



# الحقيبة التدريبية نحو تحصيلي أعلي للمقرر كيمياء 3

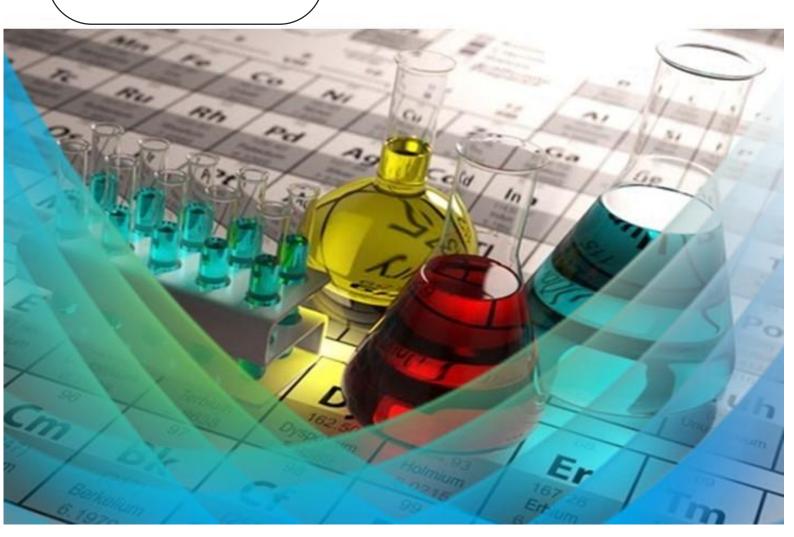
رابط وباركود الاختبار الإلكتروني (الفصل )

https://2u.pw/q9nyJ



الفصل الثاني المخاليط والمحاليل

نموذج اختبار الكتروني \_ تدريبات تحصيلي \_ اختبار الفصل الثاني







# الفصل الثاني: المخاليط والمحاليل

مخلوط غير متجانس يحتوي على جسيمات يمكن ان تترسب بالترويق	1
الغروي	Α
المعلق	В
المستحلب	С
المحلول	D
مخلوط غير متجانس يحتوي على جسيمات متوسطة الحجم تتراوح اقطارها بين 1nm و1000nm	2
الغروي	Α
المعلق	В
المحلول	С
الوحل	D
أحد المخاليط التالية معلق	3
الدم	Α
الجيلاتين	В
الوحل	С
الحليب	D
جميع المخاليط النالية غروية عدا	4
جميع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة	
جمیع المخالیط التالیة غرویة عدا         الزبدة         الجبن	<b>4</b> A B
جمیع المخالیط التالیة غرویة عدا         الزبدة         الجبن         الرمل والماء	<b>4</b> A
جمیع المخالیط التالیة غرویة عدا         الزبدة         الجبن         الرمل والماء         المایونیز	<b>4</b> A B
جميع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة الزبدة الجبن الرمل والماء الرمل والماء المايونيز يتلف المخلوط الغروي بفعل	A B C
جمیع المخالیط التالیة غرویة عدا         الزبدة         الجبن         الرمل والماء         المایونیز	A B C D
جميع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة الجبن الرمل والماء المايونيز يتلف المخلوط الغروي بفعل الترشيح	4 A B C D
جميع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة الجبن الرمل والماء المايونيز يتلف المخلوط الغروي بفعل الترشيح	4 A B C D <b>5</b>
جميع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة الجبن الرمل والماء المايونيز يتلف المخلوط الغروي بفعل الترشيح الترسيب الترسيب إضافة الكتروليت	4 A B C D <b>5</b> A B
جميع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة الجبن المملونيز المايونيز المايونيز يتلف المخلوط الغروي بفعل الترشيح الترسيب الترسيب الترسيب الترويق الترويق الترويق الترويق الترويق الماء الارديق في الماء الان	4 A B C D <b>5</b> A B
جمع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة الجبن الرمل والماء المايونيز المايونيز يتلف المخلوط الغروي بفعل الترشيح الترشيح الترسيب الترسيب الترسيب الترويق الترويق الترويق الماء مركب غير قطبي والزيت مركب قطبي	4 A B C D 5 A B C D
جميع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة البدن الرمل والماء المايونيز المايونيز التاف المخلوط الغروي بفعل الترشيح الترسيب الماء مركب غير قطبي والزيت مركب قطبي	4 A B C D 5 A B C D
جمع المخاليط التالية غروية عدا الزبدة الجبن الرمل والماء المايونيز المايونيز يتلف المخلوط الغروي بفعل الترشيح الترشيح الترسيب الترسيب الترسيب الترويق الترويق الترويق الماء مركب غير قطبي والزيت مركب قطبي	4 A B C D 5 A B C D 6 A





