

ملاحظات	المفردات	اهداف الدرس
راجع كتاب كيم (١) ياء ص [١١٠ - ١٣٠]	عدد التأكسد - المتفاعلات - النواتج - المعامل - تفاعل التكوين - تفاعل التفكك - تفاعل الاحتراق - تفاعل الاحلال البسيط والمزدوج	١- ان يوزن المعادلات الكيميائية . ٢- ان يصنف التفاعلات الكيميائية . ٣- ان يكمل المعادلات الاحلال البسيط والمزدوج .

تدريب (١). اوزن المعادلات التالية :

- a) $\square \text{H}_2 + \square \text{N}_2 \rightarrow \square \text{NH}_3$
- b) $\square \text{Al} + \square \text{O}_2 \rightarrow \square \text{Al}_2\text{O}_3$
- c) $\square \text{AlBr}_3 + \square \text{Cl}_2 \rightarrow \square \text{AlCl}_3 + \square \text{Br}_2$
- d) $\square \text{BaCl}_2 + \square \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \square \text{BaSO}_4 + \square \text{HCl}$
- e) $\square \text{Ni}(\text{ClO}_3)_2 \rightarrow \square \text{NiCl}_2 + \square \text{O}_2$
- f) $\square \text{C}_2\text{H}_6 + \square \text{O}_2 \rightarrow \square \text{CO}_2 + \square \text{H}_2\text{O}$

تدريب (٢). صنف التفاعلات التالية حسب نوعها (تفكك - تكوين - احتراق - احلال بسيط - احلال مزدوج) :

- a) $2\text{MgCO}_3 \rightarrow 2\text{MgO} + 2\text{CO}_2$
- b) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$
- c) $3\text{CuBr}_2 + 2\text{AlCl}_3 \rightarrow 3\text{CuCl}_2 + 2\text{AlBr}_3$
- d) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- e) $2\text{NaI} + \text{Br}_2 \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{I}_2$

تدريب (٣). اكمل المعادلات التالية:

- a) $\square \text{Li} + \square \text{MgCl}_2 \rightarrow \square + \square$
- b) $\square \text{Cl}_2 + \square \text{KBr} \rightarrow \square + \square$
- c) $\square \text{AgNO}_3 + \square \text{K}_3\text{PO}_4 \rightarrow \square + \square$
- d) $\square \text{Ag}_2\text{S} + \square \text{CuCl}_2 \rightarrow \square + \square$