تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/eg

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الأول الثانوي اضغط هنا

https://almanahj.com/eg/10

* للحصول على جميع أوراق الصف الأول الثانوي في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/eg/10chemistry

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

https://almanahj.com/eg/10chemistry1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الأول الثانوي اضغط هنا

https://almanahj.com/eg/grade10

* لتحميل جميع ملفات المدرس محمد حزمة اضغط هنا

21	أي من المحاليل الآتية تكون درجة غليانه هي الأكبر ؟							
أ	KNO_3	ب	$Al(NO_3)_3$	ج	$CaCl_2$	د	$C_6H_{12}O_6$	
22	أي المحاليل التالية متساوية التركيز يكون ضغطه البخاري هو الأقل ؟							
أ	كلوريد الماغنيسيوم	ب	بروميد الصوديوم	ج	فوسفات الليثيوم	د	كبريتات الألومنيوم	
23	عند ذوبان 18 g من الجلوكوز(180 g/mol) $C_6H_{12}O_6$ في 100 g من H_2O يتكون محلول سكري تركيزه							
أ	1 m	ب	0.01 M	ج	15.3%	د	كلا من (أ) و (ج)	
24	ما كتلة أكسيد الماغنيسيوم اللازمة لتحضير محلول منه حجمه 40ml تركيزه 0.5M (Mg=24 , O=16)							
أ	0.4 g	ب	0.8 g	ج	40 g	د	800 g	
25	تركيز محلول هيدروكسيد الكالسيوم الذي يحتوي 500ml منه على 3.7 g من المذاب (Ca=40 , O=16 , H=1)							
أ	0.26 M	ب	0.13 M	ج	0.1 M	د	0.05 M	
26	محلول حجمه 400ml يحتوي على 0.08 mol من $(NH_4)_2Ni(SO_4)_2 .6H_2O$ يكون تركيز أيونات الأمونيوم							
أ	0.4 M	ب	0.2 M	ج	0.008 M	د	0.004 M	
27	في النظام الغروي يقابل المذيب في المحلول							
أ	الصنف المنتشر	ب	المذاب	ج	وسط الانتشار	د	الهواء	
28	يذوب السكر في الماء عن طريق تكوين روابط							
أ	تساهمية	ب	ايونية	ج	فلزية	د	هيدروجينية	
29	من أمثلة الالكتروليتات القوية							
أ	$NaCl_{(s)}$	ب	$HCl_{(aq)}$	ج	$HCl_{(g)}$	د	$NH_4OH_{(aq)}$	
30	الحالة الفيزيائية للمذيب في المملغم هي							
أ	غاز	ب	سائل	ج	صلب	د	جميع ما سبق	
31	بلورة كلوريد الصوديوم تتكون من							
أ	جزيئات NaCl	ب	ذرات من Na ,Cl	ج	أيونات Na^- , Cl^+	د	أيونات Na^+ , Cl^-	
32	تركيز محلول الناتج من خلط 1 g من الايثانول C_2H_5OH مع 99 g من الماء (C=12 , H=1 , O=16)							
أ	1 %	ب	0.22 m	ج	22 %	د	كلا من (أ) و (ب)	
33	أي مما يلي حمض ثنائي القاعدية ضعيف							
أ	H_2SO_4	ب	CH_3COOH	ج	HCOOH	د	H_2CO_3	
34	ما العدد الكلي من مولات H^+ الموجودة في 2.5 L من حمض الفوسفوريك تركيزه 0.7 M							
أ	3 mol	ب	5.25 mol	ج	2.1 mol	د	0.233 mol	
35	كتلة المذاب في محلول حجمه 256 ml و تركيزه 0.9 M من كلوريد الأمونيوم (N=14 , H=1 , Cl=35.5)							
أ	215 g	ب	175 g	ج	16.3 g	د	12.3 g	
36	ما عدد الأملاح التي يمكن ان يكونها حمض الفوسفوريك							
أ	4	ب	3	ج	2	د	1	
37	ما نوع المركب الذي يذوب في البنزين و لا يذوب في الماء							
أ	قطبي فقط	ب	عضوي فقط	ج	قطبي أو أيوني	د	عضوي أو تساهمي	
38	أي مما يلي يعتبر النسبة المئوية الكتليه للهيدروجين فيه أكبر (H=1 , 0=16 , S=32 , C=12)							
أ	CH_3COOH	ب	H_2SO_4	ج	H_2O	د	H_2S	
39	أي مما يلي يوجد في صورة جزيئات							
أ	CH_3COOH	ب	C_2H_5OH	ج	NH_4OH	د	NaOH	
40	تعتمد الخواص الجامعة للمحاليل على							
أ	طبيعة المذيب	ب	طبيعة المذاب	ج	عدد دقائق المذيب	د	عدد دقائق المذاب	

