تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



الملف اختبار نهاية الفصل

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← المستوى السادس ← كيمياء ← الفصل الثاني،

الملف اختبار نهاية الفصل

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← المستوى السادس ← كيمياء ← الفصل الثاني

المزيد من الملفات بحسب المستوى السادس والمادة كيمياء في الفصل الثاني				
نشاط 6 كيمياء	1			
حل الوحدة الأولى /كيمياء	2			
حل الوحدة الثانية /كيمياء	3			
حل الوحدة الرابعة /كيمياء	4			
ملخص المركبات العضوية	5			

المقرر: كيمياء 4

الشعبة: 2 الزمن: ثلاث ساعات



المملكة العربية السعودية وزارة التعليم الإدارة العامة للتعليم بمحافظة جدة



أسئلة اختبار الفصل كيمياء 4 للعام الدراسي 1443 / 1443 هـ

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي ثم ظلل في ورقة الإجابة:

almananj.com/s	د ح بر	عدد التأكسد للكلور في NaClO ₄ هو علما بأن Na=11:	1
قاعدة حمض حمض مرافق قاعدة مرافقة	د ح بر	$CH_3NH_2 + H_2O \longrightarrow CH_3NH_3 + OH$ في التفاعل التالي يكون موقع الماء في التفاعل:	2
المولالية المولارية عدد المولات الكتلة المولية	د ج د	هي عدد مولات المذاب في لتر من المحلول :	3
8 9 6 4	ر الله الله الله الله الله الله الله الل	اذا كان تركيز الهيدروجين $1 - 1 \times 1 = [H]$ فإن قيمة PH تساوي :	4
القواعد الضعيفة الاحماض الضعيفة القواعد القوية الاحماض القوية	د ع ز	يصنف المركب HCl من :	5
الانسولين الكولاجين الكيراتين الهيموجلوبين	د ج	بروتين ينقل الأكسجين من الرئتين الى جميع اعضاء الجسم :	6
الانسولين الكولاجين الكيراتين الهيموجلوبين	ر اد ع اد	بروتين بنائي يعد جزءا من الاوتار والاربطة والجلد:	7
الاحماض القوية القواعد القوية القواعد الضعيفة الاحماض الضعيفة	ا ب د	يصنف المركب CH3COOH من:	8

البطارية الجافة بطارية الفضة البطارية الثانوية	ب	خلية تعتمد في تفاعلها على تفاعل الاكسدة والاختزال العكسي :	9
البطارية الناتوية البطارية الاولية	د		
0.11 M	Í	يحتوي 500ml من محلول حقن الوريد على 10g من سكر الجلوكوز C ₆ H ₁₂	
0.5 M	Ļ	O ما مولارية هذا المحلول حيث أن الكتلة المولية للجلوكوز تساوي	10
0.00011 M	3	:180g/mol	10
0.433 M	7		
-1	Í		
+1	Ļ	عدد التأكسد للكلور في المركب HCl هو :	11
-2	٦	حد المحدد للمور في المرتب إن الموا	11
+2	۵		
ا / com أراخف فلز موجود	a		
له اکبر جهد اختزال	÷	يستخدم الليثيوم Li في صناعة البطاريات لأنه:	12
اكثر العناصر توافرا	3		12
ارخص فلز	۷		
الطلاء بالكهرباء	Í		
الجلفنة	ŗ	للحصول على الكلور في التحليل الكهربائي نستخدم مصهور كلوريد الصوديوم في :	13
تنقية الفلزات	٦	تعصون على المعور في التعليل المهرباتي تستخدم مصبهور عنوريد التصوديوم في :	13
خلية داون	7		
جهد الاكسدة	Í		
جهد الاختزال	ŀ	a mit motali i most tal ti i ti i a	14
جهد نصف الخلية	٦	هو مدى قابلية المادة لإكتساب الإلكترونات:	14
جهد الخلية	7		
HNO ₃	Í		
H_2S	Ļ	$H_2S + HNO_3 \longrightarrow S + NO + H_2O$ العامل المؤكسد في المعادلة	15
H_2O	3		13
S	7		
امين وكربوكسيل	Í		
امين وكربونيل	Ļ	الحمض الاميني يحتوي على مجموعتين وظيفيتين هما :	16
امين وكحول	٦	العصل المبيعي يتسوي حتى مجبوحين وسيسيين المدار	10
كربوكسيل وكحول	7		
الحرارة	Í		
التحريك	Ļ	العوامل المؤثرة في الذوبان هي :	17
مساحة السطح	3	، پيرون عي ، ويون عي .	1 /
جميع ماسبق	7		
-6	Í		
-7	Ļ	عدد تأكسد الكروم في - CrO ₄ هو :	18
+6	٤	ا عدد مروم عي ١٥٠٥٠ .	10
+7	٦		
الاحماض الامينية	Í		
الاحماض الكربوكسيلية	ŗ	وحدة بناء البروتينات :	19
الاحماض النووية	٤	وحده پنام ببروسیت .	
الامينات	7		

