

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 الاول - لعام ١٤٤٤ هـ

السؤال الاول 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  $\text{Br}_2$  لانتاج  $6\text{mol}$  بروميد الصوديوم  $\text{NaBr}$  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  $\text{MgO}$  فان النسبة المئوية الماغنيسيوم % .....
  - أ ( 50 )
  - ب ( 89 )
  - ج ( 100 )
  - د ( 95 )
- ٥ - اذا كانت كتلة  $\text{H}_2\text{O}$  تساوي  $56\text{g}$  من التفاعل  $\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$  فان كتلة المواد الناتجة  $\text{g}$  .....
  - 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  $\text{CH}_2$  كتلتها  $16\text{g} \backslash \text{mol}$  وكتلة المركب  $\text{g} \backslash \text{mol}$  64 فان الصيغة الجزيئية هي
  - أ (  $\text{C}_4\text{H}_{16}$  )
  - ب (  $\text{C}_2\text{H}_4$  )
  - ج (  $\text{C}_4\text{H}_{10}$  )
  - د (  $\text{C}_2\text{H}_2$  )
- ٨ - تستخدم ..... لآخذ 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 ( 1 2 )
  - ب ( 9 )
  - ج ( 8 )
  - د ( 6 )

السؤال الثاني: اذا كان المردود النظري  $0.734\text{g}$  والمردود الفعلي  $0.455\text{g}$  ما النسبة المردود المئوية حسب التفاعل :-



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

