

خلاصة التحصيلي

1443 هـ

كيهيا

(محلول)

* ملف (1)



جميع دمو تشاك



مقدمة

الحمد لله الذي زين قلوب أوليائه بأنوار الوفاق، وسقى أسرار أحبائه شراباً
لذيذ المذاق، وألزم قلوب الخائفين الوجَل والإشفاق، فلا يعلم الإنسان في
أي الدواوين كتب ولا في أيّ الفريقين يساق، فإن سامح فبفضله، وإن
عاقب فبعديله، ولا اعتراض على الملك الخلاق.

اما بعد

تم تجميع الاسئلة تسهيل على المختبرين الذين سيختبرون الايام القادمة
ولا نحلل تدوالها بدون اذن لانها مدفوعة وليست مجانية

ادعية قبل المذاكرة

اللهم إنّي أسألك أن ترزقني علماً نافعاً، وأن تنفعني بما علّمتني وأنت
تزيدني علماً، وأن تهبني من لدنك عقلاً منيراً، ونفساً منشّرة مقبلة على
الدراسة والتحصيل العلمي برغبةٍ وحب، واجعلني يا ربّي سريع الحفظ حاد
الذهن، واجعل ما رزقتني من العلم حجةً لي لا عليّ يا كريم يا رب

الاسئلة

١	ما كتلة الماء بالجرام في عينة من ملح مائي كتلتها ١٠ g تم تسخينها حتى تغير لونها وأصبحت كتلتها ٨,٣ g ؟	A ٠,٧g	B 1.7 g	C 9.2 g	D 10 g
٢	تتميز الأشعة السينية ب:	A طول موجي كبير وتردد كبير	B طول موجي كبير وتردد صغير	C طول موجي صغير وتردد كبير	D طول موجي صغير وتردد صغير
٣	لا يمكن تحديد مكان وسرعة الالكترون في الوقت نفسه....	A مبدأ هايزنبرج	B نظرية بور	C مبدأ فاو	D بلانك
٤	الشحنة الكلية للذرة تعادل :	A مجموع شحنة الالكترونات	B مثلي مجموع شحنة الالكترونات	C مجموع شحنة الالكترونات والبروتونات	D مثلي مجموع شحنة الالكترونات والبروتونات
٥	عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن ١٢ ذرة أكسجين :	A 3	B 4	C 2	D 6
٦	أي من الآتي تفاعل كيميائي ؟	A صقل الألماس	B احتراق الأوراق	C ذوبان الثلج	D كسر الزجاج





٧	يعتمد ثابت ارتفاع درجة الغليان على.....			
A	حجم المذاب والمذيب	B	طبيعة المذاب والمذيب	
C	طبيعة المذاب	D	طبيعة المذيب	
٨	يتكور سطح الزئبق لأن قوى التلاصق :			
A	أقل من قوى التماسك	B	أكبر من قوى التماسك	
C	تساوي قوى التماسك	D	ليس لها علاقة	
٩	كتلة ٠,٥ mol من الأمونيا NH ₃ تساوي :			
	(الكتل المولية ل H=1, N=14 g/mol)			
A	7.5 g	B	8.5 g	C 17 g
				D 34 g
١٠	الأشعة المكونة من الكترون له شحنة سالبة أحادية هي :			
A	ألفا	B	بيتا	
C	جاما	D	فوق بنفسجية	
١١	كم عدد ذرات الهيدروجين في ألكاين اذا كان عدد ذرات الكربون لديه ٥ ذرات؟			
A	10	B	1	C 5
				D 8
١٢	الهواء يحوي مذيب ومذاب من نوع			
A	سائل - سائل	B	غاز - سائل	C سائل - صلب
				D غاز - غاز