TABLETEDUEG Mr-Mo

21	أي من المحاليل الآتية تكون درجة غليانه هي الأكبر ؟							
أ	KNO_3	ب	$Al(NO_3)_3$	ج	$CaCl_2$	د	$C_6H_{12}O_6$	
22	أي المحاليل التالية متساوية التركيز يكون ضغطه البخاري هو الأقل ؟							
أ	كلوريد الماغنيسيوم	ب	بروميد الصوديوم	ج	فوسفات الليثيوم	د	كبريتات الألومنيوم	
23	عند ذوبان 18 g من الجلوكوز(180 g/mol) $C_6H_{12}O_6$ في 100 g من H_2O يتكون محلول سكري تركيزه							
أ	1 m	ب	0.01 M	ج	15.3%	د	كلا من (أ) و (ج)	
24	ما كتلة أكسيد الماغنيسيوم اللازمة لتحضير محلول منه حجمه 40ml تركيزه 0.5M (Mg=24 , O=16)							
أ	0.4 g	ب	0.8 g	ج	40 g	د	800 g	
25	تركيز محلول هيدروكسيد الكالسيوم الذي يحتوي 500ml منه على 3.7 g من المذاب (Ca=40 , O=16 , H=1)							
أ	0.26 M	ب	0.13 M	ج	0.1 M	د	0.05 M	
26	محلول حجمه 400ml يحتوي على 0.08 mol من $(NH_4)_2Ni(SO_4)_2 .6H_2O$ يكون تركيز أيونات الأمونيوم							
أ	0.4 M	ب	0.2 M	ج	0.008 M	د	0.004 M	
27	في النظام الغروي يقابل المذيب في المحلول							
أ	الصنف المنتشر	ب	المذاب	ج	وسط الانتشار	د	الهواء	
28	يذوب السكر في الماء عن طريق تكوين روابط							
أ	تساهمية	ب	ايونية	ج	فلزية	د	هيدروجينية	
29	من أمثلة الالكتروليتات القوية							
أ	$NaCl_{(s)}$	ب	$HCl_{(aq)}$	ج	$HCl_{(g)}$	د	$NH_4OH_{(aq)}$	
30	الحالة الفيزيائية للمذيب في المملغم هي							
أ	غاز	ب	سائل	ج	صلب	د	جميع ما سبق	
31	بلورة كلوريد الصوديوم تتكون من							
أ	جزيئات NaCl	ب	ذرات من Na ,Cl	ج	أيونات Na^- , Cl^+	د	أيونات Na^+ , Cl^-	
32	تركيز محلول الناتج من خلط 1 g من الايثانول C_2H_5OH مع 99 g من الماء (C=12 , H=1 , O=16)							
أ	1 %	ب	0.22 m	ج	22 %	د	كلا من (أ) و (ب)	
33	أي مما يلي حمض ثنائي القاعدية ضعيف							
أ	H_2SO_4	ب	CH_3COOH	ج	HCOOH	د	H_2CO_3	
34	ما العدد الكلي من مولات H^+ الموجودة في 2.5 L من حمض الفوسفوريك تركيزه 0.7 M							
أ	3 mol	ب	5.25 mol	ج	2.1 mol	د	0.233 mol	
35	كتلة المذاب في محلول حجمه 256 ml و تركيزه 0.9 M من كلوريد الأمونيوم (N=14 , H=1 , Cl=35.5)							
أ	215 g	ب	175 g	ج	16.3 g	د	12.3 g	
36	ما عدد الأملاح التي يمكن ان يكونها حمض الفوسفوريك							
أ	4	ب	3	ج	2	د	1	
37	ما نوع المركب الذي يذوب في البنزين و لا يذوب في الماء							
أ	قطبي فقط	ب	عضوي فقط	ج	قطبي أو أيوني	د	عضوي أو تساهمي	
38	أي مما يلي يعتبر النسبة المئوية الكتليه للهيدروجين فيه أكبر (H=1 , 0=16 , S=32 , C=12)							
أ	CH_3COOH	ب	H_2SO_4	ج	H_2O	د	H_2S	
39	أي مما يلي يوجد في صورة جزيئات							
أ	CH_3COOH	ب	C_2H_5OH	ج	NH_4OH	د	NaOH	
40	تعتمد الخواص الجامعة للمحاليل على							
أ	طبيعة المذيب	ب	طبيعة المذاب	ج	عدد دقائق المذيب	د	عدد دقائق المذاب	

