****

**ورقه عمل للصف التاسع الرباط الكيميائي وموازنة المعادلات الكيميائية**

**لسنة 2023-2024**

اسم الطالب : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ التاريخ :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

--------------------------------------------------------------------------------------------

1. **استعينوا بالجدول الدوري واكملوا الجدول:**

|  |  |
| --- | --- |
| **المواد**  | **نوع الرباط ( تساهمي /ايوني )** |
| Ag2S |  |
| CCl4 |  |
| NaCl |  |
| MgO |  |
| AlBr3 |  |

* **صياغة التفاعل هي :**

**CH4 +   O2      →        CO2  +  H2O**

أ-المواد المتفاعلة هي: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ب-المواد الناتجة هي: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ج- هل المعادلة متوازنة ام لا :\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

د-ما هو نوع التفاعل ( تحليل, تركيب , احتراق ):\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

وازن المعادلات التاليه:

1. **C3H8 + O2 --> H2O + CO2**
2. **N2 +   H2→        NH3**

1. **Fe2O3 +C → Fe +CO2**