

اذكري نوع التفاعل الظاهر أمامك..

Balance

Type

- | | | |
|-----|---|-------|
| 1) | $\text{HBr} + \text{Mg(OH)}_2 \rightarrow \text{MgBr}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | _____ |
| 2) | $\text{PbBr}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{HBr} + \text{PbCl}_2$ | _____ |
| 3) | $\text{CoBr}_3 + \text{CaSO}_4 \rightarrow \text{CaBr}_2 + \text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$ | _____ |
| 4) | $\text{C}_4\text{H}_{12} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | _____ |
| 5) | $\text{B}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{BO}_3$ | _____ |
| 6) | $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + \text{O}_2$ | _____ |
| 7) | $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | _____ |
| 8) | $\text{Mg} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{MgO} + \text{Fe}$ | _____ |
| 9) | $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$ | _____ |
| 10) | $\text{Cl}_2 + \text{KBr} \rightarrow \text{KCl} + \text{Br}_2$ | _____ |
| 11) | $\text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow \text{As}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O}$ | _____ |
| 12) | $\text{S}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$ | _____ |
| 13) | $\text{Bi(NO}_3)_3 + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Bi}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Al(NO}_3)_3$ | _____ |
| 14) | $\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$ | _____ |
| 15) | $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_3$ | _____ |
| 16) | $\text{HBr} + \text{Ba(OH)}_2 \rightarrow \text{BaBr}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | _____ |
| 17) | $\text{Fe} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2$ | _____ |
| 18) | $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ | _____ |