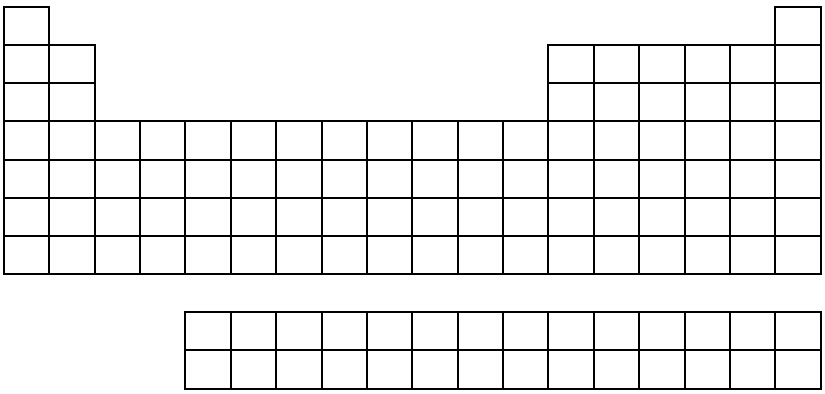
إدارة التعليم بمحافظة جدة	مدرسة الثانوية		اسم الطالب	الفصل	الدرجة
كيمياء – ثاني ثانوي	اختبار – فصل 2– نموذج 1				

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	أشباه الفلزات تقع في المجموعات (أ) 13 و 14و 15 (ب) 14و 15 و 16 (ج) 15 و 16 و 17 (د) جميع ما ذكر خطأ
2	الأعمدة في الجدول الدوري تمثل (أ) المجموعات العمودية (ب) المجموعات الأفقية (ج) الدورات العمودية (د) الدورات الأفقية
3	إلكترونات التكافؤ في الدورة الواحدة عددها (أ) ثابت (ب) يزيد من اليسار لليمين (ج) يقل من اليسار لليمين (د) جميع ما ذكر خطأ
4	تتشابه الخواص الكيميائية و الفيزيائية للعناصر بالجدول الدوري في (أ) المجموعات (ب) الدورات (ج) وسط الجدول (د) أسفل الجدول
5	ترك مندليف فراغات بجدوله لعناصر (أ) لم تكتشف (ب) لم يستطع حساب وزنها (ج) لم يوافق عليها العلماء (د) لم يحسب عددها الذري
6	تسمى عناصر فئة f بالعناصر (أ) الانتقالية (ب) الممثلة (ج) الانتقالية الداخلية (د) القلوية
7	تميل العناصر لفقد و اكتساب و مشاركة (أ) البروتونات (ب) النيترونات (ج) الإلكترونات (د) الفوتونات
8	الشحنة بالايون Sr^{++} تدل على أنه (أ) اكتسب إلكترونين (ب) فقد بروتونين (ج) فقد إلكترونين (د) اكتسب بروتونين
9	طاقة التأين الأكبر للعنصر الذي يقع في (أ) آخر الدورة الثانية (ب) آخر المجموعة الأولى (ج) أول المجموعة 13 (د) أول الدورة السابعة
10	عنصر به 7 بروتونات فموقعه بالجدول (أ) مجموعة 15 دورة 2 (ب) مجموعة 2 دورة 2 (ج) مجموعة 3 دورة 2 (د) مجموعة 2 دورة 15
11	في التوزيع الإلكتروني يمثل مستوى الطاقة الأخير رقم (أ) المجموعة (ب) التكافؤ (ج) الدورة (د) شحنة الذرة
12	قابلية فقد الإلكترونات تكون أكبر لعنصر يقع (أ) آخر المجموعة (ب) أول المجموعة (ج) آخر الدورة (د) منتصف الدورة
13	قسم لافوازيه جدوله للمواد إلى (أ) الهالوجينات (ب) دورات (ج) فئات (د) مجموعات
14	لاحظ نيولاندز أن خواص العناصر تتكرر كل (أ) 18 عنصر (ب) 12 عنصر (ج) 10 عناصر (د) 8 عناصر
15	مجموعات العناصر الممثلة عددها (أ) 2 (ب) 8 (ج) 6 (د) 18
16	نصف القطر الذري الأصغر للعنصر في (أ) أول المجموعة 13 (ب) أول الدورة 2 (ج) آخر الدورة 2 (د) آخر المجموعة 13
17	نوع عنصر عدده الذري 14 هو (أ) فلز (ب) لافلز (ج) شبه فلز (د) لامعدني
18	الهالوجينات هي عناصر (أ) المجموعة 13 (ب) الدورة 3 (ج) المجموعة 17 (د) الدورة 7
19	يقع الخط المتعرج بالجدول الدوري في منطقة عناصر فئة (أ) s (ب) p (ج) d (د) f
20	ينتمي عنصر به 11 بروتون لمجموعة العناصر (أ) القلوية الأرضية (ب) الهالوجينات (ج) الغازات الخاملة (د) القلوية



