

المملكة العربية السعودية	وزارة التعليم Ministry of Education	٣٠	اسم الطالب الثلاثي
وزارة التعليم			رقم الجلوس :
الإدارة العامة للتعليم بمحافظة			رقم اللجنة :
مدرسة			الصف : الثاني الثانوي مسار عام (اول - ثاني - ثالث)
الدرجة كتابه	نقط		زمن الاختبار /
اسم المصحح	/ أ	توقيعه	المادة / كيمياء ٢
اسم المراجع	/ أ	توقيعه	المدقق وتوقيعه /

اختبار الفصل الدراسي الأول – الدور الأول لعام ١٤٤٤ هـ

١٣

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

م	العبارة	العلامة
١	الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة هي الصيغة الأولية	
٢	مستوى الطاقة 4s أقل طاقة من المستوى الطاقة 3d	
٣	اسم العالم الذي رتب العناصر في الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري هو هنري موزلي	
٤	نصف قطر ^{12}Mg اعلى من نصف قطر ^{65}Ba	
٥	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون حفظ الكتلة	
٦	نوع الرابطة في جزيء الماء H_2O تساهمية قطبية اذا كان $^1\text{H}, ^{16}\text{O}$	
٧	التمثيل النقطي للاكترونات في ^{20}Ca هو .Ca.	
٨	اذا كانت نسبة عنصر البروم 65% من LiBr فان نسبة عنصر الليثيوم تساوي 35%	
٩	اسم المركب HClO_3 حمض الهيدروكلوريك	
١٠	تختلف خواص السبائك قليلا عن خواص العناصر المكونه لها	
١١	الشكل الهندسي للمركب CH_4 هو رباعي الأوجه المنتظم	
١٢	اذا كان لديك المركب كتلته المولية 78.12g/mol صغيفته الاولية CH كتلتها 13g/mol فان الصيغة الجزيئية C_6H_6	
١٣	تتكون الرابطة سيجما عندما تتشارك ذرتان في الالكترونات في الرابطة التساهمية بتداخل المستويات بشكل راسي	

السؤال الثاني: اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

١ - عناصر قابلة للطرق والسحب وموصلة للكهرباء والحرارة بشكل جيد :-

أ (اللافلزات ب (الفلزات ج (الغازات النبيله د (الاشباه الفلزات

٢ - عدد مولات غاز الهيدروجين H_2 المتفاعل لانتاج 6mol من HBr حسب التفاعل $\text{H}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{HBr}$ تساوي

أ (6 ب (3 ج (12 د (1.5

٣ - عند اتحاد أيونات الالومينيوم Al^{3+} مع ايونات الهيدروكسيد OH^- ينتج مركب صيغته الكيميائية هي :-

أ (AlCl_3 ب (AlPO_4 ج (Al_2O_3 د ($\text{Al}(\text{OH})_3$

٤ - ينتج من خلط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنه جديدة مماثلة في عملية :-

أ (التميؤ ب (التحليل ج (التهجين د (الرنين

٥ - اذا كان لديك التوزيع الالكتروني $4s^2 3d^{10} [Ar]^{18} 30\text{Zn}$ فان عنصر

أ (انتقالي وفلز ب (مماثل لافلز ج (مماثل وفلز د (مماثل وشبه فلز

٦ - نوع الرابطة التي تكون قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات والالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية :-

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

٧ (أي المركبات التالية لها طاقة شبكة بلورية عالية -

أ (NaCl ب (CuCl ج (MgCl_2 د (KCl

٨ - يتم حساب عدد النسب المولية لاي تفاعل موزن بالعلاقة :-

أ ($2n^2$ ب ($n-1$ ج ($n(n+1)$ د ($n(n-1)$

٩ - تردد الاشعة السينية ذات طول موجي $8.72 \times 10^{-2}\text{m}$ وسرعه الضوء $3 \times 10^8\text{m/s}$ يساوي Hz

أ (3.44×10^9 ب (4.33×10^9 ج (34 د (67.7×10^5

اقلب الورقه

السؤال الثالث (أ) ضع المصطلح العلمي في الفراغ الصحيح :-

المادة المحددة - حالة الاسقرار - الالكتروليت - الفوتون - تركيب لويس

١ - المركب الأيوني الذي يوصل محلولة التيار الكهربائي.....

٢ - ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزيء.....

٣ - المادة التي تستهلك كلياً في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة.....

٤ - جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة.....

٥ - الوضع الذي تكون الإلكترونات الذرة فيها أدنى طاقة.....

(ب) علل لمايلي : ذرات الفلزات نشطة كيميائياً .

السؤال الرابع : إذا كان المردود النظري 0.685g والمردود الفعلي 0.433g للنتائج ما نسبة المردود المنوية حسب التفاعل: $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$

انتهت الاسئلة

