كتاب

كيمياء٢

الاختبارات التحصيلية

المسار المشترك(المستوى الثاني)

النظام الفصلي للمرحلة الثانوية

إعداد/ الحسن الأحمري

طبعة ١٤٣٦-١٤٣٧هـ

الفهرس	
الموضوع	الصفحة
الفصل الرابع: التفاعلات الكيميائية الإجابات النهائية	
الفصل الخامس: المول الإجابات النهائية	

نموذج

الفصل الرابع

التفاعلات الكيميائية

م	اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:			
1	رمز مستوى الطاقة الرئيس:			
	e (a	n (b	b (c	v (d
2	القانون الذي يحسب أقصى عدد من الإلكترونات في مستوى الطاقة الرئيس:			
	e=2n (a	$e=2(n)^3$ (b	$e=2(n)^2$ (c	e=n(n-1) (d
3	عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الرئيس الأول:			
	1 (a	2 (b	8 (c	18 (d
4	عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الرئيس الثاني:			
	4 (a	2 (b	8 (c	18 (d
5	عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الرئيس الثالث:			
	4 (a	3 (b	18 (c	32 (d
6	عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الرئيس الرابع:			
	4 (a	8 (b	18 (c	32 (d
7	أي مما يلي الترتيب الصحيح لزيادة مستويات الطاقة من الأقل إلى الأعلى:			
	s<p<f<d (a	s<p<d<f (b	s>p>d>f (c	s>f>d>p (d
8	جميع المستويات الرئيسة تختلف في الطاقة ماعدا مستوى الطاقة الرئيس:			
	a) الأول	b) الثاني	c) الثالث	d) الرابع
9	أي المجالات التالية ليست في الذرة:			
	3f (a	4s (b	5d (c	3p (d
10	أي المجالات التالية ليست في الذرة:			
	4f (a	2s (b	2p (c	2d (d
11	أي مما يلي ليس من مستويات الطاقة الثانوية:			
	b (a	p (b	d (c	f (d
12	أقصى سعة من الإلكترونات لمستوى الطاقة الثانوي (s):			
	1 (a	2 (b	6 (c	10 (d
13	أقصى سعة من الإلكترونات لمستوى الطاقة الثانوي (p):			
	2 (a	4 (b	6 (c	14 (d
14	أقصى سعة من الإلكترونات لمستوى الطاقة الثانوي (d):			
	6 (a	8 (b	10 (c	2 (d
15	أقصى سعة من الإلكترونات لمستوى الطاقة الثانوي (f):			
	2 (a	14 (b	6 (c	10 (d
16	التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر الفلور $_9F$:			
	$1s^2\ 2s^2\ 3p^5$ (a	$1s^2\ 2s^2\ 2p^3\ 3s^2$ (b	$1s^2\ 2s^2\ 2p^5$ (c	$1s^2\ 2p^5\ 2s^2$ (d
17	التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر الكروم $_{24}Cr$:			
	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6 4s^2\ 3d^4$ (a	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6 3d^4\ 4s^2$ (b	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6 3d^5\ 4s^1$ (c	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1\ 3d^5$ (d
18	ما التركيب الإلكتروني الصحيح التي عددها الذري 26:			
	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 3d^6$ (a	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^6\ 4s^2$ (b	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 4p^6$ (c	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^8$ (d

19	التوزيع الإلكتروني الصحيح لأيون المغنيسيوم $_{12}Mg^{2+}$:			
	a) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$	b) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6$	c) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^2$	d) $1s^2\ 2s^2\ 3s^2\ 2p^6$
20	التوزيع الإلكتروني الصحيح لأيون النحاس $_{29}Cu^{2+}$:			
	a) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3P^6\ 4s^2\ 3d^9$	b) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3P^6\ 4s^1\ 3d^{10}$	c) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3P^6\ 4s^2\ 3d^7$	d) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3P^6\ 4s^1\ 3d^8$
21	التوزيع الإلكتروني الصحيح لأيون الفوسفور $_{15}P^{3-}$:			
	a) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$	b) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3P^6$	c) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3P^3$	d) $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^3\ 3P^2$
22	عدد الإلكترونات التي تفقدها أو تكتسبها أو تشارك بها ذرة العنصر في أثناء التفاعل:			
	a) عدد الاختزال	b) عدد التأكسد	c) عدد الكم	d) عدد الكتلة
23	عدد التكافؤ لعنصر الكالسيوم:			
	a) +1	b) -2	c) +2	d) +3
24	عدد التكافؤ لعنصر الألمنيوم:			
	a) -3	b) +1	c) +2	d) +3
25	عدد التكافؤ لعنصر الكبريت:			
	a) +1	b) -2	c) +2	d) +3
26	عدد التكافؤ لعنصر الأكسجين:			
	a) +1	b) -2	c) +2	d) +3
27	عدد التكافؤ لعنصر النيتروجين:			
	a) -1	b) -2	c) +2	d) -3
28	عدد التكافؤ لعنصر الكلور:			
	a) +1	b) -1	c) -2	d) -3
29	أي الأزواج التالية لها تكافؤ 3:			
	a) Al و Ga	b) N و O	c) Li و Na	d) F و Cl
30	أي الأزواج التالية لها تكافؤ 2:			
	a) Al و N	b) Ca و O	c) Li و Na	d) Br و Cl
31	أي الأزواج التالية لها تكافؤ 1:			
	a) Al و Ga	b) N و O	c) F و Na	d) Mg و Ca
32	أي مما يلي لا يكتب بشكل ثنائي الجزيء:			
	a) الأكسجين	b) النيتروجين	c) الكبريت	d) الهيدروجين
33	الأيون المتعدد التالي يسمى أيون الهيبوكلورايت:			
	a) ClO^-	b) ClO_2^-	c) ClO_3^-	d) ClO_4^-
34	الأيون المتعدد التالي يسمى أيون الكبريتيت:			
	a) CO_3^{2-}	b) SO_3^{2-}	c) SO_4^{2-}	d) $S_2O_3^{2-}$
35	الصيغة الكيميائية لكلوريد المغنيسيوم:			
	a) ClMg	b) MgCl	c) Cl_2Mg	d) $MgCl_2$
36	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الألمنيوم:			
	a) $Al(OH)_2$	b) $AlOH_3$	c) Al_3OH	d) $Al(OH)_3$