

تم تحميل وعرض المادة من



موقع مادتي هو موقع تعليمي يعمل على مساعدة المعلمين والطلاب وأولياء الأمور في تقديم حلول الكتب المدرسية والاختبارات وشرح الدروس والملاحظات والتحضير وتوزيع المنهج لكل المراحل الدراسية بشكل واضح وسهل مجاناً

حمل تطبيق مادتي ليصلك كل جديد



بسم الله الرحمن الرحيم

المادة: كيمياء ١-٣
الصف: ثالث ثانوي
الزمن ساعتان ونصف
رقم الجلوس
رقم الشعبة

المسار العام/ الفصل الأول ١٤٤٦ هـ

30 درجة

12

السؤال الأول / اجب بعلامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل مما يلي:

أ

1	لا تتسبب جسيمات المخاليط الغروية لسببين الأول الحركة البراونية والقوى الكهروستاتيكية	()
2	يمكن فصل المخلوطين المعلق بالتسخين	()
3	وحدة قياس المولارية هي Mol/L	()
4	غالباً مذاق الأحماض لاذع	()
5	يصنف التفاعل التالي : $K(s) \rightarrow K^+(aq) + e^-$ كتفاعل اختزال.	()
6	الأحماض تحول تباع الشمس من الأحمر الى الأزرق	()
7	حمض برونستد يمثل المادة المانحة لأيون هيدروجين	()
8	من مميزات بطاريات الليثيوم ان عمرها طويل	()
9	تحدث عملية الأكسدة في الخلايا الجلفانية عند المهبط	()
10	الملح مركب أيوني يتكون من أيون موجب من قاعدة وإيون سالب من حمض	()
11	في خلية الخارصين والكربون يكون المصعد (الأنود) هو الكربون	()
12	الأيون المتفرج هو الأيون الذي لا يتغير أثناء التفاعل	()

السؤال الثاني / ضع دائرة على الحرف الذي يسبق الإجابة الصحيحة لكل مما يلي

أ

1 - تفاعل حمض مع قاعدة لإنتاج ملح وماء يسمى عملية :

أ	تعاادل	ب	تماثل
ج	تأين	د	تفكك

2 - احد المخاليط التالية معلق

أ	الدم	ب	الجيلاتين
ج	الوحد	د	الحليب

3 - تسمى عملية فقد ذرة الحديد Fe للإلكترونات

أ	أكسدة	ب	اختزال
ج	تعاادل	د	تكوين

4 - المحلول المائي الذي فيه $PH > 7$

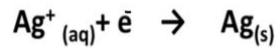
أ	حامضي	ب	قاعدي
ج	متعاادل	د	ليس مما سبق

5 - الحليب ...

أ	مخلوط غروي	ب	مخلوط معلق
ج	مخلوط متجانس	د	محلول

6 - البطارية الجافة التي تحتوي على عمود من الكربون فيما يلي هي :

أ	البطاريات القلوية	ب	بطارية الخارصين والكربون
ج	بطارية أكسيد الفضة	د	بطارية المركم الرصاصي



7 - التغير الكيميائي التالي يعتبر عملية :

أ	أكسدة	ب	اختزال
ج	تكوين	د	عامل مؤكسد

8 - : عدد التأكسد لعنصر الأكسجين في المركب H_2O_2 يساوي

أ	+3	ب	-1
ج	+5	د	-7

9 - النسبة المئوية بدلالة الحجم لكحول الإيثانول في محلول يحتوي على 35 ml من كحول الإيثانول مذاب في 155ml في الماء تساوي :

أ	14%	ب	17.66%
ج	18.42%	د	11%

10 - يرمز لثابت تأين القاعدة بالرمز :

أ	K_a	ب	K_b
ج	K_c	د	K_d

11 - النقطة التي يتغير لون الكاشف عندها :

أ	نقطة النهاية	ب	نقطة التكافؤ
ج	المعايرة	د	الكواشف

12 - عدد التأكسد للذرة الغير متحدة :

