إدارة التعليم بمحافظة جدة	مدرسة الثانوية		اسم الطالب	الفصل	الدرجة
كيمياء – ثاني ثانوي	اختبار – فصل 4– 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	الرابطة باي تتكون من مجالات p (أ) المتعامدة (ب) المتوازية (ج) المتداخلة أفقيا (د) المتداخلة رأسيا
2	HBr يعرف باسم (أ) بروميد الهيدريد (ب) هيدروبروميك (ج) بروموهيدروجين (د) هيدريد البروم
3	PO_4^{3-} عدد الأزواج غير المرتبطة (أ) 16 (ب) 14 (ج) 12 (د) 4
4	إذا كان فرق الكهروسالبية > 1.7 فالرابطة غالبا (أ) تساهمية (ب) قطبية (ج) أيونية (د) فلزية
5	اكبر عدد من الأزواج غير المرتبطة في (أ) HCl (ب) H_2S (ج) PH_3 (د) CF_4
6	تتكون الرابطة بين ذرتين عندما تكون (أ) محصلة التجاذب اكبر من التنافر (ب) لنفس العنصر (ج)في أفضل مسافة بين النواتين (د) الإجابة (أ) و(ج)
7	تؤثر القوى بين الجزيئات على (أ) حالة المادة (ب) شكل الجزيء (ج) درجة الغليان و الانصهار (د) الفقرة (أ) و (ج)
8	الرابطة الناتجة عن مشاركة الإلكترونات من ذرتين أو أكثر هي الرابطة (أ) التساهمية التناسقية (ب) الأيونية (ج) الهيدروجينية (د) التساهمية
9	الرابطة الهيدروجينية تتكون بين جزيئات (أ) H_2O (ب) H_2Se (ج) H_2Te (د) H_2S
10	رباعي الأوجه منتظم هو شكل الجزيء (أ) CH_4 (ب) H_2O (ج) NH_3 (د) OCl_2
11	الزاوية 120° تكون في التهجين (أ) sp^3d^2 (ب) sp (ج) sp^3 (د) sp^2
12	الصيغة التي تبين الترابط بين الذرات في الجزيء هي الصيغة (أ) الجزيئية (ب) البنائية (ج) الكيميائية (د) الذرية
13	عدد روابط في المركب CO_2 (أ) 2 (ب) 3 (ج) 4 (د) 1
14	العلاقة بين طول الرابطة و طاقة تفككها (أ) طرديه (ب) متساوية عدديا (ج) عكسية (د) لا توجد علاقة
15	القاعدة الثمانية الممتدة تنطبق في الجزيء (أ) N_2 (ب) CO_2 (ج) SF_6 (د) H_2O
16	القطبية الأقل في جزيء (أ) HI (ب) HBr (ج) HCl (د) HF
17	لا تنطبق القاعدة الثمانية على AlF_3 لأن الذرة المركزية حولها (أ) 10 إلكترونات (ب) 6 الكترونات (ج) 3 إلكترونات (د) 24 إلكترون
18	المادة التي تذوب أكثر في الماء هي (أ) HI (ب) HBr (ج) HCl (د) HF
19	المركب NO يسمى (أ) اكسيد النيتريد (ب) نيتريد الأكسجين (ج) أكسيد النيتروجين (د) نيتريد الاكسيد
20	الميل الإلكتروني يزيد كلما (أ) اتجهنا لليسار في الدورة (ب) اتجهنا لأعلى المجموعة (ج) اتجهنا لأسفل المجموعة (د) كان العنصر فلزيا

																He
Li	Be									B	C	N	O	F		Ne
Na	Mg									Al	Si	P	S	Cl		Ar
	Ca									Ga				Br		
													Te	I		
Cs												Bi	Po			
Fr																

إدارة التعليم بمحافظة جدة	مدرسة الثانوية		اسم الطالب	الفصل	الدرجة
كيمياء – ثاني ثانوي	اختبار – فصل 4– 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	H_2SO_3 يعرف بحمض (أ) الكبريتيت (ب) الكبريتوز (ج) الكبريتيك (د) الكبريتات
22	إذا كان فرق الكهروسالبية = صفر فالرابطة (أ) تساهمية (ب) تساهمية غير قطبية (ج) تساهمية قطبية (د) ايونية
23	أشكال الرنين في NO_2^- عددها (أ) 2 (ب) 3 (ج) 1 (د) لا يوجد له رنين
24	اقل طول رابطة بين ذرتين في (أ) N_2 (ب) O_2 (ج) F_2 (د) He_2
25	اكبر عدد من الروابط تكونها عناصر المجموعة (أ) 17 (ب) 16 (ج) 15 (د) 14
26	تتكون الرابطة التساهمية التناسقية من ذرة تمنح زوج من إلكتروناتها (أ) المرتبطة (ب) الغير مرتبطة (ج) في الرابطة (د) في الرابطة
27	التهجين بالمركب TeF_4 (أ) sp^3 (ب) sp^3d^2 (ج) sp^2 (د) sp^3d
28	الجزيء القطبي (أ) CO_2 (ب) Cl_3F (ج) PF_5 (د) F_2
29	حمض الكلوروز (أ) $HClO_4$ (ب) $HClO_3$ (ج) $HClO_2$ (د) $HClO$
30	زاوية الرابطة في NH_3 (أ) 120 (ب) 90 (ج) 104.5 (د) 107.3
31	طاقة تفكك الرابطة أكبر في (أ) F_2 (ب) N_2 (ج) O_2 (د) Ne_2
32	عدد الأزواج الغير مرتبطة في مركب ثلاثي فلوريد النيتروجين (أ) 9 (ب) 10 (ج) 3 (د) 1
33	عدد روابط في المركب HCN (أ) 2 (ب) 3 (ج) 4 (د) 1
34	في التفاعل الماص للحرارة طاقة الروابط (أ) المتكونة > المتفككة (ب) المتكونة = المتفككة (ج) المتكونة < المتفككة (د) جميعها غير صحيحة
35	القوى بين الجزيئات هي قوى (أ) الرابطة الأيونية (ب) التساهمية (ج) فاندرفال (د) الفلزية
36	قوى ثنائية القطب– ثنائية القطب اكبر من قوى (أ) الرابطة الهيدروجينية (ب) التساهمية الشبكية (ج) التساهمية (د) التشتت
37	الكهروسالبية قدرة الذرة لجذب (أ) إلكترونات الرابطة (ب) بروتونات الرابطة (ج) نيترونات الرابطة (د) فوتونات الرابطة
38	مجموع إلكترونات التكافؤ في ClO_2 (أ) 14 (ب) 19 (ج) 8 (د) 18
39	معظم الروابط بين ذرات اللافلزات (أ) أيونية (ب) تساهمية تناسقية (ج) هيدروجينية (د) تساهمية
40	نموذج VSEPR يبين (أ) تجاذب أزواج إلكترونات التكافؤ (ب) الأزواج الغير مرتبطة (ج) تنافر أزواج إلكترونات التكافؤ (د) الأزواج المرتبطة

																He
Li	Be									B	C	N	O	F		Ne
Na	Mg									Al	Si	P	S	Cl		Ar
	Ca									Ga				Br		
													Te	I		
Cs												Bi	Po			
Fr																

مع تمنياتي لكم بالتوفيق