المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحة
تحصيلي كيمياء ١ الفصل الرابع التفاعلات الكيميائية

السؤال الأول : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١	ما أقصى عدد من الإلكترونات التي يستوعبها مجال الطاقة الأول							
	(أ)	١	(ب)	٤	(ج)	٥	(د)	٢
٢	التفاعل الآتي مثال لنوع من التفاعلات هو $Cu + 2NO_3 = Cu(NO_3)_2$							
	(أ)	إحلال مزدوج	(ب)	تكوين	(ج)	إحلال بسيط	(د)	اكسدة واختزال
٣	المادة التي يزداد حجمها عند تحولها من سائل إلى صلب هي							
	(أ)	CO_2	(ب)	H_2O	(ج)	NH_3	(د)	HCl
٤	أي مما يلي جزيئات لا تكون روابط هيدروجينية							
	(أ)	الماء	(ب)	الأمونيا	(ج)	الميثان	(د)	كل ما ذكر خطأ
٥	المجال الأقل طاقة							
	(أ)	3d	(ب)	4S	(ج)	4d	(د)	4f
٦	تختلف طاقة مجال 4sعن طاقة المجال 3dبأن المجال 4s							
	(أ)	أقل طاقة	(ب)	أعلى طاقة	(ج)	متساوية جميعها في الطاقة	(د)	أ+ب
٧	التوزيع الإلكتروني لعنصر الكروم Cr_{24}							
	(أ)	$[Ar]4s^23d^5$	(ب)	$[Ar]4s^13d^5$	(ج)	[Ar]3d6	(د)	$[Ar]3d^7$
٨	عدد المجالات الفرعية عندما n=4							
	(أ)	١	(ب)	٤	(ج)	١٦	(د)	٩
٩	من خواص الحديد الكيميائية							
	(أ)	التعفن	(ب)	الصدأ	(ج)	التحلل	(د)	التخمر
١٠	الصيغة الكيميائية لكلوريد الألومنيوم							
	(أ)	$AlCl_3$	(ب)	AlI	(ج)	AlF	(د)	NaOH
١١	تتفكك المواد (المركبات) بالمحاليل المائية يكون من							
	(أ)	أيونية إلى ذرات	(ب)	أيونية إلى أيونات	(ج)	تساهمية إلى ذرات	(د)	تساهمية الى أيونات
١٢	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الماغنيسيوم							
	(أ)	$Mg(OH)_2$	(ب)	MgO	(ج)	$Mg O_2$	(د)	$Mg(NO_3)_2$
١٣	أي مما يلي يمكن أن يكون أعداد كم رئيسة							
	(أ)	٠,١,٢,٣	(ب)	١,٢,٣	(ج)	3.4 ,2.5 1.3	(د)	1,2.4,3.5

LIVEWORKSHEETS

١٤	الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم							
	(أ)	Na_2SO4	(ب)	Na_2CO_3	(ج)	$NaNO_3$	(د)	$NaHCO_3$
١٥	نوع التفاعل حسب المعادلة التالية $2Na + Cl_2 = 2NaCl$							
	(أ)	تفكك	(ب)	احتراق	(ج)	تكوين	(د)	إحلال
١٦	المجالات الثانوية التي لا توجد في المجال الرئيسي الثالث $n=3$هي							
	(أ)	3d	(ب)	3s	(ج)	3f	(د)	3p
١٧	اسم المركب $Sn\ O_2$							
	(أ)	أكسيد القصدير II	(ب)	ثنائي أكسيد القصدير	(ج)	أكسيد القصدير IV	(د)	أكسيد القصدير
١٨	الاسم العلمي للمركب CaI_2							
	(أ)	أكسيد الكالسيوم	(ب)	يوديد الكالسيوم	(ج)	يوديد البوتاسيوم	(د)	كلوريد البوتاسيوم
١٩	التفاعل الذي توجد به مادة متفاعله واحدة هو							
	(أ)	تفكك	(ب)	تكوين	(ج)	احتراق	(د)	إحلال
٢٠	يشار إلى المحلول المائي في المعادلة الكيميائية بالرمز							
	(أ)	S	(ب)	g	(ج)	l	(د)	aq

اعداد الأستاذة / أمل أحمد محمد

LIVEWORKSHEETS