

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

أسئلة اختبار الفصل كيمياء 4 للعام الدراسي 1443 / 1443 هـ

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

أ ب ج د	أ ب ج د	1	عدد التأكسد للكلور في NaClO_4 هو علما بأن $\text{Na}=11$:
أ ب ج د	أ ب ج د	2	في التفاعل التالي $\text{CH}_3\text{NH}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{NH}_3 + \text{OH}$ يكون موقع الماء في التفاعل:
أ ب ج د	أ ب ج د	3	هي عدد مولات المذاب في لتر من المحلول :
أ ب ج د	أ ب ج د	4	إذا كان تركيز الهيدروجين $[\text{H}^+] = 1 \times 10^{-6}$ فإن قيمة PH تساوي :
أ ب ج د	أ ب ج د	5	يصنف المركب HCl من :
أ ب ج د	أ ب ج د	6	بروتين ينقل الأكسجين من الرئتين الى جميع اعضاء الجسم :
أ ب ج د	أ ب ج د	7	بروتين بنائي يعد جزءا من الاوتار والاربطة والجلد :
أ ب ج د	أ ب ج د	8	يصنف المركب CH_3COOH من :

البطارية الجافة	أ	خلية تعتمد في تفاعلها على تفاعل الأكسدة والاختزال العكسي :	9
بطارية الفضة	ب		
البطارية الثانوية	ج		
البطارية الأولية	د		
0.11 M	أ	يحتوي 500ml من محلول حقن الوريد على 10g من سكر الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$ ما مولارية هذا المحلول حيث أن الكتلة المولية للجلوكوز تساوي 180g/mol :	10
0.5 M	ب		
0.00011 M	ج		
0.433 M	د		
-1	أ	عدد التأكسد للكلور في المركب HCl هو :	11
+1	ب		
-2	ج		
+2	د		
اخف فلز موجود له أكبر جهد اختزال أكثر العناصر توافراً أرخص فلز	أ	يستخدم الليثيوم Li في صناعة البطاريات لأنه :	12
	ب		
	ج		
	د		
الطلاء بالكهرباء الجلفنة تنقية الفلزات خلية داون	أ	للحصول على الكلور في التحليل الكهربائي نستخدم مصهور كلوريد الصوديوم في :	13
	ب		
	ج		
	د		
جهد الأكسدة جهد الاختزال جهد نصف الخلية جهد الخلية	أ	هو مدى قابلية المادة لاكتساب الإلكترونات :	14
	ب		
	ج		
	د		
HNO ₃ H ₂ S H ₂ O S	أ	العامل المؤكسد في المعادلة $H_2S + HNO_3 \longrightarrow S + NO + H_2O$	15
	ب		
	ج		
	د		
امين وكربوكسيل امين وكربونيل امين وكحول كربوكسيل وكحول	أ	الحمض الاميني يحتوي على مجموعتين وظيفيتين هما :	16
	ب		
	ج		
	د		
الحرارة التحريك مساحة السطح جميع ماسبق	أ	العوامل المؤثرة في الذوبان هي :	17
	ب		
	ج		
	د		
-6 -7 +6 +7	أ	عدد تأكسد الكروم في CrO_4^- هو :	18
	ب		
	ج		
	د		
الاحماض الامينية الاحماض الكربوكسيلية الاحماض النووية الامينات	أ	وحدة بناء البروتينات :	19
	ب		
	ج		
	د		

الحمض النووي	أ	مبلمر حيوي يحتوي على النيتروجين يقوم بتخزين المعلومات الوراثية ونقلها :	20
البروتين	ب		
الليبيد	ج		
الشمع	د		
الذوبانية	أ	إنتشار المذيب خلال غشاء شبه منفذ :	21
الذوبان	ب		
الضغط الاسموزي	ج		
الخاصية الاسموزية	د		
الكاثود	أ	جزء من أجزاء الخلية الجلفانية و ممر لتدفق الأيونات من جهة إلى أخرى :	22
الانود	ب		
القطرة الملحية	ج		
السلك المعدني	د		
36.6%	أ	النسبة المئوية بالمجم للإيثانول في محلول يحتوي على 40 ml إيثانول مذاب في 110 ml من الماء:	23
39.6%	ب		
26.6%	ج		
46.6%	د		
الكربوهيدرات	أ	مركبات عضوية تعتبر مصدرا للطاقة المختزنة في الجسم	24
الإنزيمات	ب		
الهيدروكربونات	ج		
الأمينات	د		
0.07 M	أ	ماحجم المحلول القياسي 5M KI اللازم لتحضير محلول مخفف منه بتركيز 0.5M وحجمه 0.7L:	25
0.07 L	ب		
0.35 L	ج		
0.35 M	د		
عمود الكربون	أ	في بطارية الخارصين والكربون الكاثود هو :	26
الخارصين	ب		
ملف نحاسي	ج		
هيدروكسيد البوتاسيوم	د		
برونستد - لوري	أ	الحمض هو مادة مستقبلية لزوج من الالكترونات	27
لويس	ب		
ارهينيوس	ج		
هنري	د		
5	أ	عند محلول تركيز الهيدروجين فيه 1×10^{-5} [H] فإن قيمة POH :	28
6	ب		
9	ج		
14	د		
الانود	أ	تحدث الأكسدة في الخلايا الجلفانية عند :	29
الكاثود	ب		
القطرة الملحية	ج		
السلك المعدني	د		
البروتين	أ	عند إتحداد حمض دهني مع كحول طويل السلسلة يكون الناتج :	30
الشمع	ب		
السترويد	ج		
الليبيد	د		

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

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

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

م	الاختيار الصحيح	(أ)	(ب)
1	()	يصنف من السكريات الثنائية ويعرف بسكر الحليب	د الجلوكوز
2	()	يصنف من السكريات عديدة التسكر ويتألف من وحدات من الجلوكوز تختزن الطاقة	هـ السليلوز
3	()	يصنف من السكريات الاحادية ويعرف بسكر الدم	أ الجللايكوجين
4	()	يصنف من السكريات الاحادية ويعرف بسكر الفاكهة ويوجد في معظم الفواكه	ب السكروز
5	()	يصنف من السكريات الثنائية ويعرف بسكر المائدة	ج الفركتوز
			و اللاكتوز

مع الامنيات للجميع بالتوفيق والنجاح
معلم المادة