إدارة التعليم بمحافظة جدة	مدرسة الثانوية		اسم الطالب	الفصل	الدرجة
كيمياء – ثاني ثانوي	اختبار – فصل 3– نموذج 1				

اختر رمز الإجابة الصحيحة (أ – ب – ج – د) وضعه في المكان المخصص للإجابة :–

الرقم	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20
إجابة																				

رقم	السؤال
1	$S_2O_3^{2-}$ (أ ثيوكبريتات (ب كبريتات (ج كبريتيت (د بيركبريتات
2	اكبر طاقة بلورة في المركب (أ $NaCl$ (ب MgO (ج KCl (د $MgCl_2$
3	اكبر عدد أكسدة موجب في المركب (أ CaO (ب KF (ج AlN د) جميع أعداد الأكسدة الموجبة متساوية
4	الأكثر استقرارا (أ N^{1-} (ب N^{2-} (ج N^{3-} (د N
5	الالكتروليت (أ موصل للبروتونات (ب موصل للنيترونات (ج موصل للفوتونات (د موصل للتيار الكهربائي
6	ايون ثنائي الكرومات يحتوي ذرات أكسجين عددها (أ 2 (ب 3 (ج 4 (د 7
7	البرمنجنات (أ MnO_2^- (ب MnO_3^- (ج MnO_4^- (د MnO_5^-
8	ذرات الكلور بمركب كلورات الالومنيوم (أ 3 (ب 2 (ج 1 (د 4
9	ذرات الكالسيوم بمركب فوسفات الكالسيوم (أ 2 (ب 4 (ج 1 (د 3
10	الرابطة الفلزية هي تجاذب بين الايونات الموجبة للفلز مع (أ البروتونات الحرة (ب النيترونات الحرة (ج الإلكترونات الحرة (د النواة السالبة
11	السبيكة خليط من عناصر لها خواص (أ لا فلزية (ب شبه فلزية (ج لا فلزية و شبه فلزية (د فلزية
12	عدد أكسدة النحاس بالمركب $Cu(NO_3)_2$ (أ 1+ (ب 2+ (ج 2– (د 1–
13	عنصر يكون كتيون هو (أ K (ب He (ج N (د F
14	في الأغلب تكون العناصر الانتقالية ايونات ذات شحنة (أ 2– (ب 2+ (ج 4– (د 4+
15	القوة الكهروستاتيكية هي (أ قوة التنافر بين الايونات المتشابهة (ب التجاذب في الايون الواحد (ج الرابطة الأيونية (د التنافر في الايون الواحد
16	لا يوصل المركب الأيوني الكهرباء وهو في حالة (أ صلب (ب محلول (ج مصهور (د الاختيارين (ب) و (ج)
17	مجموع الشحنات للمركب Na_2SO_4 (أ صفر (ب 2– (ج 2+ (د 2+ و 4–
18	المركب الذي لا يمكن حدوثه (أ $LiNe$ (ب NaI (ج KBr (د CsF
19	مركب له أعلى درجة انصهار (أ $NaCl$ (ب NaF (ج $NaBr$ (د NaI
20	يتحد A من المجموعة 15 مع B من المجموعة 2 لينتج المركب (أ B_2A_3 (ب B_3A_2 (ج A_3B_2 (د A_2B_3

F=9 N=7 He=4 K=19 Na=11 Mg=12 Cl=17 O=8 Li=3 Ca=20 Al=13 S=16 Ne=10

حسن الخضر – ثاني ثانوية جدة

إدارة التعليم بمحافظة جدة	مدرسة الثانوية		اسم الطالب	الفصل	الدرجة
كيمياء – ثاني ثانوي	اختبار – فصل 3– نموذج 1				

اختر رمز الإجابة الصحيحة (أ – ب – ج – د) وضعه في المكان المخصص للإجابة :–

الرقم	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40
إجابة																				

رقم	السؤال
21	إلكترونات التكافؤ لعنصر 7 فيكون عدد الأكسدة له (أ) +1 (ب) –1 (ج) +7 (د) –7
22	الانيون ذرة عنصر (أ) اكتسب إلكترونات (ب) فقدت بروتونات (ج) فقدت إلكترونات (د) اكتسبت بروتونات
23	تتكون الروابط (أ) لتصل الذرات لأقل طاقة وضع (ب) لتنطبق القاعدة الثمانية (ج) لتستقر (د) جميعها صحيحة
24	تعتمد خواص السبائك على (أ) نسب العناصر المكونة لها (ب) صلابة العناصر المكونة لها (ج) طرق التصنيع (د) الاختيارين (أ) و (ج)
25	تكون المركب الأيوني (أ) يمتص طاقة (ب) ينتج طاقة (ج) لا يمتص و لا ينتج طاقة (د) جميع الاختيارات صحيحة
26	ذرات الهيدروجين بمركب هيدروكسيد الامونيوم (أ) 3 (ب) 4 (ج) 5 (د) 6
27	الرابطة الفلزية تكون أقوى في العناصر (أ) القلوية (ب) القلوية الأرضية (ج) الانتقالية (د) الهالوجينات
28	شحنة ايون عناصر المجموعة 16 هو (أ) –6 (ب) –4 (ج) –2 (د) صفر
29	الصيغة الخاطئة (أ) Ca_3O (ب) Mg_3N_2 (ج) K_2S (د) LiBr
30	صيغة بيكربونات الماغنسيوم (أ) $Mg_2(HCO_3)_2$ (ب) $MgHCO_3$ (ج) $Mg(HCO_3)_2$ (د) $Mg_2(HCO_3)$
31	طاقة البلورة هي الطاقة (أ) اللازمة لفصل مول من الايونات (ب) الناتجة من تجاذب مول من الايونات (ج) التجاذب في الذرة (د) التنافر في الذرة
32	عدد ذرات الهيدروجين بمركب أكسيد الامونيوم (أ) 8 (ب) 4 (ج) 2 (د) صفر
33	العلاقة بين طاقة البلورة و قوة الرابطة الأيونية (أ) لا توجد علاقة (ب) طرديه (ج) عكسية (د) الاختيارين (ب) و (ج)
34	كربونات الالومنيوم عدد ذرات الأكسجين به (أ) 2 (ب) 3 (ج) 6 (د) 9
35	كلوريد الكالسيوم (أ) Ca_2Cl (ب) $CaCl_2$ (ج) Ca_2Cl_2 (د) CaCl
36	مجموع عدد الالكترونات المفقودة من Al في المركب Al_2O_3 (أ) 2 (ب) 3 (ج) 6 (د) 12
37	المركب من Li و S (أ) كبريتات الليثيوم (ب) كبريتد الليثيوم (ج) ليثيوم كبريتات (د) ليثيوم كبريتيد
38	نيتريت الحديد II عدد ذرات الأكسجين به (أ) 4 (ب) 3 (ج) 2 (د) 1
39	هيبو بروميت (أ) BrO_4^- (ب) BrO_3^- (ج) BrO_2^- (د) BrO^-
40	يعتمد توصيل المادة للكهرباء على (أ) وجود بروتونات (ب) وجود نيترونات (ج) وجود فوتونات (د) توافر جسيمات مشحونة حرة الحركة

F=9 N=7 He=4 K=19 Na=11 Mg=12 Cl=17 O=8 Li=3 Ca=20 Al=13 S=16 Ne=10

مع تمنياتي لكم بالتوفيق

حسن الخبراء – ادارة تعليم جدة الثانوية