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 $_{9}F$:			
	$1s^2\ 2s^2\ 3p^5$ (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		$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6 3d^5\ 4s^1$ (c	
	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6 3d^4\ 4s^2$ (b		$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^1\ 3d^5$ (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		$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 4s^2\ 4p^6$ (c	
	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^6 4s^2$ (b		$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^6\ 3d^8$ (d	

LIVEWORKSHEETS

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) $Al(OH)_3$

LIVEWORKSHEETS

37	الصيغة الكيميائية لبروميد الصوديوم:			
	a) BrNa	b) NaBr	c) Br_2Na	d) $NaBr_2$
38	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد المغنيسيوم هي:			
	a) $Mg(OH)_3$	b) Mg_2OH	c) MgOH	d) $Mg(OH)_2$
39	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الأمونيوم:			
	a) NH_4OH	b) $NH_4(OH)_3$	c) $(NH_4)_3OH$	d) $NH_4(OH)_2$
40	الصيغة الكيميائية لفوسفات الكالسيوم:			
	a) $CaPO_4$	b) Ca_2PO_4	c) $Ca_3(PO_4)_2$	d) $Ca_2(PO_4)_3$
41	الصيغة الكيميائية لزرنيخات الصوديوم:			
	a) $NaAsO_4$	b) Na_2AsO_4	c) Na_3AsO_4	d) Na_3As
42	الصيغة الكيميائية لبرمنجنات البوتاسيوم:			
	a) $KMnO_4$	b) K_2MnO_4	c) $K(MnO_4)_2$	d) K_3MnO_4
43	الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد II:			
	a) FeO	b) Fe_2O_3	c) Fe_3O_2	d) Fe_2O
44	الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد III:			
	a) FeO	b) Fe_2O_3	c) Fe_3O_2	d) Fe_2O
45	الصيغة الكيميائية لفوق أكسيد البوتاسيوم:			
	a) KO	b) K_2O	c) KO_2	d) K_2O_2
46	ماذا يطلق على المواد البادئة في التفاعل الكيميائي:			
	a) المتفاعلات	b) المعاملات	c) النواتج	d) العوامل الحفازة
47	ماذا يطلق على المواد المتكونة في التفاعل الكيميائي:			
	a) المتفاعلات	b) المعاملات	c) النواتج	d) العوامل الحفازة
48	يشير الرمز (l) عند كتابته أسفل المادة في المعادلة الكيميائية إلى الحالة:			
	a) الصلبة	b) السائلة	c) الغازية	d) المحلول المائي
49	يشير الرمز (s) عند كتابته أسفل المادة في المعادلة الكيميائية إلى الحالة:			
	a) الصلبة	b) السائلة	c) الغازية	d) المحلول المائي
50	يشير الرمز (g) عند كتابته أسفل المادة في المعادلة الكيميائية إلى الحالة:			
	a) الصلبة	b) السائلة	c) الغازية	d) المحلول المائي
51	يشير الرمز (aq) عند كتابته أسفل المادة في المعادلة الكيميائية إلى الحالة:			
	a) الصلبة	b) السائلة	c) الغازية	d) المحلول المائي
52	ماذا يطلق على المعادلة الكيمائية التالية "الألمنيوم والبروم يتفاعلان لإنتاج بروميد الألومنيوم":			
	a) معادلة لفظية	b) معادلة رمزية	c) معادلة أيونية	d) معادلة نووية
53	أي من الرموز التالية لا يعتبر من الحالات الفيزيائية للمادة:			
	a) g	b) s	c) aq	d) f
54	عند وزن المعادلات الكيميائية يجب أن تتساوى في:			
	a) عدد الذرات	b) عدد المولات	c) الحجم	d) عدد الجزئيات
55	المعادلة الكيميائية الرمزية الموزونة التالية لتفاعل الألمنيوم مع البروم لتنتج بروميد الألمنيوم:			
	a) $Al + Br \rightarrow AlBr$	b) $Al + Br_2 \rightarrow AlBr_3$	c) $Al + 3Br_2 \rightarrow 2AlBr_3$	d) $2Al + 3Br_2 \rightarrow 2AlBr_3$

