

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 $\text{Cu} + 2\text{NO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	(أ) إحلال مزدوج	(ب) تكوين	(ج) إحلال بسيط	(د) أكسدة 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 4s عن طاقة المجال 3d بأن المجال 4s	(أ) أقل طاقة	(ب) أعلى طاقة	(ج) متساوية جميعها في الطاقة	(د) أ+ب
٧	التوزيع الإلكتروني لعنصر الكروم Cr_{24}	(أ) $[\text{Ar}]4s^23d^5$	(ب) $[\text{Ar}]4s^13d^5$	(ج) $[\text{Ar}]3d^6$	(د) $[\text{Ar}]3d^7$
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 إلى أيونات
١٢	الصيغة الكيميائية لهيدروكسيد الماغنسيوم	(أ) $\text{Mg}(\text{OH})_2$	(ب) MgO	(ج) Mg O_2	(د) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
١٣	أي مما يلي يمكن أن يكون أعداد كم رئيسة	(أ) ٠,١,٢,٣	(ب) ١,٢,٣	(ج) ١.٣, ٢.٥, ٣.٤	(د) ١.٢, ٢.٣, ٣.٤, ٤.٥

١٤	الصيغة الكيميائية لكربونات الصوديوم											
	(أ)	Na ₂ SO ₄		(ب)	Na ₂ CO 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