TABLETEDUCATION Mr-Mi

21	أي من المحاليل الآتية تكون درجة غليانه هي الأكبر ؟							
	أ	KNO_3	ب	$Al(NO_3)_3$	ج	$CaCl_2$	د	$C_6H_{12}O_6$
22	أي المحاليل التالية متساوية التركيز يكون ضغطه البخاري هو الأقل ؟							
	أ	كلوريد الماغنيسيوم	ب	بروميد الصوديوم	ج	فوسفات الليثيوم	د	كبريتات الألومنيوم
23	عند ذوبان 18 g من الجلوكوز(180 g/mol) $C_6H_{12}O_6$ في 100 g من H_2O يتكون محلول سكري تركيزه							
	أ	1 m	ب	0.01 M	ج	15.3%	د	كلا من (أ) و (ج)
24	ما كتلة أكسيد الماغنيسيوم اللازمة لتحضير محلول منه حجمه 40ml تركيزه 0.5M (Mg=24 , O=16)							
	أ	0.4 g	ب	0.8 g	ج	40 g	د	800 g
25	تركيز محلول هيدروكسيد الكالسيوم الذي يحتوي 500ml منه على 3.7 g من المذاب (Ca=40 , O=16 , H=1)							
	أ	0.26 M	ب	0.13 M	ج	0.1 M	د	0.05 M
26	محلول حجمه 400ml يحتوي على 0.08 mol من $(NH_4)_2Ni(SO_4)_2 .6H_2O$ يكون تركيز أيونات الأمونيوم							
	أ	0.4 M	ب	0.2 M	ج	0.008 M	د	0.004 M
27	في النظام الغروي يقابل المذيب في المحلول							
	أ	الصنف المنتشر	ب	المذاب	ج	وسط الانتشار	د	الهواء
28	يذوب السكر في الماء عن طريق تكوين روابط							
	أ	تساهمية	ب	أيونية	ج	فلزية	د	هيدروجينية
29	من أمثلة الالكتروليتات القوية							
	أ	$NaCl_{(s)}$	ب	$HCl_{(aq)}$	ج	$HCl_{(g)}$	د	$NH_4OH_{(aq)}$
30	الحالة الفيزيائية للمذيب في المملغم هي							
	أ	غاز	ب	سائل	ج	صلب	د	جميع ما سبق
31	بلورة كلوريد الصوديوم تتكون من							
	أ	جزيئات NaCl	ب	ذرات من Na ,Cl	ج	أيونات Na^- , Cl^+	د	أيونات Na^+ , Cl^-
32	تركيز محلول الناتج من خلط 1 g من الايثانول C_2H_5OH مع 99 g من الماء (C=12 , H=1 , O=16)							
	أ	1 %	ب	0.22 m	ج	22 %	د	كلا من (أ) و (ب)
33	أي مما يلي حمض ثنائي القاعدية ضعيف							
	أ	H_2SO_4	ب	CH_3COOH	ج	HCOOH	د	H_2CO_3
34	ما العدد الكلي من مولات H^+ الموجودة في 2.5 L من حمض الفوسفوريك تركيزه 0.7 M							
	أ	3 mol	ب	5.25 mol	ج	2.1 mol	د	0.233 mol
35	كتلة المذاب في محلول حجمه 256 ml و تركيزه 0.9 M من كلوريد الأمونيوم (N=14 , H=1 , Cl=35.5)							
	أ	215 g	ب	175 g	ج	16.3 g	د	12.3 g
36	ما عدد الأملاح التي يمكن ان يكونها حمض الفوسفوريك							
	أ	4	ب	3	ج	2	د	1
37	ما نوع المركب الذي يذوب في البنزين و لا يذوب في الماء							
	أ	قطبي فقط	ب	عضوي فقط	ج	قطبي أو أيوني	د	عضوي أو تساهمي
38	أي مما يلي يعتبر النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين فيه أكبر (H=1 , 0=16 , S=32 , C=12)							
	أ	CH_3COOH	ب	H_2SO_4	ج	H_2O	د	H_2S
39	أي مما يلي يوجد في صورة جزيئات							
	أ	CH_3COOH	ب	C_2H_5OH	ج	NH_4OH	د	NaOH
40	تعتمد الخواص الجامعة للمحاليل على							
	أ	طبيعة المذيب	ب	طبيعة المذاب	ج	عدد دقائق المذيب	د	عدد دقائق المذاب

TABLETEDUEG Mr-M.H