LIVEWORKSHEETS

56	تعبير يستخدم الصيغ الكيميائية لتوضيح أنواع المواد المتضمنة في التفاعل الكيميائي وكمياتها النسبية:			
	a) التفاعل الكيميائي	b) المعادلة الكيميائية	c) التغير الكيميائي	d) الخواص الكيميائية
57	العدد الذي يكتب قبل المادة المتفاعلة أو الناتجة في المعادلة الكيميائية:			
	a) المعامل	b) عدد التأكسد	c) عدد الكتلة	d) عدد البروتونات
58	المعامل (X) في المعادلة الكيميائية الموزونة: $N_{2(g)} + XH_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ يساوي:			
	a) 2	b) 1	c) 6	d) 3
59	المعامل (X) في المعادلة الكيميائية الموزونة: $2SO_{2(g)} + XO_{2\ (g)} \rightarrow 2SO_{3(g)}$ يساوي:			
	a) 2	b) 1	c) 6	d) 3
60	المعامل (X) في المعادلة الكيميائية الموزونة: $2Na_{(s)} + Cl_{2\ (g)} \rightarrow XNaCl_{(s)}$ يساوي:			
	a) 2	b) 1	c) 6	d) 3
61	المعامل (X) في المعادلة الكيميائية الموزونة: $NH_4NO_{3(s)} \xrightarrow{\Delta} N_2O_{(g)} + XH_2O_{(g)}$ يساوي:			
	a) 2	b) 1	c) 6	d) 3
62	المعامل (X) في المعادلة الكيميائية الموزونة: $2NaN_{3(s)} \xrightarrow{\text{كهرباء}} 2Na_{(s)} + XN_{2(g)}$ يساوي:			
	a) 2	b) 1	c) 6	d) 3
63	في المعادلة التالية: $xAl + yO_2 \rightarrow 2Al_2O_3$ فإن قيمة كلاً من الرمزين (X , Y) التي تجعل المعادلة موزونة:			
	a) x=2 , y=1	b) x=2 , y=2	c) x=2 , y=3	d) x=4 , y=3
64	أي مما يلي المعاملات الصحيحة على التوالي لوزن المعادلة الكيميائية التالية: $NH_{3(g)} + O_{2(g)} \rightarrow NO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$			
	a) 1,1,1,1	b) 2,3,2,3	c) 4,7,4,6	d) 1,3,1,2
65	أي مما يلي المعاملات الصحيحة على التوالي لوزن المعادلة الكيميائية التالية: $Al(NO_3)_3 + Na_2S \rightarrow Al_2S_3 + NaNO_3$			
	a) 4,6,3,2	b) 2,1,3,2	c) 1,1,1,1	d) 2,3,1,6
66	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل Al_2O_3: $Al_2O_{3(s)} + C_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow AlCl_{3(s)} + CO_{(g)}$			
	a) 4	b) 3	c) 2	d) 1
67	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل H_2S: $FeCl_{3(aq)} + H_2S_{(g)} \rightarrow Fe_2S_{3(s)} + HCl_{(aq)}$			
	a) 1	b) 3	c) 2	d) 5
68	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل HCl: $CaCO_{3(s)} + HCl_{(aq)} \rightarrow CaCl_{2(aq)} + CO_{2(g)} + H_2O_{(l)}$			
	a) 0.5	b) 2	c) 3	d) 4
69	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل $C_3H_8O_3$: $C_3H_8O_{3(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$			
	a) 4	b) 3	c) 2	d) 7
70	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل C_2H_4O: $C_2H_4O_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + H_2O_{(g)}$			
	a) 5	b) 3	c) 4	d) 2

