



ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

1	من خواص المخلوط:	(أ) لا تفقد مكوناته خواصها	(ب) ينتج عن تفاعل كيميائي	(ج) تتكون مواده بنسب ثلثة	(د) تفصل مكوناته بطرق كيميائية
2	من خواص المخاليط المتجانسة :	(أ) لا يمكن التمييز بين مكوناتها	(ب) تنفصل مكوناتها مع مرور الوقت	(ج) تحدث فيها ظاهرة تبدال	(د) تحدث فيها ظاهرة الحركة البراونية
3	أي التالي يعد من المخاليط المتجانسة :	(أ) مجموعة من المكسرات	(ب) السلطة	(ج) مجموعة من الفواكه	(د) ملح الطعام المذاب في الماء
4	تسمع صوتاً قوياً عند فتح علبة مشروب غازي نتيجة تصاعد غاز :	(أ) $CO_2(g)$	(ب) $H_2O(g)$	(ج) $O_2(g)$	(د) $H_2(g)$
5	الطريقة المناسبة لفصل مكونات مخلوط غير متجانس مكون من مادة صلبة وسائل :	(أ) الترشيح	(ب) التقطير	(ج) التبلور	(د) التسامي
6	يمكن فصل مخلوط مكون من رمل وماء بوساطة :	(أ) التسامي	(ب) التقطير	(ج) الترشيح	(د) التبلور
7	طريقة لفصل مكونات الحبر المختلفة .	(أ) الترشيح	(ب) التبلور	(ج) الكروماتوجرافيا	(د) التقطير
8	حركة عشوائية وعنيفة للجسيمات المنتشرة في المخاليط الغروية السائلة :	(أ) الحركة الدورانية	(ب) الحركة الغروية	(ج) الحركة الاهتزازية	(د) الحركة البراونية
9	أي التالي يمثل عملية تشتت الضوء بفعل الجسيمات المنتشرة في المخلوط الغروي والمعلق ؟	(أ) تأثير تبدال	(ب) الحركة البراونية	(ج) المخلوط المتجانس	(د) الذائبية
10	أي التالي صحيح لتأثير تبدال ؟	(أ) تحليل الضوء	(ب) حركة عشوائية	(ج) تشتت الضوء	(د) حركة عنيفة
11	أي التالي يعد محلولاً ؟	(أ) المخلوط المتجانس	(ب) المخلوط غير المتجانس	(ج) المخلوط المعقد	(د) المخلوط الغروي
12	يعد الهواء الجوي من أنواع المحاليل التي فيها المذاب والمذيب ...	(أ) سائل - سائل	(ب) غاز - غاز	(ج) سائل - غاز	(د) صلب - سائل
13	إضافة غاز النشادر على الماء يعد محلولاً	(أ) غاز - سائل	(ب) سائل - صلب	(ج) صلب - صلب	(د) غاز - غاز
14	سبيكة الفولاذ تعد ...				

(أ)	مخاطوط متجانس	(ب)	مخاطوط غرويا	(ج)	مخاطوط غير متجانس	(د)	مخاطوط معلقا
15	ما النسبة المئوية بدلالة الكتلة لمحلول يحوي (5g) من مادة مذابة في (50g) ماء ؟						
(أ)	5%	(ب)	9%	(ج)	10%	(د)	12%
16	ما تركيز محلول يحوي (9ml) من الإيثانول في (50ml) من المحلول ؟						
(أ)	9%	(ب)	18%	(ج)	25%	(د)	36%
17	لتحضير (1000ml) من محلول حمض (HCl) المائي تركيزه (5%) بالحجم ، فإنه يلزم						
(أ)	إضافة (50ml) من (HCl) إلى (950ml) من الماء	(ب)	إضافة (950ml) من (HCl) إلى (5ml) من الماء	(ج)	إضافة (5ml) من (HCl) إلى (950ml) من الماء	(د)	إضافة (5ml) من (HCl) إلى (1000ml) من الماء
18	أي الوحدات التالية صحيح للتعبير عن المولارية ؟						
(أ)	مول / مللي لتر	(ب)	مللي لتر / مول	(ج)	لتر / مول	(د)	مول / لتر
19	ما مولارية حمض هيدروكلوريك عدد مولاته (0.5mol) وحجمه (10L) ؟						
(أ)	0.005M	(ب)	0.05M	(ج)	0.5M	(د)	5M
20	ما مولارية محلول حجمه (8L) ومذاب فيه (4mol) من ملح الطعام (NaCl) ؟						
(أ)	0.5M	(ب)	2.5M	(ج)	4M	(د)	1.2M
21	ما عدد مولات المذاب في (0.5L) من محلول تركيزه (2.4M) ؟						
(أ)	1.2mol	(ب)	2.4mol	(ج)	4.8mol	(د)	7.2mol
22	ما حجم محلول قياسي (KI) تركيزه (2M) واللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه (1M) وحجمه (0.2L) ؟						
(أ)	100ml	(ب)	200ml	(ج)	300ml	(د)	400ml
23	مول لكل كيلو جرام هي وحدة قياس						
(أ)	الكسر المولي	(ب)	المولارية	(ج)	المولالية	(د)	النسبة المئوية بدلالة الكتلة
24	احسبي المولالية (mol/kg) لمحلول يحوي (20mol) ذائبيته في (1000g) ماء .						
(أ)	10	(ب)	15	(ج)	20	(د)	40
25	عدد مولات المذاب في (1kg) من المذيب .						
(أ)	المولارية	(ب)	المولالية	(ج)	الكسر المولي	(د)	النسبة المئوية بدلالة الكتلة
26	الذوبان هو :						
(أ)	أن تحاط جسيمات المذاب بجسيمات المذيب	(ب)	أن تحاط جسيمات المذيب بجسيمات المذاب	(ج)	إبعاد جسيمات المذيب عن جسيمات المذاب	(د)	ترسيب جسيمات المذاب في قاع الوعاء
27	أي التالي لا يعد من طرق زيادة سرعة الذوبان ؟						
(أ)	تحريك المحلول	(ب)	عدم ملامسة المذاب للمذيب	(ج)	زيادة مساحة سطح المذاب	(د)	رفع درجة حرارة المذيب
28	ذائبية الغاز في سائل تتناسب طرديا مع ضغط الغاز فوق السائل عند ثبوت درجة الحرارة .						
(أ)	قانون بويل	(ب)	قانون هنري	(ج)	قانون شارل	(د)	قانون جاي لوساك
29	ذائبية غاز (20g/L) عند ضغط (40Pa) ما قيمة الضغط التي تصبح عندها ذائبية الغاز (10g/L) ؟						
(أ)	20Pa	(ب)	200Pa	(ج)	400Pa	(د)	800Pa
30	ذائبية غاز في سائل تزيد ب ...						