مزيج من مادتين نقيتين او اكثر تحتفظ فيه كل مادة بخصائصها الكيميائية تسمى	7
عناصر	Α
مركبات	В
مخاليط	С
جز ئيات - جز ئيات	D
أي المواد التالية تذوب في الماء بشكل جيد	8
الهيدروكربونات	А
الجزئيات القطبية	В
الجزئيات غير القطبية	С
النفط	D
أي المحاليل التالية يمثل محلولا غروياً	9
السكر في الماء	Α
ملح الطعام في الماء	
الدم	
كبريتات النحاس في الماء	
أي التالي من خصائص المخاليط المتجانسة	10
تنفصل مع مرور الوقت	Α
الحركة البراونية	В
ظاهرة تندال	С
لايمكن التمييز بين مكوناتها	D
حركة عشوانية وعنيفة لجسيمات المذاب في المخاليط الغروية	11
الحركة الدورانية	Α
الحركة الغروانية	
الحركة الاهتزازية	
الحركة البراونية	
الحركة البراونية تمنع جسيمات المذاب منفي المخلوط	
التأين	Α
الترابط	В
الترسب	С
الذوبان	D





تأثير تندال	13
تحليل الضوء	Α
حركة عشوائية	В
تشتيت الضوء	С
حركة عنيفة	D
	14
المخلوط المتجانس	Α
المخلوط غير المتجانس	В
المخلوط المعلق	С
المخلوط الغروي	D
إضافة غاز النشادر الى الماء يعد محلول	15
	Α
سائل - صلب	В
صلب - صلب	С
غاز _ غاز	D
النسبة المنوية بالكتلة لمحلول يحتوي على20g من ملح الطعام في 400mL من الماء هي	16
2000%	Α
4.76%	В
10%	С
1000%	D
النسبة المنوية بالحجم لمحلول يحتوى 200ml من حمض الكبريتيك H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> في 1L من الماء	17
16.66%	Α
500%	В
0.5%	С
30%	D
مولارية محلول يحتوي على 10g من كربونات الكالسيوم 3 CaCO ذائبة في 1L من المحلول (16=0, C=12, 0=16)	18
10M	Α
0.1M	В
0.2M	С
2M	D





مولالية محلول يحتوي على 50g من C <sub>10</sub> H <sub>8</sub> ذانبة في 500g من الطولوين ( C=12 ,H=1 )	19
0.78m	Α
0.1m	В
12.8m	С
2m	D
الكسر المولي لـ 7.81g من البنزين 6H <sub>6</sub> مذاب في 11.94g من الكلوروفورم CHCl <sub>3</sub> ( C=12 ,H=1 ,Cl=35.5 )	20
0.01	Α
0.5	В
0.2	С
1	D
طالب يريد اذابة ثاني أكسيد الكربون في الماء يكون افضل سرعة للإذابة عن طريق	21
نقصان درجة الحرارة وزيادة الضغط	Α
زيادة درجة الحرارة ونقصان الضغط	В
نقصان درجة الحرارة ونقصان الضغط	С
زيادة درجة الحرارة وزيادة الضغط	D
عدد مولات المذاب الذائبة في لتر من المحلول	22
المولالية	Α
النسبة المئوية الحجمية للمذاب	В
المولارية	С
النسبة الئوية الوزنية للمذاب	D
عدد مولات المذاب في 1Kg من المذيب	23
المولارية	Α
المولالية	В
الكسر المولي	С
النسبة المئوية بدلالة الكتلة	D
ماحجم المحلول القياسي KI الذي تركيزه 3.00M اللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه 1.25M وحجمه 0.300L	24
125ml	Α
345ml	В
546ml	С





