

اسم الطالب		١٥	المملكة العربية السعودية
			وزارة التعليم
الصف : الثاني الثانوي - مسار عام : (اول - ثاني - ثالث)			إدارة العامة للتعليم بمحافظة
المقرر : كيمياء ٢			مدرسة الثانوية
زمن الاختبار / ٥٠ دقيقة	فقط		الدرجة كتابه

اختبار (١) - الفصل الأول - لعام ١٤٤٤ هـ

السؤال الأول اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

- ١ - عدد جزيئات الماء في $\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$:
 - (أ) 4
 - (ب) 6
 - (ج) 12
 - (د) 2
- ٢ - عدد مولات غاز البروم Br_2 لانتاج 6mol بروميد الصوديوم NaBr حسب التفاعل $2\text{Na} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{NaBr}$
 - (أ) 2
 - (ب) 3
 - (ج) 90.
 - (د) 1.5
- ٣ - الصيغة التي تبين العدد الفعلي للذرات من كل عنصر في الجزيء الواحد من المادة البنائية
 - (أ) البنائية
 - (ب) الجزيئية
 - (ج) الاولى
 - (د) البنائية والاولية
- ٤ - اذا كانت النسبة المئوية الاكسجين 11% في MgO فان النسبة المئوية الماغنيسيوم %
 - (أ) 50
 - (ب) 89
 - (ج) 100
 - (د) 95
- ٥ - اذا كانت كتلة H_2O تساوي 56g من التفاعل $\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$ فان كتلة المواد الناتجة g
 - (أ) 23 4
 - (ب) 56
 - (ج) 432
 - (د) 778
- ٦ - في التركيب النسبي المنوي هو بالكتلة لكل العناصر في المركب
 - (أ) النسبة الثابتة
 - (ب) النسبة المولية
 - (ج) النسبة المئوية
 - (د) النسبة المتضاعفة
- ٧ - اذا كانت الصيغة الاولى CH_2 كتلتها $16\text{g} \backslash \text{mol}$ وكتلة المركب $\text{g} \backslash \text{mol}$ 64 فان الصيغة الجزيئية هي
 - (أ) C_4H_{16}
 - (ب) C_2H_4
 - (ج) C_4H_{10}
 - (د) C_2H_2
- ٨ - تستخدم ل تخزين الطاقة الشمسية
 - (أ) كبريتات النحاس الالامائية
 - (ب) كبريتات الصوديوم المائية
 - (ج) كبريتات الماغنيسيوم
 - (د) كبريتات الحديد المائية
- ٩ - تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون
 - (أ) النسبة الثابتة
 - (ب) حفظ الطاقة
 - (ج) حفظ الكتلة
 - (د) النسبة المتضاعفة
- ١٠ - عدد النسبة المولية من التفاعل $2\text{Na}_3\text{N} \rightarrow 6\text{Na} + \text{N}_2$ تساوي
 - (أ) 12
 - (ب) 9
 - (ج) 8
 - (د) 6

السؤال الثاني: اذا كان المردود النظري 0.734g والمردود الفعلي 0.455g ما النسبة المردود المئوية حسب التفاعل :-



السؤال الثالث / زن المعادلة : $\text{C}_5\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