أ	+2	ب	0
ج	+3	د	-1

13 - عند إذابة 10 جرام من السكر في 100 جرام ماء فإن السكر يعتبر :

أ	مذيب	ب	مذاب
ج	وسط انتشار	د	جسيمات منتشرة

14 - تفاعل الأملاح مع الماء يدعى :

أ	تميه	ب	تعاادل
ج	تصبن	د	إختزال

15 - أي العناصر تمثل أقوى عامل مؤكسد ؟

أ	الكلور	ب	الفلور
ج	الأكسجين	د	النيتروجين

16 - الوقود المستخدم في خلايا الوقود الجلفانية هو :

أ	H_2	ب	N_2
ج	N_2	د	Cl_2

17 - إذا ذاب 0,55 g من غاز ما في 1L من الماء عند ضغط 20kpa فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 110kpa ؟

أ	3g/L	ب	3L
ج	4g/L	د	4L

18 - أي العناصر عدد تأكسدها موجب ؟

أ	الهالوجينات	ب	الفلزات
ج	الغازات النبيلة	د	اللافلزات

نموذج الإجابة

المادة: كيمياء ١-٣
الصف: ثالث ثانوي
الزمن ساعتان ونصف
رقم الجلوس
رقم الشعبة

المسار العام/ الفصل الأول ١٤٤٦ هـ

30 درجة

اسم الطالب /

12

السؤال الأول / اجب بعلامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل مما يلي:

أ

(✓)	1 لا تتسبب جسيمات المخاليط الغروية لسببين الأول الحركة البراونية والقوى الكهروستاتيكية
(X)	2 يمكن فصل المخلوط المعلق بالتسخين
(✓)	3 وحدة قياس المولارية هي Mol/L
(✓)	4 غالباً مذاق الأحماض لاذع
(X)	5 يصنف التفاعل التالي : $K(s) \rightarrow K^+(aq) + e^-$ كتفاعل اختزال.
(X)	6 الأحماض تحول تباع الشمس من الأحمر الى الأزرق
(✓)	7 حمض برونستد يمثل المادة المانحة لايون هيدروجين
(✓)	8 من مميزات بطاريات الليثيوم ان عمرها طويل
(X)	9 تحدث عملية الأكسدة في الخلايا الجلفانية عند المهبط
(✓)	10 الملح مركب أيوني يتكون من أيون موجب من قاعدة وايون سالب من حمض
(X)	11 في خلية الخارصين والكربون يكون المصعد (الأنود) هو الكربون
(✓)	12 الايون المتفرج هو الايون الذي لا يتغير اثناء التفاعل

السؤال الثاني / ضع دائرة على الحرف الذي يسبق الإجابة الصحيحة لكل مما يلي

أ

1 - تفاعل حمض مع قاعدة لإنتاج ملح وماء يسمى عملية :

أ	تعادل	ب	تمائل
ج	تأين	د	تفكك

2 - احد المخاليط التالية معلق

أ	الدم	ب	الجيلاتين
ج	الوحد	د	الحليب

3 - تسمى عملية فقد ذرة الحديد Fe للإلكترونات

أ	أكسدة	ب	اختزال
ج	تعادل	د	تكوين

4 - المحلول المائي الذي فيه $PH > 7$

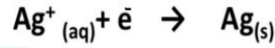
أ	حامضي	ب	قاعدي
ج	متعادل	د	ليس مما سبق

5 - الحليب ...