التغير الكلي في الطاقة الذي يحدث خلال عملية تكون المحلول يسمى	25
حرارة الانصهار	Α
حرارة الذوبان	В
حرارة التبخر	С
حرارة التجمد	D
المحلول الذي يحتوى على كمية مذاب اقل مما في المحلول المشبع عند درجة حرارة وضغط معينين	26
المحلول المشبع	Α
المحلول فوق المشبع	В
المحلول غير المشبع	С
	D
محلول يحتوي على اكبر كمية من المذاب ذائبة في كمية محدده من المذيب عند درجة حرارة وضغط معينين	27
المحلول المشبع	Α
	В
	С
المحلول المخفف	
الرواسب المعدنية على حواف الينابيع المعدنية مثال على المحاليل	28
	Α
المخففة	В
فوق المشبعة	С
	D
تتناسب ذائبية الغاز في سائل تناسب طردياً مع ضغط الغاز الموجود فوق السائل عند ثبوت الحرارة	
قانون بویل	
ا فانون شار ل	
7 57	
قانون هنري	С
قانون هنري قانون لوساك	C D
قانون هنري قانون لوساك أي التالي لايعد من طرق زيادة سرعة الذوبان	C D <b>30</b>
قانون هنري قانون لوساك أي التالي لايعد من طرق زيادة سرعة الذوبان تحريك المحلول	C D <b>30</b> A
قانون هنري قانون لوساك أي التالي لايعد من طرق زيادة سرعة الذوبان تحريك المحلول خفض درجة حرارة المذيب	C D <b>30</b> A B
قانون هنري قانون لوساك أي التالي لايعد من طرق زيادة سرعة الذوبان تحريك المحلول خفض درجة حرارة المذيب زيادة مساحة سطح المذاب	C D <b>30</b> A





ذوبانية غاز 20g/L عند ضغط 40pa فما قيمة الضغط التي تصبح عندها ذوبانية الغاز 10g/L	31
20pa	Α
800pa	В
200pa	С
· ·	D
ذوبانية غاز في سائل تزداد بـــ	32
انخفاض الضغط	Α
زيادة التحريك	В
انخفاض درجة الحرارة	С
زيادة الحجم	
ليس من الخواص الجامعة للمحاليل	33
ارتفاع درجة الغليان	Α
· ·	
	С
	D
The state of the s	34
	Α
	В
	D
	35
T T	Α
	В
من المحلول المنظم انتشار المذيب من المحلول الأقل تركيزالي المحلول الأعلى تركيز	D 26
	36
التركيز المولاري التخفيف	A
التحقيف الخاصية الاسموزية	В





محلول تركيزه Kb =0.5°c/m ، 0.5m ان ΔTbتساوي	37
0°C	Α
0.25°C	В
0.5°C	С
0.75°C	D
الفرق بين درجة تجمد المحلول ودرجة تجمد مذيبه النقي	38
الانخفاض في درجة الغليان	Α
درجة غليان المذيب النقي	В
الانخفاض في درجة التجمد	С
درجة غليان المذاب	D
محلول تركيزه Kf =2°c/m ، 0.25m ان ΔTfتساوي	39
0.1°C	Α
0.25°C	В
0.5°C	С
1°C	D
	40
	Α
	В
	С
	D
مخلوط متجانس يتكون من مذاب ومذيب لايمكن التمييز بينهما	41
	Α
الشاي	В
الدم	С
المايونيز	D
وحدة قياس التركيز المولاري	42
mol/L	Α
mol.L	В
mol/Kg	С
g/mol	D





اقصى كمية من المذاب يمكن ان تذوب في كمية محددة من المذيب عند درجة حرارة معينة	43
المو لالية	Α
المولارية	В
الذائبية	С
الكسر المولي	D
تتأثر الخواص الجامعة للمحاليل بـ	44
طبيعة المذاب	Α
طبيعة المذيب	В
عدد جسيمات المذاب	С
عدد جسيمات المذيب	D
الضغط الناتج عن عن بخار السائل عندما يكون في حالة اتزان ديناميكي مع سائله في وعاء مغلق عند درجة حرارة وضغط ثابتيين	45
الضغط الاسموزي	Α
الضغط البخاري	В
الضغط الجوي	С
الضغط الكلي	D

