

الخبير

القسمة
الثالثة

رينشتاين



السؤال (١)		أي من المركبات يكون رابطة تساهمية
أ	ب	HCl
ج	د	
الجواب (أ)		الإجابة: HCl

السؤال (٢)		أي التالي لا يصنف مادة حسب التعريف العلمي للمادة؟
أ	ب	الماء
ج	د	الحرارة
الجواب (ج)		الإجابة: الحرارة

السؤال (٣)		أحد الأيونات التالية يكون أسهل اختزالاً:
جهود الاختزال القياسية لبعض أنصاف الخلايا عند 25°C و 1M		
E°(v)	الاسم	
-2.372	$Mg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Mg$	
-1.662	$Al^{3+} + 3e^{-} \rightarrow Al$	
-0.1262	$Pb^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Pb$	
0.7996	$Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$	
0.851	$Hg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Hg$	
أ	ب	$Ag^{+} + e^{-} \rightarrow Ag$
ج	د	$Mg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Mg$
الجواب (ب)		الإجابة: $Hg^{2+} + 2e^{-} \rightarrow Hg$

السؤال (٤)		أقصى عدد من الإلكترونات يستوعبه مستوى الطاقة الرابع للذرة
أ	ب	32
ج	د	16
الجواب (أ)		الإجابة: 32

السؤال (٥)		كيف تكون صيغة التسامي
أ	ب	$AB_{(s)} \rightarrow AB_{(g)}$
ج	د	$AB_{(s)} \rightarrow AB_{(l)}$
الجواب (أ)		الإجابة: $AB_{(s)} \rightarrow AB_{(g)}$



السؤال (٦)		هكسانوات الميثيل ينتمي إلى	
أ	كحول	ب	أمين
ج	أميد	د	إستر
الجواب (د)		الإجابة: إستر	

السؤال (٧)		مشروب ال PH له يساوي 2 ما هو المعلومة الصحيحة عنه	
أ	مشروب قاعدي	ب	مشروب حمضي
ج	مشروب متعادل	د	
الجواب (ب)		الإجابة: مشروب حمضي	

السؤال (٨)		عدد تأكسد الأكسجين في H ₂ O	
أ	1	ب	-1
ج	2	د	-2
الجواب (د)		الإجابة: -2	

السؤال (٩)		أي العمليات التالية يمثل تفاعل حالة التسامي	
أ	$I_2(s) \rightarrow I_2(g)$	ب	$Br_2(l) \rightarrow Br_2(s)$
ج	$C_{10}H_8(s) \rightarrow C_{10}H_8(l)$	د	$CaCO_3(s) \rightarrow CaO(s) + CO_2(g)$
الجواب (أ)		الإجابة: $I_2(s) \rightarrow I_2(g)$	

السؤال (١٠)		الخواص الجامعة للمحاليل تعتمد على ؟	
أ	نوع المادة وطبيعتها	ب	عدد جسيمات (جزيئات) المذاب
ج	درجة الحرارة	د	الحجم
الجواب (ب)		الإجابة: عدد جسيمات (جزيئات) المذاب	

السؤال (١١)		بحث يُجرى لحل مشكلة محددة ..	
أ	البحث النظري	ب	البحث الفلسفي
ج	البحث الوصفي	د	البحث التطبيقي
الجواب (د)		الإجابة: البحث التطبيقي	

السؤال (١٢)		NH ₂ CONH ₂	
أ	يوريا	ب	فورمالدهيد
ج	كيتون	د	
الجواب (أ)		الإجابة: يوريا	

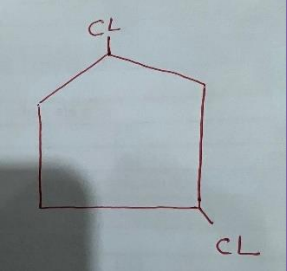
السؤال (١٣)		أي التغيرات الآتية تزيح التفاعل لتكوين المزيد من الميثانول CH ₃ OH ؟ CO + H ₂ ⇌ CH ₃ OH + heat	
أ	زيادة درجة الحرارة	ب	زيادة حجم وعاء التفاعل
ج	إضافة CO	د	إضافة عامل محفز
الجواب (ج)		الإجابة: إضافة CO	