أ	مخلوط غروي	ب	مخلوط معلق
ج	مخلوط متجانس	د	محلول

6 - البطارية الجافة التي تحتوي على عمود من الكربون فيما يلي هي :

أ	البطاريات القلوية	ب	بطارية الخارصين والكربون
ج	بطارية أكسيد الفضة	د	بطارية المركم الرصاصي



7 - التغير الكيميائي التالي يعتبر عملية :

أ	أكسدة	ب	اختزال
ج	تكوين	د	عامل مؤكسد

8 - : عدد التأكسد لعنصر الأكسجين في المركب H_2O_2 يساوي

أ	+3	ب	-1
ج	+5	د	-7

9 - النسبة المئوية بدلالة الحجم لكحول الإيثانول في محلول يحتوي على 35 ml من كحول الإيثانول مذاب في 155ml في الماء تساوي :

أ	14%	ب	17.66%
ج	18.42%	د	11%

10 - يرمز لثابت تأين القاعدة بالرمز :

أ	K_a	ب	K_b
ج	K_c	د	K_d

11 - النقطة التي يتغير لون الكاشف عندها :

أ	نقطة النهاية	ب	نقطة التكافؤ
ج	المعايرة	د	الكواشف

12 - عدد التأكسد للذرة الغير متحدة :

أ	+2	ب	0
ج	+3	د	-1

13 - عند إذابة 10 جرام من السكر في 100 جرام ماء فإن السكر يعتبر :

أ	مذيب	ب	مذاب
ج	وسط انتشار	د	جسيمات منتشرة

14 - تفاعل الأملاح مع الماء يدعى :

أ	تميه	ب	تعاادل
ج	تصبن	د	إختزال

15 - أي العناصر تمثل أقوى عامل مؤكسد ؟

أ	الكلور	ب	الفلور
ج	الأكسجين	د	النيتروجين

16 - الوقود المستخدم في خلايا الوقود الجلفانية هو :

أ	H_2	ب	N_2
ج	N_2	د	Cl_2

17 - إذا ذاب 0,55 g من غاز ما في 1L من الماء عند ضغط 20kpa فما كمية الغاز نفسه التي تذوب عند ضغط 110kpa ؟

أ	3g/L	ب	3L
ج	4g/L	د	4L

18 - أي العناصر عدد تأكسدها موجب ؟

أ	الهالوجينات	ب	الفلزات
ج	الغازات النبيلة	د	اللافلزات

الصف : الثالث الثانوي			
المادة : كيمياء ٣ - مسار عام			
الزمن : ساعتين ونصف			
رقم الجلوس :		اختبار الفصل الدراسي الاول الدور الأول - العام الدراسي ١٤٤٦ هـ	
المدقق	المراجع	المصحح	الدرجة
	/	/	٣٠
		اسم الطالب	

السؤال الأول : (أ) اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية

١٠	الحركة العشوائية لجسيمات المذاب في المخاليط تسمى.....			
١	أ - الموجية	ب - المستقيمة	ج - البراونية	د - الدائرية
٢	إذا كان تركيز ايون الهيدروكسيد 1.0×10^{-6} عند درجة حرارة K 298 فإن قيمة PH و POH هي			
	أ - PH= 11.6 , POH=2.4	ب - PH = 4.8 , POH= 8.2	ج - PH= 7 , POH=6.4	د - POH =6 , PH =8
٣	كاثود الخلية الجافة عبارة عن عمود.....			
	أ - كربون	ب - الخارصين	ج - صوديوم	د - نحاس
٤	حسب قاعدة بر ونستد - لوري إذا كان OH^- قاعدة فإن الحمض المرافق لها هو			
	أ - H_3O^+	ب - O^{2-}	ج - H_2O_2	د - H_2O
٥	المخلوط المعلق يمكن فصله			
	أ - بالتقطير	ب - بالمغناطيس	ج - بالترشيح	د - بالتبلور
٦	المعامل الصحيح في الفراغ لكي تتزن المعادلة في وسط حمضي للتفاعل التالي $\text{H}^+ + \text{Cu} + 2\text{NO}_3^- \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$			
	أ - 6	ب - 2	ج - 4	د - 1
٧	إذا احتوى حوض الاسماك على 3.6 g NaCl لكل 100mg ماء فإن النسبة المئوية بدلالة الكتلة لكلوريد الصوديوم في المحلول			
	أ - 5.3 %	ب - 33.5 %	ج - 53.5 %	د - 3.5 %
٨	في التفاعل التالي $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Zn}^{2+} + \text{Cu}$ إذا علمت ان $E^0_{\text{Zn}^{2+}} = -0.762\text{V}$, $E^0_{\text{Cu}^{2+}} = +0.342\text{V}$ فإن فرق جهد الخلية الكلي يساويV			
	أ - 0.32	ب - 1.1	ج - 0.11	د - 11
٩	أذابه 1 mol من كلوريد الالمنيوم AlCl_3 في 1 kg من الماء ينتج عنه من الايونات			
	أ - 1 mol	ب - 2 mol	ج - 3 mol	د - 4 mol
١٠	أحد الاملاح التالية ينتج محلول حمضي			
	أ - NH_4Cl	ب - KF	ج - NaNO_3	د - NaCl