١٣	مول لكل لتر هي وحدة...				
A	المولالية	B	المولارية		
C	الكسر المولي	D	النسبة المئوية		
١٤	كلما اتجهنا الى الأسفل ضمن عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري :				
A	تقل كتل الذرات	B	يزداد جهد التأين	C	يزداد الحجم الذري
				D	تزداد الألفة الالكترونية
١٥	اضافة الملح الى الجليد على الطرق لفصل الشتاء تؤدي الى...				
A	رفع درجة تجمد الجليد وتزداد صلابة الطريق	B	خفض درجة حرارة الجليد فيزداد صلابة		
C	رفع درجة حرارة الجليد فينصهر الجليد	D	خفض درجة التجمد للجليد فينصهر الجليد		
١٦	أي نوع من الاضمحلال لا يغير عدد البروتونات أو النيوترونات في الذرة ؟				
A	ألفا	B	بيتا	C	جاما
				D	البوزيترون
١٧	اي المواد التالية تمثل ملحا حامضيا :				
A	فلوريد البوتاسيوم	B	كلوريد الأمونيوم		
C	نترات الصوديوم	D	هيدروكسيد الليثيوم		
١٨	ما البوليمرات الحيوية التي تتكون من أحماض أمينية ترتبط بروابط ببتيدية ؟				
A	الجليسيريدات	B	البروتينات	C	الأحماض النووية
				D	الستيرويدات





١٩	فصل النفط الى المكونات ايسط بتكثيفها عند درجات حرارة مختلفة	
A	التقطير التجزيئي	B
C	البلمرة	D
٢٠	اذا كان عدد الكم الرئيس يساوي ٣ ، اي الاتي لا يدخل في التوزيع الالكتروني	
A	S	B
	p	C
	d	D
	f	
٢١	ما الذي يكون رابطة تساهمية غير قطبية ؟	
A	Na - F	B
	F - F	C
	H - F	D
	F - K	
٢٢	عند تفاعل حمض معه قاعدة واستعمال أحدهما في معرفة تركيز الاخر، فان ذلك يسمى:	
A	المحلول المنظم	B
	التقطير	C
	الترويق	D
	المعايرة	
٢٣	مركب يحوي رابطة تساهمية قطبية يكون فرق الكهروسالبية له....	
A	أقل من 1,7	B
	0	D
	1,7 - 0,4	
C	أكثر من 1,7	
٢٤	ما الخاصية المميزة التي يمكن التعرف من خلالها على العنصر ؟	
A	طيف الانبعاث الذري	B
	طاقة الفوتون	D
C	الطيف الكهرومغناطيسي	
	طاقة الكم	





٢٥	أي مما يلي مخلوط غير متجانس ؟			
A	الهواء الجوي	B	دم الانسان	
C	العملة النقدية	D	محلول سكر وماء	
٢٦	تفاعل الكحولات مع الأحماض يسمى تفاعل :			
A	حذف	B	إضافة	
		C	أكسدة	
		D	تكثف	
٢٧	جزء الماء شكله.....			
A	منحن	B	رباعي الأوجه	
		C	خطي	
		D	مثلث متساو	
٢٨	عدد المستويات الفرعية في المجال الثانوي d :			
A	7	B	5	
		C	3	
		D	1	
٢٩	التركيز المولاري لمحلول حجمه 1 L يحتوي على 0.5 mol من المذاب....			
A	0.5 M	B	2 M	
		C	5 M	
		D	1 M	
٣٠	بروتين يزيد من سرعة التفاعلات الكيميائية....			
A	الهرمون	B	الأنزيم	
		C	كربوهيدرات	
		D	كلسترول	
٣١	أي المعادلات الآتية هي تفاعل تكوين ؟			
A	$Mg + Cl_2 \rightarrow MgCl_2$	B	$2H_2O_2 \rightarrow 2H_2 + O_2$	
C	$MgCl_2 \rightarrow Mg + Cl_2$	D	$2Li + 2H_2O \rightarrow 2LiOH + H_2$	