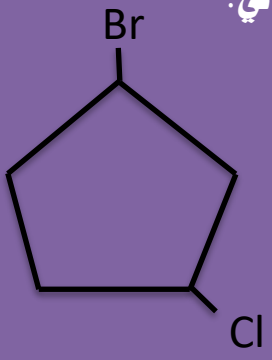
السؤال (١٤)		الجزئ BeCl ₂ شكله	
أ	خطي	ب	
ج		د	
الجواب (أ)		الإجابة: خطي	

السؤال (١٥)		إذا تعرض بالون هيليوم لأشعة الشمس فسوف تلاحظ أن حجمه يصبح أكبر بسبب..	
أ	ذرات الغاز تتخمد لارتفاع حرارتها	ب	بسبب الضغط الخارجي الواقع على البالون
ج	الخاصية الكيميائية لأشعة الشمس	د	بسبب تصادمها مع جدران الوعاء
الجواب (د)		الإجابة: بسبب تصادمها مع جدران الوعاء	

السؤال (١٦)		إذا كان PH=14 فإن تركيز أيونات الهيدروكسيد OH	
أ	0	ب	1
ج	3	د	14
الجواب (ب)		الإجابة: 1	

السؤال (١٧)		أي الآتي يمثل مركب :	
أ	الفحم	ب	الأوزون
ج	صدأ الحديد	د	الزئبق
الجواب (ج)		الإجابة: صدأ الحديد	

السؤال (١٨)		ما اسم المركب	
			
ج		ب	
الجواب (أ)		الإجابة: ثنائي كلورو بنتان حلقي	

السؤال (١٩)		الاسم النظامي للمركب التالي:	
			
ج		ب	1 - برومو- 4 □ كلورو بنتان حلقي
الجواب (أ)		د	1 - برومو- 3 - كلورو بنزين
		الإجابة : 1- برومو- 3- كلورو بنتان حلقي	

السؤال (٢٠)		سؤال صيغته غير كاملة (معدل الايض الي ما يدخل بالتفاعل) سؤال عن التنفس الخلوي في الإنسان	
أ	ماء	ب	طاقة
ج	ثاني أكسيد الكربون	د	جلوكوز
الجواب (د)		الإجابة: جلوكوز	

السؤال (٢١)		سبب التناقص في طبقة الاوزون في الغلاف الجوي..	
أ	تيارات الهواء	ب	الكلوروفلوروكربون
ج	الاشعة فوق البنفسجية	د	
الجواب (ب)		الإجابة: الكلوروفلوروكربون	

السؤال (٢٢)		يشبه التوزيع الالكتروني للكالسيوم Ca ₂₀ التوزيع الالكتروني لغاز نبييل عندما..	
أ	يكتسب 1e ⁻	ب	يفقد 1e ⁻
ج	يكتسب 2e ⁻	د	يفقد 2e ⁻
الجواب (د)		الإجابة: يفقد 2e ⁻	

السؤال (٢٣)		الأعلى في درجة الغليان	
أ	H ₂ O	ب	NH ₃
ج		د	
الجواب (أ)		الإجابة: H ₂ O	

السؤال (٢٤)		PH = POH	
أ	نقطة تكافؤ	ب	
ج		د	
الجواب (أ)		الإجابة: نقطة تكافؤ	

السؤال (٢٥)		ينتفخ العجين بعدما نضيف الخميرة بسبب	
أ	CO ₂	ب	
ج		د	
الجواب (أ)		الإجابة: CO ₂	



السؤال (٢٦)		يكون مستقر عند درجة حرارة عالية وضغط عالي
أ	الكوارتز	ب
ج	الألماس	د
الجواب (ج)		الإجابة: الألماس

السؤال (٢٧)		محلول على شكل عجينة يتكون من مواد كيميائية للخلية الجلفانية
أ	الخلية الجافة	ب
ج	خلية التحليل الكهربائي	د
الجواب (أ)		الإجابة: الخلية الجافة