الحمض النووي	١		
البروتين	Ļ	ميلمر جدوى بحتوى على النبت وحين يقوم بتخزين المعاومات الور اثبة ونقلها .	20
الليبيد	3	مبلمر حيوي يحتوي على النيتروجين يقوم بتخزين المعلومات الوراثية ونقلها:	20
الشمع	7		
الذوبانية	Í		
الذوبان	ب	إنتشار المذيب خلال غشاء شبه منفذ:	21
الضغط الاسموزي	٦		21
الخاصية الاسموزية	7		
الكاثود	Í		
الانود	Ļ	جزء من أجزاء الخلية الجلفانية و ممر لتدفق الأيونات من جهة إلى أخرى:	
القنطرة الملحية	ح	3.2 3 3 1 1 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	22
السلك المعنى	7		
36.6%	j		
a/39.6% ahi. Com/s	a-	النسبة المئوية بالحجم للإيثانول في محلول يحتوي على 40 ml إيثانول مذاب في 110	
26.6%	ح	اسب معرف بسبم عربيت ون عي مسون يسوي عن الله الله بيت ون مسبب عي 110 ml من الماء:	23
46.6%	2		
الكربو هيدرات	Í		
الإنزيمات	Ļ		
الهيدروكربونات	ح	مركبات عضوية تعتبر مصدرا للطاقة المختزنة في الجسم	24
الأمينات	7		
0.07 M	Í		
0.07 L	ب	O EM 15 5 dis 186 s tata a minest anni KI EM a distributional a	
0.37 L		ماحجم المحلول القياسي KI 5M اللازم لتحضير محلول مخفف منه بتركيز 0.5M وحجمه 0.7L:	25
0.35 L 0.35 M	ع	وحجمه ع/.U: 	
	-		
عمود الكربون	,		
الخارصين	٠	في بطارية الخارصين والكربون الكاثود هو :	26
ملف نحاسي	٤		
هيدروكسيد البوتاسيوم			
برونستد ــ لوري	١		
لویس	ب	الحمض هو مادة مستقبلة لزوج من الالكترونات	27
ارهینیوس	٦	33 2 C33 .	
هنري	7		
5	Í		
6	Ļ	$ ext{FOH}$ غند محلول تركيز الهيدروجين فيه $ ext{E}^{-5} ext{10} ext{-5}$ غند محلول تركيز الهيدروجين فيه $ ext{E}^{-5}$	28
9	3	عد محول ترتیز الهیدروجین تیا ۱۰ ۱۰ - [۱۱] جن جد ۲۰۱۱ .	40
14	7		
الانود	Í		
الكاثود	Ļ	تحدث الأكسدة في الخلايا الجلفانية عند :	20
القنطرة الملحية	3	لكدت الاحسدة في الحبري الجنعاب حد :	29
السلك المعدني	7		
البروتين	Í		
الشمع	ب	_mperior_ at the first the contract of the con	
السترويد	ح	عند إتحاد حمض دهني مع كحول طويل السلسلة يكون الناتج:	30
الليبيد	7		
	<u> </u>		

السؤال الثاني: - ظلل الحرف (ص) أمام العبارة الصحيحة والحرف (خ)أمام العبارة الخاطئة في ورقة الإجابة:

الإجابة	العبارة	م
	في عملية الطلاء بالكهرباء لمادة ما بالفضة لابد أن يكون الآنود عبارة عن قطعة من الفضة.	1
	الليبيدات جزيئات كبيرة حيوية لاقطبية وهي غير قابلة للذوبان .	2
	الاحماض تحول ورق تباع الشمس من الازرق الى الاحمر.	3
	قانون الغاز المثالي يكون غير مناسب للإستخدام مع الغاز الحقيقي عند درجات الحرارة المنخفضة.	4
	يختزن DNA المعلومات الوراثية للخلية في النواة .	5
	الجبس يعتبر من المركبات الأيونية التي لا تذوب في الماء.	6
	الخلية الكهروكيميائية التي يحدث فيها التحليل الكهربائي تسمى الخلية الجلفانية .	7
ã	المولالية هي عدد مولات المذيب على كتلة المذاب بالكيلو جرام Kg.	8
	العامل المختزل هي المادة التي يحدث لها إختزال.	9
	المحاليل المنظمة هي المادة التي تسلك سلوك الحمض والقاعدة.	10

السؤال الثالث: - اختر من القائمة (ب) ما يناسب من القائمة (١) ثم ظلل في ورقة الإجابة: -

(ب)		(†)	الاختيار الصحيح	م
الجلوكوز	L	يصنف من السكريات الثنائية ويعرف بسكر الحليب	()	1
السليلوز	۵	يصنف من السكريات عديدة التسكر ويتألف من وحدات من الجلوكوز تختزن الطاقة	()	2
الجلايكوجين	Í	يصنف من السكريات الاحادية ويعرف بسكر الدم	()	3
السكروز	ب	يصنف من السكريات الاحادية ويعرف بسكر الفاكهة ويوجد في معضم الفواكه	()	4
الفركتوز	ح	يصنف من السكريات الثنائية ويعرف بسكر المائدة	()	5
اللاكتوز	و			

____ مع الامنيات للجميع بالتوفيق والنجاح ____ معلم المادة