(أ)	نقصان الضغط	(ب)	زيادة التحريك	(ج)	نقصان درجة الحرارة	(د)	زيادة الحجم
31	كيف نجعل ثاني أكسيد الكربون يذوب في سائل ؟						
(أ)	تحريك مستمر	(ب)	خفض الضغط	(ج)	رفع درجة الحرارة	(د)	خفض درجة الحرارة
32	أي التالي ليس من الخواص الجامعة ؟						
(أ)	الارتفاع في درجة الغليان	(ب)	الضغط الاسموزي	(ج)	الكثافة	(د)	الانخفاض في درجة التجمد
33	الضغط البخاري عدد جسيمات المذاب في المذيب .						
(أ)	يزداد بزيادة	(ب)	لا يتأثر بتغير	(ج)	ينقص بزيادة	(د)	ينقص بنقصان
34	يتأثر الضغط البخاري لـ (1mol NaCl) أقل من تأثير الضغط البخاري لـ						
(أ)	1 mol KCl	(ب)	1mol MgO	(ج)	1mol HBr	(د)	1mol AlCl ₃
35	الفرق بين درجة حرارة غليان المحلول ودرجة غليان المذيب النقي						
(أ)	الانخفاض في درجة الغليان	(ب)	درجة تجمد المذيب النقي	(ج)	الارتفاع في درجة الغليان	(د)	درجة غليان المذاب
36	محلول تركيزه (0.5m) و ($K_b=0.5\text{ C/m}$) فإن الارتفاع في درجة غليانه						
(أ)	0 C	(ب)	0.25 C	(ج)	0.5 C	(د)	0.75 C
37	عندما يعادل ضغط السائل ضغط الغاز المحيط به يحدث						
(أ)	انصهار	(ب)	ذوبان	(ج)	انخفاض في درجة التجمد	(د)	غليان
38	يعتمد ثابت الارتفاع في درجة الغليان على						
(أ)	طبيعة المذيب	(ب)	طبيعة المذاب	(ج)	مولارية المحلول	(د)	مولالية المحلول
39	الفرق بين درجة تجمد المحلول ودرجة تجمد مذيبه النقي						
(أ)	الانخفاض في درجة الغليان	(ب)	درجة غليان المذيب النقي	(ج)	الانخفاض في درجة التجمد	(د)	الارتفاع في درجة الغليان
40	إضافة الملح إلى الجليد على الطرق في فصل الشتاء تؤدي إلى						
(أ)	رفع درجة تجمد الجليد	(ب)	خفض درجة حرارة الجليد فيزيد صلابته	(ج)	رفع درجة حرارة الجليد فينصهر	(د)	خفض درجة التجمد للجليد فينصهر
41	عند إضافة مادة غير متطايرة إلى سائل نقي فإن						
(أ)	درجة الغليان تنخفض ودرجة التجمد ترتفع	(ب)	درجة الغليان ترتفع ودرجة التجمد تنخفض	(ج)	درجة الغليان لا تتأثر	(د)	درجة الغليان ودرجة التجمد تنخفضان
42	انتشار المذيب من المحلول الأقل تركيزا إلى المحلول الأكثر تركيزا						
(أ)	التركيز المولاري	(ب)	التخفيف	(ج)	الخاصية الأسموزية	(د)	الذائبية