٣٢ الصيغة العامة للإيثانين :			
C_nH_{n-2}	D	C_nH_{2n}	C
C_nH_{2n+2}	B	C_nH_{2n-2}	A
٣٣ ماذا يحدث عند زيادة تركيز N_2 في المعادلة الآتية ؟ يزاح التفاعل نحو : $N_2(g) + 3H_2(g) \leftrightarrow 2NH_3(g)$			
المتفاعلات	A	النواتج	B
لا يتأثر	C	يتوقف التفاعل	D
٣٤ ما معنى أن الطاقة الذرة مكماة ؟			
تأخذ قيم فردية	A	تأخذ قيم محددة صحيحة	B
تأخذ قيم زوجية	C	تأخذ قيم كسرية	D
٣٥ التوزيع الإلكتروني لأيون الصوديوم Na^+			
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	B	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	A
$1s^2 2s^2 2p^5 3s^2$	D	$1s^2 2s^2 2p^6$	C
٣٦ حدد تفاعل الأكسدة فيما يلي ؟			
$Cl_2 \rightarrow 2Cl^-$	B	$Ag^+ \rightarrow Ag$	A
$K \rightarrow K^+$	D	$Ca^{+2} \rightarrow Ca$	C
٣٧ أي الخطوات الآتية تبدأ بها الدراسة العلمية ؟			
الفرضية	A	الملاحظة	B
الاستنتاج	C	نشر النتائج	D





٣٨	قسم من الكيمياء يهتم بدراسة الكربون ومركباته.....				
A	العضوية	B	الحيوية		
C	الفيزيائية	D	التحليلية		
٣٩	أي المركبات الآتية تحتوي على روابط سيجمما فقط ؟				
A	C_3H_8	B	C_2H_2	C	C_3H_4
		D	C_6H_{10}		
٤٠	أي تفاعلات التعادل الآتية تعطي قيمة $PH = 7$ ؟				
A	$NH_3 + HCl$	B	$NaOH + HCl$		
C	$NaOH + HF$	D	$NH_3 + CH_3COOH$		
٤١	قوة كهروستاتيكية تنشأ عن تجاذب الأيونات ذات الشحنات المختلفة...				
A	أيونية	B	التساهمية	C	تناسقية
		D	فلزية		
٤٢	تعريف المحلول المنظم...				
A	يقاوم التغير في PH عند إضافة كميات من حمض أو قاعدة	B	يزيد قيمة PH		
C	يقلل من قيمة PH	D	لا شيء مما سبق		
٤٣	موقع ارتباط المادة المتفاعلة مع الانزيم يسمى :				
A	طاقة التنشيط	B	الموقع النشط	C	المحفز
		D	النيوكليوتيد		





٤٤	اي من الاتي يعد الترتيب الصحيح لخطوات الطريقة العلمية ؟			
A	ملاحظة ، وضع اسئلة ، فرضية ، تجربة ، استنتاج	B	وضع اسئلة ، ملاحظة ، فرضية ، تجربة ، استنتاج	
C	ملاحظة ، تجربة ، وضع اسئلة ، فرضية ، استنتاج	D	وضع اسئلة ، ملاحظة ، فرضية ، تجربة ، استنتاج	
٤٥	عنصر عدد الكتلي ٢٣ وعدد البروتونات فيه ١٠ ، فكم عدد النيوترونات ؟			
A	١٠	B	١٣	C ٢٣ D ٣٣
٤٦	يمكن تفسير سبب ارتفاع درجة غليان المحلول عن درجة غليان الماء النقي			
A	بسبب ارتفاع الضغط البخاري لجسيمات المذاب	B	بسبب ارتفاع الضغط البخاري لجسيمات المذيب	
C	بسبب انخفاض الضغط البخاري لجسيمات المذاب	D	بسبب انخفاض الضغط البخاري لجسيمات المذيب	
٤٧	اي المركبات أيوني ؟			
A	NH_3	B	NO_2	C O D NaF
٤٨	ما نوع الرابطة في جزيء كلوريد الصوديوم ؟			
A	أيونية	B	تساهمية	C فلزية D هيدروجينية

الاختبارات