السؤال الثاني : ضع علامة (√) امام العبارات الصحيحة وعلامة (x) امام العبارات الخاطئة

١١

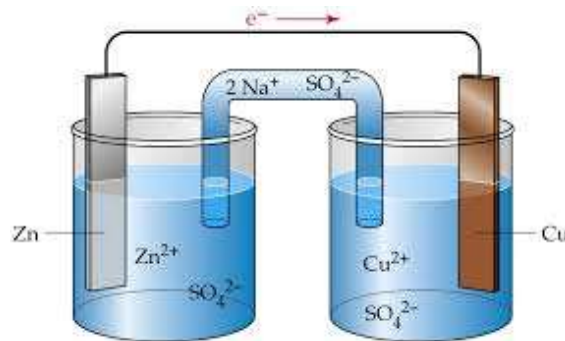
م	العبارة	العلامة
١	تزداد ذائبية الغازات في السوائل بارتفاع درجة الحرارة	()
٢	حسب نموذج لويس فإن NH_3 يعتبر حمض اذا كان ($N = 7$, $1=H$)	()
٣	عدد مولات المذاب تقل عند تخفيف المحلول المركز	()
٤	العناصر ذات الكهروسالبية المنخفضة عوامل مختزلة قوية	()
٥	يدعى المزيج من مادتين نقيتين او اكثر تحتفظ فيه كل مادة بخصائصها الكيميائية بالمخلوط	()
٦	مواد تقاوم التغير في قيمة الـ PH عند اضافة كميات محددة من الاحماض والقواعد تدعى المواد المترددة	()
٧	عملية احاطة جسيمات المذاب بجسيمات المذيب تسمى الذوبان	()
٨	البطاريات الاولى لا يمكن اعادة شحنها	()
٩	المخلوط الغروي لا يترسب ولا يمكن فصل مكوناته المتجانسة بالترويق او الترشيح	()
١٠	يسير التيار الكهربائي من القطب السالب الى القطب الموجب في خلية التحليل الكهربائي	()
١١	عدد التأكسد لعنصر الكبريت الموجودة في المركب H_2SO_3 يساوي -2	()
١٢	يوجد الخارصين في الخلية القلوية على هيئة مسحوق هينة	()

السؤال الثالث (أ) علل لما يلي :- الجبس لا يذوب في الماء.

٨

ب - من خلال الرسم للخلية الجلفانية اجب عما يلي

١ - العامل المؤكسد..... ٢ - العامل المختزل..... ٣ - رمز الخلية..... الانود.....



ج - اكتب المصطلح العلمي المناسب فيما يلي (الكواشف - البطارية - تأثير تنдал)

١ - خلية جلفانية او اكثر من عبوة واحدة تنج التيار الكهربائي.....

٢ - قدرة جسيمات المخاليط على تشتت الضوء.....

٣ - اصباغ التي تتأثر الوانها بالمحاليل الحمضية والقاعدية..... انتهت الاسئلة