إدارة التعليم بمحافظة جدة	مدرسة الثانوية		اسم الطالب	الفصل	الدرجة
كيمياء – ثاني ثانوي	اختبار – فصل 2– 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	يزيد نصف القطر الذري من اليمين لليسار في الدورة الواحدة (أ) لزيادة جذب النواة (ب) لتناقص جذب النواة (ج) لزيادة البروتونات (د) الجميع خطأ
22	وحدة قياس الكهروسالبية هي (أ) بيكو (ب) باولنج (ج) باولي (د) بور
23	نيولاندز رتب العناصر تصاعديا حسب (أ) العدد الذري (ب) الكتلة الذرية (ج) عدد النيترونات (د) عدد الكتلة
24	نصف القطر الأيوني الأكبر لأيون ذرة العنصر (أ) Cl (ب) Ar (ج) Si (د) P
25	موزلي رتب العناصر حسب عدد البروتونات (أ) تنازليا (ب) أفقيا (ج) عكسيا (د) تصاعديا
26	من العناصر الممثلة المجموعة رقم (أ) 3 (ب) 2 (ج) 12 (د) 9
27	الغازات النبيلة ماعدا الهيليوم عدد إلكترونات المستوى الأخير (أ) 18 (ب) 8 (ج) 6 (د) 10
28	العنصر $3s^2 3p^1$ هو (أ) Mg (ب) Na (ج) Ga (د) Al
29	العناصر التي توزيعها $s^2 p^1$ هي عناصر المجموعة (أ) 3 (ب) 13 (ج) 2 (د) 1
30	العدد الذري يساوي عدد (أ) الفوتونات (ب) النيترونات (ج) الأيونات (د) الإلكترونات
31	عدد الإلكترونات بعنصر 21 فتكون فئته بالجدول (أ) s (ب) d (ج) VIP (د) p
32	طاقة التأين لفقد إلكترون رابع تكون أكبر للعنصر (أ) C (ب) N (ج) B (د) O
33	الشحنات المكتسبة اكبر على ايون ذرة (أ) F (ب) B (ج) Li (د) N
34	السالبية الكهربائية (الكهروسالبية) الأقل للعنصر (أ) O (ب) Po (ج) S (د) Te
35	الخواص في عنصر به 18 إلكترون تشبه العنصر (أ) Ne (ب) C (ج) Be (د) Ca
36	التوزيع [Ne] يشبه توزيع (أ) Na (ب) Mg (ج) Al (د) Mg^{++}
37	تميل العناصر لكسب الإلكترونات (أ) من أعلى لأسفل المجموعة (ب) اتجهنا لليسار في الدورة (ج) اتجهنا لليمين في الدورة (د) في المجموعة 1
38	أكبر عنصر له سالبية كهربائية هو (أ) Cs (ب) F (ج) Fr (د) Cl
39	اكبر عدد للإلكترونات يوجد في العنصر (أ) Nd (ب) Bh (ج) Re (د) Tc
40	أحد عناصر سلسلة الأكتنيدات عنصر (أ) Tb (ب) Pu (ج) W (د) Bi

Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
	Ca											Ga					
						Tc									Te		
Cs					W	Re								Bi	Po		
Fr						Bh											

		Nd					Tb						
				Pu									

مع تمنياتي لكم بالتوفيق