**مديرية التربية والتعليم للواء الجامعة**



**مدرسة صويلح الثانوية للبنيين**

الاجابة النموذجية لامتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني للعام 2024 / 2025

المادة : الكيمياء الصف : العاشر

**السؤال الأول: ( 10 علامات )**

**أ) التفاعل الكيميائي:عملية يحدث فيها تكسير الروابط بين ذرات عناصر المواد المتفاعلة وتكوين روابط جديدة بين ذرات عناصر المواد المتفاعلة**

**ب) الكتلة الجزيئية: مجموع الكتل الذرية للذرات الموجودة في الجزيء الذي ترتبط ذراته بروابط تساهمية**

**ج) طاقة الانصهار المولية : كمية الطاقة اللازمة لتحويل مول من الجليد عند درجة حرارة ثابتة الى الحالة السائلة**

**د) السعة الحرارية: كمية الحرارة اللازمة لرفع درجة حرارة المادة درجة سيليلزية واحدة**

**ه)المحتوى الحراري: كمية الطاقة المخزونة في مول من المادة**

**السؤال الثاني: (6 علامة)**

**وازن المعادلات الكيميائية التالية**

**أ)Fe2O3 + 3CO 2Fe + 3CO2**

**ب) 2H2S + 3O2 2SO2 + 2H2O**

**السؤال الثالث: ( / 6 علامة)**

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

**أ) 2Al + 3Cl2 2AlCl3 معادلة اتحاد**

**ب) MgSO4 + CuSO4 Cu + Mgمعادلة إحلال احادي**

**ج)(NH4)Cr2O7 Cr2O3 + 4H2O + N2 معادلةتفكك**

**السؤال الرابع: ( / 10 علامة)**

**الانصهار ماص للطاقة / التبخر ماص للطاقة / التسامي ماص للطاقة / التكاثف طارد / التجمد طارد**

**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**