### إجابات الحقيبة التدريبية: الفصل الثاني المخاليط والمحاليل

15	14	13	12	11	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1
Α	Α	С	С	D	D	С	В	С	В	С	С	С	Α	В
٣٠	79	28	27	26	25	24	23	22	21	20	19	18	17	16
В	С	С	Α	С	В	Α	В	С	Α	В	Α	В	Α	В
٤٥	٤٤	٤٣	٤٢	٤١	٤٠	٣٩	٣٨	٣٧	٣٦	٣٥	37	٣٣	٣٢	٣١
В	С	С	Α	В	D	С	С	В	С	В	В	С	С	Α
		l.	Į.											





## أسئلة اختبار الفصل الثاني لمقرر كيمياء ٤ لعام ١٤٤١-١٤٤٢هـ

اسم الطالبة / ...... الشعبة. .....

# اختاري الإجابة الصحيحة من بين الاقواس لمايلى:

			1- احد المخاليط التالية معلق
D- الحليب	<ul><li>الوحل</li></ul>	B- الجيلاتين	a-الدم
	נ	مات المذاب منفي المخلوط	2- الحركة البراونية تمنع جسيد
D-الذوبان	C-الترسب		
	ذابة عن طريق	. الكربون في الماء يكون افضل سرعة للا	3- طالب يريد اذابة ثاني أكسيد
D- زيادة درجة الحرارة وزيادة	-c نقصان درجة الحرارة ونقصان	B- زيادة درجة الحرارة ونقصان	a-نقصان درجة الحرارة وزيادة
الضغط	الضغط	الضغط	الضغط
			<b>4-</b> تأثير تندال
D- حركة عنيفة	C- تشتيت الضوء	<ul><li>B- حركة عشوائية</li></ul>	a-تحليل الضوء
	ي 1L من الماء	ِل يحتوي200ml من حمض الكبريتيك في	<ul> <li>النسبة المئوية بالحجم لمحلو</li> </ul>
30%-D	0.5%-C	500%-B	16.66%-a
			6- عند إضافة مادة غير متطاير
D- درجة الغليان ودرجة التجمد	<ul><li>-درجة الغليان لاتتأثر</li></ul>	<ul> <li>B- درجة الغليان ترتفع ودرجة</li> </ul>	a-درجة الغليان تنخفض ودرجة
تنخفضان		التجمد تنخفض	التجمد ترتفع
		Ċ	7- لايذوب الزيت في الماء لأز
D- الماء مركب قطبي والزيت	C-الزيت مركب عضوي قطبي	B-الماء مركب قطبي والزيت مركب	a-الماء مركب غير قطبي
مرکب قطبی			والزيت مركب قطبي
		للطرق في فصل الشتاء تؤدي الى	8- إضافة الملح الى الجليد على
D-خفض درجة التجمد للجليد	<ul><li>رفع درجة حرارة الجليد فينصهر</li></ul>	B-خفض درجة حرارة الجليد فيزداد	a-رفع درجة تجمد الجليد فيزداد
فينصهر الجليد	الجليد		صلابة الطريق
		كمية مذاب اقل مما في المحلول المشبع عن	-
D- المحلول المركز	-المحلول غير المشبع	B-المحلول فوق المشبع	a-المحلول المشبع
		، انتقال جزِئيلت الماء	10- الضغط الاسموزي ناتج عن
D-من المحلول المنظم	C-الى المحلول المخفف	B-الى المحلول المركز	a-من المحلول القياسي

Name	
Date	Period
ABCD	E ABCDE
10000	0 11 00000
20000	0 12 00000
30000	0 13 00000
40000	0 14 00000
<b>5</b> 0000	O 15 00000 I
60000	0 16 00000
70000	0 17 00000
80000	0 18 00000
90000	0 19 00000
10 0000	0 20 00000
Test Version: A	4 O B O C O D O
Get this form ZipGrad	le.com