

المجموع الكلي		المملكة العربية السعودية
		وزارة التعليم
		الإدارة العامة للتعليم بمحافظة الاحساء
٣٠		مدرسة
اختبار - الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - للعام الدراسي ١٤٤٥ - ١٤٤٥ هـ		

المادة	كيمياء ٢		الثاني الثانوي مسار عام
اليوم	التاريخ	١٤٤٥/١١/ هـ	زمن الإجابة
اسم الطالب الثلاثي	الصف: ٢ / رقم الجلوس		ساعتين ونصف

اسم المدقق وتوقيعها	اسم المراجع وتوقيعه	اسم المصحح وتوقيعه	الدرجة المستحقة		رقم السؤال
			درجة العملي (١٠)	درجة النظري (٣٠)	
	أ	أ			السؤال الأول (١٢)
					السؤال الثاني (١٢)
					السؤال الثالث (٦)
					كتابة الدرجة الكلية للنظري
	فقط				

السؤال الأول: (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة وعلامه (x) امام العبارة الخاطئة :-

- ١- تكون الذرة في الحالة الإثارة عندما تكتسب إلكترونات الذرة الطاقة..... ()
- ٢ - تعتبر ذرة ^{9}F أعلى كهرو سالبية من ذرة ^{35}Br ()
- ٣ - اسم المركب H_2SO_3 حمض الكبريتيك والمركب CCl_4 رباعي كلوريد الكربون..... ()
- ٤ - الطول الموجي هو أقصر مسافة بين قمتين متتاليتين او قاعين متتاليين... ()
- ٥ - عدد النسب المولية للتفاعل : $2K+O_2 \rightarrow 2K_2O$ يساوي 6 ()
- ٦- عدد مولات NH_3 الناتجة من تفاعل $4mOI$ من غاز N_2 حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$ يساوي $8mol$ ()
- ٧ -الشكل الفراغي لجزيء PH_3 منحنى اذا كان $1H, 15P$ ()
- ٨ - طاقة المستوى الثانوي $3d$ اقل من طاقة المستوى الثانوي $4S$ ()
- ٩ - يعتبر العالم هنري موزلي الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعدياً وفق العدد الذري والكتلة الذرية..... ()
- ١٠ - تسمى النسبة المولية بالكتلة لكل العناصر بالتركيب النسبي المنوي للمركب..... ()

(ب) احسب طاقة الفوتون الصادرة من الاشعة السينية التي ترددها $3.67 \times 10^2 \text{ Hz}$ وثابت بلانك $6.626 \times 10^{-34} \text{ J.s}$ ؟ .

اقلب الورقة

السؤال الثاني (أ) : اختر الإجابة الصحيحة مما يلي : -

١ - يطلق على العملية التي يتم فيها خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنة جديدة مماثلة:-

(أ) التهجين (ب) الرنين (ج) القطبية (د) القوى بين الجزيئات

٢ - عناصر قابلة للتوصيل الكهربائي والحراري وقابلة للطرق والسحب

(أ) اللافلزات (ب) الفلزات (ج) اشباه الفلزات (د) الفلزات واللافلزات

٣ - نوع الرابطة الناتجة من قوة التجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات والإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية: -

(أ) الأيونية (ب) الهيدروجينية (ج) الفلزية (د) التساهمية

٤ - إذا كانت كتلة Al و O₂ 245 g فإن كتلة Al₂O₃ تساويg حسب التفاعل: $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$

(أ) 89 (ب) 245 (ج) 45 (د) 678

٥ - إذا كان لديك العنصر ¹²Mg فإن التمثيل النقطي للإلكترونات له :-

(أ) .Mg (ب) .Mg. (ج) Mg (د) ..Mg.

٦- إذا كان لديك التوزيع الإلكتروني $26Fe: [Ar]_{18} 4s^2 3d^6$ وعندما يتحول إلى أيون Fe^{2+} يصبح توزيعه الإلكتروني هو

(أ) $[Ar]_{18} 3d^4$ (ب) $[Ar]_{18} 4s^2 3d^4$ (ج) $[Ar]_{18} 3d^6$ (د) $[Ar]_{18} 4s^2 3d^5$

٧ - عند اتحاد أيونات النحاس CU^{2+} مع أيونات النترات NO_3^- فإن صيغة المركب الناتج هو

(أ) CU_2O (ب) CU_3N_2 (ج) $CU(NO_3)_2$ (د) $CU(NO_2)_2$

٨- تستخدم كبريتات الصوديوم المائية في

(أ) مثبط (ب) خزن الطاقة الشمسية (ج) محفز (د) مذيب عضوي

٩ - أي المركب له طاقة شبكة بلورية أعلى :-

(أ) NaCl (ب) SrCl₂ (ج) LiCl (د) HCl

(ب) علل لما يلي : قدرة المواد الأيونية في حالتها السائلة أو محلول على التوصيل الكهربائي بصورة جيدة

ج - اكمل الجدول :-

الفترة	المجموعة	التوزيع الإلكتروني	رمز العنصر
			¹³ Al

السؤال الثالث: ضع المصطلح المناسب فيما يلي :-

م	العمود الأول	رقم الإجابة	العمود الثاني
١	مجموعة من ترددات الموجات الكهرومغناطيسية المنطلقة من ذرات العنصر		المردود الفعلي
٢	إلكترونات المستوى الطاقة الرئيس الأخير من للذرة		الحمض الأوكسجيني
٣	حالة تحدث عندما يكون هناك احتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون		الألكتروليت
٤	المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي		الالكترونات التكافؤ
٥	يتألف من الهيدروجين و أيون اكسجيني		الرنين
٦	كمية المادة الناتجة عند إجراء التفاعل الكيميائي عملياً		طيف الانبعاث الذري

انتهت الاسئلة