LIVEWORKSHEETS

71	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل الهيدروجين: $K_{(s)} + H_2O_{(l)} \rightarrow KOH_{(aq)} + H_{2(g)}$			
	a) 2	b) 1	c) 3	d) 4
72	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل خامس أكسيد ثنائي النيتروجين: $N_2O_{5(g)} + H_2O_{(l)} \rightarrow HNO_{3(aq)}$			
	a) 4	b) 2	c) 3	d) 1
73	أي مما يلي المعامل الصحيح لوزن المعادلة الكيميائية التالية قبل الكلور: $Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$			
	a) 2	b) 3	c) 4	d) 6
74	يتفاعل محلول يوديد البوتاسيوم مع محلول نترات الرصاص لتكوين يوديد الرصاص الصلب ومحلول نترات البوتاسيوم. ما المعادلة الكيميائية الموزونة لهذا التفاعل:			
	a) $Pb(NO_3)_{2(aq)} + KI_{(aq)} \rightarrow PbI_{2(s)} + KNO_{3(aq)}$			
	b) $2Pb(NO_3)_{2(aq)} + KI_{(aq)} \rightarrow 2PbI_{2(s)} + KNO_{3(aq)}$			
	c) $Pb(NO_3)_{2(aq)} + 2KI_{(aq)} \rightarrow PbI_{2(s)} + 2KNO_{3(aq)}$			
	d) $2Pb(NO_3)_{2(aq)} + 2KI_{(aq)} \rightarrow 2PbI_{2(s)} + 2KNO_{3(aq)}$			
75	أي المعادلات التالية موزونة:			
	a) $Zn_{(s)} + 2AgNO_{3(aq)} \rightarrow 2Ag_{(s)} + Zn(NO_3)_{2(aq)}$			
	b) $CH_3OH_{(l)} + 2O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(l)}$			
	c) $Al(s) + 3O_{2(g)} \rightarrow Al_2O_{3(s)}$			
	d) $H_2SO_{4(aq)} + 2NaOH_{(aq)} \rightarrow Na_2SO_{4(s)} + H_2O_{(l)}$			
76	التفاعل الكيميائي الذي تتحد فيه مادتان أو أكثر لتكوين مادة واحدة يسمى تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) الإحلال
77	المعادلة العامة: $A + B \rightarrow AB$ يمكن تصنيفها بأنها تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) الإحلال
78	يصنف التفاعل التالي: $CaO_{(s)} + H_2O_{(l)} \rightarrow Ca(OH)_{2(s)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) الإحلال
79	يصنف التفاعل التالي على أنه تفاعل: $A + B \rightarrow AB +$ طاقة			
	a) إحلال بسيط ماص للحرارة		c) إحلال بسيط طارد للحرارة	
	b) تكوين ماص للحرارة		d) تكوين طارد للحرارة	
80	يصنف التفاعل: $2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$ بأنه تفاعل:			
	a) تكوين	b) تفكك	c) الإحلال البسيط	d) الإحلال المزدوج
81	يصنف التفاعل التالي: $2SO_{2(g)} + O_{2\,(g)} \rightarrow 2SO_{3(g)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) تكوين واحتراق معاً
82	يتفاعل غاز الأكسجين مع غاز الهيدروجين لإنتاج جزيء ماء مثال على تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) تكوين واحتراق معاً
83	يصنف التفاعل التالي: $2Na_{(s)} + Cl_{2\,(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) إحلال
84	يصنف التفاعل التالي: $C_{(s)} + O_{2\,(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) تكوين واحتراق معاً

LIVEWORKSHEETS

85	يصنف التفاعل التالي: $CH_{4(g)} + 2O_{2\,(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) تكوين واحتراق معاً
86	التفاعل الذي يتفكك فيه مركب واحد لإنتاج عنصرين أو أكثر أو مركبات جديدة يسمى تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) الإحلال
87	المعادلة العامة: $AB \rightarrow A + B$ يمكن تصنيفها بأنها تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) الإحلال
88	يصنف التفاعل التالي: $NH_4NO_{3(s)} \xrightarrow{\Delta} N_2O_{(g)} + 2H_2O_{(g)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) إحلال
89	يصنف التفاعل التالي: $2NaN_{3(s)} \xrightarrow{\text{كهرباء}} 2Na_{(s)} + 3N_{2(g)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) إحلال
90	يصنف التفاعل التالي: $CaCO_{3(s)} \xrightarrow{\Delta} CaO_{(s)} + CO_{2(g)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحتراق	d) إحلال
91	المادة التي تستخدم في أكياس الهواء في السيارات:			
	a) NaN_3	b) Na_3N	c) $NaCl$	d) NH_3
92	التفاعل الذي تحل فيه ذرات عنصر محل ذرات عنصر آخر في مركب يسمى تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحلال البسيط	d) الإحلال المزدوج
93	المعادلة العامة: $A + BX \rightarrow AX + B$ يمكن تصنيفها بأنها تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحلال البسيط	d) الإحلال المزدوج
94	الرمز (NR) الذي يكتب في نواتج المعادلة الكيميائية يدل على:			
	a) تكون راسب		c) تكون غاز	
	b) حدوث تفاعل كيميائي		d) عدم حدوث تفاعل كيميائي	
95	عند تفاعل الصوديوم مع الماء ينتج غاز:			
	a) الأكسجين		c) الهيدروجين	
	b) ثاني أكسيد الكربون		d) الهيدروكسيد	
96	يصنف التفاعل التالي: $Cu_{(s)} + 2AgNO_{3(aq)} \rightarrow Cu(NO_3)_{2(aq)} + 2Ag_{(s)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحلال البسيط	d) الإحلال المزدوج
97	ما نوع التفاعل في المعادلة التالية: $Cs_{(s)} + H_2O_{(l)} \rightarrow CsOH_{(aq)} + H_{2(g)}$			
	a) تكوين	b) احتراق	c) تفكك	d) إحلال بسيط
98	أي التفاعلات التالية تحدث بين الهالوجينات وأملاح الهاليدات:			
	a) $F_{2(g)} + FeI_{2(aq)} \rightarrow FeF_{2(aq)} + I_{2(l)}$		c) $Cl_{2(g)} + SrF_{2(aq)} \rightarrow SrCl_{2(aq)} + F_{2(g)}$	
	b) $I_{2(s)} + MnBr_{2(aq)} \rightarrow MnI_{2(aq)} + Br_{2(g)}$		d) $Br_{2(l)} + CoCl_{2(aq)} \rightarrow CoBr_{2(aq)} + Cl_{2(g)}$	
99	أي من التفاعلات التالية يمكن تصنيفها بأنها تفاعلات إحلال بسيط:			
	a) $2NaN_{3(s)} \xrightarrow{\text{كهرباء}} 2Na_{(s)} + 3N_{2(g)}$			
	b) $C_{(s)} + O_{2\,(g)} \rightarrow CO_{2(g)}$			
	c) $2Na_{(s)} + Cl_{2\,(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$			
	d) $2Na_{(s)} + 2H_2O_{(l)} \rightarrow 2NaOH_{(aq)} + H_{2(g)}$			
100	المعادلة العامة: $AX + BY \rightarrow AY + BX$ يمكن تصنيفها بأنها تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحلال البسيط	d) الإحلال المزدوج

