نموذج اجابة الاختبار التجريبي
كيمياء الصف الثالث الثانوى

رقم السؤال	الاجابة الصحيحة	نص الاجابة الصحيحة
١	(ب)	تقاوم التآكل ولها قساوة.
٢	(د)	بلمرة مركب البروبلين
٣	(ج)	0.8 atm
٤	(أ)	Na_2CO_3
٥	(ب)	ناتج إضافة 1 mol من HBr إلى 1 mol من 2 - ميثيل -2- بيوتين
٦	(ب)	تلقائي ، emf = 1.1V
٧	(د)	قطع ماغنسيوم + حمض هيدروكلوريك مخفف
٨	(ج)	Na_2CO_3
٩	(أ)	NaOH
١٠	(ب)	(1) هدرجة ، (A) هكسان حلقي
١١	(ج)	$X_2(SO_4)_3 \rightarrow XSO_4$
١٢	(ب)	الثالثة
١٣	(د)	1.25 M
١٤	(د)	$N_{2(g)} + O_{2(g)} = 2NO_{(g)}$
١٥	(ب)	A : بنزين ، B : ميثان ، C : ألكين متفرع
١٦	(د)	الفرن العالي ثم الفرن المفتوح
١٧	(ب)	(B) يستخدم في صناعة الحرير ، (E) يستخدم ملحه كمادة حافظة للاغذية
١٨	(أ)	يظل تركيز الالكتروليت ثابت
١٩	(ج)	(A) في مبردات السيارات ، (B) صناعة صمامات القلب الصناعية
٢٠	(د)	$KNO_2 - K_2SO_3$
٢١	(ج)	تسخين شديد مع تبريد سريع ثم بلمرة ثم هلجنة

نموذج اجابة الاختبار التجريبي

كيمياء الصف الثالث الثانوى

٢٢	(أ)	زيادة تركيز أيونات الفضة في نصف خلية الكاثود
٢٣	(د)	2- ميثيل بيوتانال ، بنتانون
٢٤	(ب)	إضافة حمض الكبريتيك المخفف إلى أكسيد الحديد II ثم تسخين الناتج
٢٥	(أ)	(X) ألدهيد ، (Y) إثير
٢٦	(ج)	يزداد تركيز كاتيونات الصوديوم
٢٧	(أ)	كتلته الذرية أقل من الكتلة الذرية للعنصر الذي يسبقه
٢٨	(د)	<table><tr><th>الاختيارات</th><th>المادة X</th><th>الملح Y</th><th>الراسب</th></tr><tr><td>د</td><td>FeO</td><td>$FeSO_4$</td><td>$Fe(OH)_3$</td></tr></table>
٢٩	(ب)	تقل قيمة pH للمحلول الالكتروليتي
٣٠	(أ)	درجة غليان (B) أعلى من درجة غليان (A)
٣١	(د)	$Pb(NO_2)_2$
٣٢	(ج)	3 – ميثيل – 2 – فينيل – 2 – هكسين
٣٣	(د)	التحميص
٣٤	(د)	A ، C ويوصل C بالفلز المراد تنقيته
٣٥	(ب)	14.81
٣٦	(د)	C_3H_7CHO : (A) ، $C(CH_3)_3OH$: (B)
٣٧	(د)	5.1
٣٨	(أ)	Na_3PO_4
٣٩	(د)	3
٤٠	(ج)	بينفلزية فقط
٤١	(ب)	$NH_4NO_3 > NaCl > CH_3COOK$
٤٢	(د)	بروبان
٤٣	(أ)	-1.1V

نموذج اجابة الاختبار التجريبي
كيمياء الصف الثالث الثانوى

٤٤	(أ)	C > B > A
٤٥	(ج)	0.320 g
٤٦	(ب)	10 mol
٤٧		• Y^{3+} أكبر عزم مغناطيسي من X^{3+} • Y^{3+} يحتوي على عدد الكترونات مفردة في $3d^5$ أكبر من الموجودة في X^{3+} $(3d^4)$
٤٨		3مول من NaOH 5مول من H_2
٤٩		$2F \rightarrow 207g$ $XF \rightarrow 8.28g$ كمية الكهربية = 0.08F $3F \rightarrow 1mol$ $0.08 \rightarrow Xmol$ عدد المولات= $\frac{0.08}{3}$ = 0.0266 mol
٥٠		pOH = 14 - 8 = 6 $2[OH^-] = 1\times10^{-6}$ $\alpha = 10^{-6}/2 = 0.5x\ 10^{-6}\ M$ $K_{sp}= 4\ \alpha^3 =4(\ 0.5x\ 10^{-6})^3 = 0.5 \times 10^{-18}\ M$ OR $50x\ 10^{-20}\ M$