرابع
<i>)</i> ; o.:	3 اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه 1.25M وحجمه 300L	ما حجم المحلول القياسي KI الذي تركيزه M
····		