LIVEWORKSHEETS

101	يصنف التفاعل التالي: $Ca(OH)_{2(aq)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow CaCl_{2(aq)} + 2H_2O_{(l)}$ بأنه تفاعل:			
	a) التفكك	b) التكوين	c) الاحلال البسيط	d) الإحلال المزدوج
102	ما نوع التفاعل الذي يحدث عند مرور تيار كهربائي في مصهور بروميد البوتاسيوم لينتج كل من البوتاسيوم والبروم:			
	a) احتراق	b) تفكك	c) إحلال مزدوج	d) إحلال بسيط
103	ما نوع التفاعلات التي تستعمل لتحديد موقع الفلزات في سلسلة النشاط الكيميائي:			
	a) احتراق	b) تفكك	c) إحلال بسيط	d) إحلال مزدوج
104	المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما تسمى:			
	a) مذاب	b) مذيب	c) راسب	d) تسامي
105	المادة التي تتكون من مذاب ومذيب تسمى:			
	a) المحلول	b) المركب	c) الجزيء	d) العنصر
106	المركبات التي تنتج أيونات الهيدروجين تسمى:			
	a) قواعد	b) قلويات	c) أحماض	d) فلزات
107	المركبات الجزيئية التساهمية تذوب في المحلول في صورة:			
	a) ذرات	b) جزيئات	c) أيونات	d) جزيئات وأيونات معاً
108	المركبات الأيونية تذوب في المحلول في صورة:			
	a) ذرات	b) جزيئات	c) أيونات	d) جزيئات وأيونات معاً
109	عملية التأين خاصة في المركبات:			
	a) الأيونية b) التساهمية		c) الفلزية d) الأيونية والتساهمية معاً	
110	عملية التفكك خاصة في المركبات:			
	a) الأيونية b) التساهمية		c) الفلزية d) الأيونية والتساهمية معاً	
111	التفاعلات التي تحدث في المحاليل المائية هي تفاعلات:			
	a) الإحلال البسيط	b) الإحلال المزدوج	c) التفكك	d) الاحتراق
112	تم إذابة ملعقة واحدة من كلوريد الصوديوم في لتر واحد من الماء فماذا نطلق على كلوريد الصوديوم:			
	a) الراسب	b) المذيب	c) المحلول	d) المذاب
113	تم إذابة ملعقتين من كلوريد البوتاسيوم في لترين من الماء فماذا نطلق على كلوريد البوتاسيوم:			
	a) المذاب	b) المذيب	c) الراسب	d) العنصر
114	ما المواد التي تنتج غاز الهيدروجين عند تفاعلها مع الفلزات:			
	a) القواعد	b) المركبات الأيونية	c) الأحماض	d) الأملاح
115	ما الأيون الذي لا يشترك في التفاعل الكيميائي:			
	a) الموجب	b) السالب	c) الكاتيون	d) المتفرج
116	من خلال دراسة التفاعل التالي: $2NH_4Cl_{(aq)} + Pb(NO_3)_{2(aq)} \rightarrow 2NH_4NO_{3(aq)} + PbCl_{2(S)}$ الأيونات المتفرجة هي:			
	a) Cl^- , Pb^{2+}	b) Cl^- , NH_4^+	c) NO_3^- , Pb^{2+}	d) NO_3^- , NH_4^+

