

**المملكة الاردنية الهاشمية**

**وزارة التربية والتعليم**

**مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة**

**مدرسة صويلح الثانوية للبنين**

**الاختبار التقويمي الثاني**

**المبحث : الكيمياء مدة الامتحان : حصة واحدة**

**الاسم : الصف والشعبة :العاشر ( )**

السؤال الاول: ( / 5 علامات)

احسب النسبة المئوية لكل من عنصري النيتروجين والاكسجين في مركب نترات الامونيوم NH4NO3 علما ان الكتلة المولية لنترات الامونيوم (80 g/mol) والكتل الذرية للعناصر (N=14 / H=1 / O=16)

السؤال الثاني: ( / 5 علامات)

ما الصيغة الاولية والصيغة الجزيئية لمركب يتكون من 112 g حديدFe / 64 g كبريت S / 64 g اكسجين O .

علما ان الكتلة المولية للمركب 241 g/mol والكتل الذرية للعناصر (O=16/S=32/Fe=56)

السؤال الثالث: ( / 6 علامات)

بناءاً على المعادلة الافتراضية التالية:

3AB2 + 2C3 3AC2 + 6B

أ) احسب عدد مولات B الناتجة من تفاعل 2mol C3 مع كمية كافية من AB2

ب) احسب عدد مولات C3 اللازمة لانتاج 21g من AC2

ج) احسب كتلة AB2 اللازمة لانتاج 6g من B

السؤال الرابع: ( / 4 علامات)

في تفاعل ما حصلنا على 14.2g من كبريتات الحديد فاذا علمت ان المردود المئوي المتوقع 17.1g ،

فاحسب المردود المئوي للتفاعل