**مديرية التربية والتعليم للواء الجامعة**



**مدرسة صويلح الثانوية للبنيين**

امتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني للعام 2024 / 2025

المادة : الكيمياء مدة الامتحان :ساعة واحدة

الصف : العاشر اليوم و التاريخ :

الاسم : العلامة الكلية : ( /40)

**ملاحظة : أجب عن الأسئلة الآتية جميعها وعددها ( 6) ، علماً بأن عدد صفحات ( 3 )**

**السؤال الأول: ( / 10 علامة)**

**عرف المصطلحات التالية تعريفا علميا صحيحا:**

**أ) التفاعل الكيميائي:**

**ب) الكتلة الجزيئية:**

**ج) طاقة الانصهار المولية :**

**د) السعة الحرارية:**

**ه)المحتوى الحراري:**

**السؤال الثاني: ( /6 علامة)**

**وازن المعادلات الكيميائية التالية**

**أ) CO2+ CO Fe + Fe2O3**

**ب) H2O + O2 SO2 + H2S**

**السؤال الثالث: ( / 6 علامة)**

**اصنف المعادلات التالية حسب أنواعها ( اتحاد او تحلل او إحلال احادي)**

**أ) 3Cl2  + 2Al 2AlCl3**

**ب) Mg Cu + MgSO4  + CuSO4**

**ج) (NH4)Cr2O7 Cr2O3 + 4H2O + N2**

**السؤال الرابع: ( / 10 علامة)**

**اذكر تغيرات الطاقة المصاحبة للتحولات الفيزيائية للمادة مع ذكر هل هي ماصة للطاقة ام طاردة للطاقة**

**السؤال الخامس: ( / 2 علامة)**

**احسب الكتلة الجزيئية لجزيء FeSO4**

**الكتل الذرية : Fe = 56 / S = 32 / O = 16**

**السؤال السادس: ( / 6 علامة)**

**سخنت قطعة من النحاس كتلتها (18 g) فارتفعت درجة حرارتها من (12o C) الى (28o C) فاذا علمت ان الحرارة النوعية للنحاس ( 0.38 j/g.c) احسب كمية الحرارة التي امتصتها هذه القطعة**