LIVEWORKSHEETS

117	من خلال دراسة التفاعل التالي: $2NaOH_{(aq)} + CuCl_{2(aq)} \rightarrow 2NaCl_{(aq)} + Cu(OH)_{2(S)}$ الأيونات المتفرجة هي:			
	a) Na^+ , Cl^-	b) Na^+ , OH^-	c) Cu^{2+} , Cl^-	d) Cu^{2+} , OH^-
118	ماذا يطلق على الماء في المحاليل المائية:			
	a) الراسب	b) المذيب	c) الجزيء	d) المذاب
119	أي مما يلي لا يعد من أنواع التفاعلات في المحاليل المائية:			
	a) التفاعلات التي تكون رواسب b) التفاعلات التي تكون غازات		c) التفاعلات التي تكون ضوء d) التفاعلات التي تكون ماء	
120	المذيب الدائم في المحاليل المائية:			
	a) السكروز b) الإيثانول		c) الماء d) حمض الهيدروكلوريك	
121	السكروز والإيثانول مركبان يذوبان في المحلول بصورة:			
	a) أيونات	b) جزيئات	c) ذرات	d) إلكترونات
122	يسمى محلول كلوريد الهيدروجين المائي:			
	a) حمض الكلوريك b) حمض الكلوروز		c) حمض الهيدروكلوريك d) حمض البيروكلوريك	
123	أي مما يلي يحدث لها عملية تفكك:			
	a) $C_6H_{12}O_6$	b) NaCl	c) NH_3	d) HCl
124	أي مما يلي يحدث له عملية تأين:			
	a) NaCl	b) $MgCl_2$	c) $Al(OH)_3$	d) HCl
125	أي مما يلي يحدث له عملية تأين:			
	a) $C_6H_{12}O_6$	b) $MgCl_2$	c) $Al(OH)_3$	d) NaCl
126	الاسم العلمي لملح أبسوم:			
	a) كبريتات المغنيسيوم b) بروميد المغنيسيوم		c) كربونات المغنيسيوم d) هيدروكسيد المغنيسيوم	
127	الاسم العلمي لصودا الخبز:			
	a) كربونات الصوديوم b) كبريتات الصوديوم		c) كربونات الصوديوم الهيدروجينية d) كبريتات الصوديوم الهيدروجينية	
128	الاسم العلمي لصودا الخبز:			
	a) كربونات الصوديوم b) بيكربونات الصوديوم		c) كبريتات الصوديوم d) كبريتات الصوديوم الهيدروجينية	
129	عند تفاعل الخل مع صودا الخبز يتصاعد غاز:			
	a) NH_3	b) CO	c) CO_2	d) H_2
130	عند تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع بيكربونات الصوديوم يحدث تفاعلان متزامنان:			
	a) إحلال مزدوج و احتراق b) إحلال مزدوج وإحلال بسيط		c) إحلال مزدوج وتكوين d) إحلال مزدوج وتفكك	
131	الصيغة الكيميائية لحمض الكربونيك:			
	a) HCO_3	b) H_2CO_3	c) HC_2O_4	d) $H_2C_2O_4$

LIVEWORKSHEETS

132	المعادلة التي تبين الجسيمات في المحلول تسمى المعادلة:			
	a) الأيونية الكاملة	b) الأيونية النهائية	c) التساهمية الكاملة	d) التساهمية النهائية
133	أي من التفاعلات التالية يكونان تفاعلان متزامنان إحلال مزدوج وتفكك:			
	a) $HCl_{(aq)} + Na_2S_{(aq)} \rightarrow H_2S_{(g)} + NaCl_{(aq)}$			
	b) $HBr_{(aq)} + NaOH_{(aq)} \rightarrow H_2O_{(l)} + NaBr_{(aq)}$			
	c) $Ba(NO_3)_{2(aq)} + Na_2CO_{3(aq)} \rightarrow BaCO_{3(s)} + NaNO_{3(aq)}$			
	d) $HCl_{(aq)} + NaHCO_{3(aq)} \rightarrow H_2O_{(l)} + CO_{2(g)} + NaCl_{(aq)}$			

LIVEWORKSHEETS