

TS Tuition Chem - Balancing Equations Hwk #2 ANS

- 1) **$2 \text{NaF} + 1 \text{Br}_2 \rightarrow 2 \text{NaBr} + 1 \text{F}_2$**
- 2) **$1 \text{Pb(OH)}_2 + 2 \text{HCl} \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O} + 1 \text{PbCl}_2$**
- 3) **$2 \text{AlBr}_3 + 3 \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow 6 \text{KBr} + 1 \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$**
- 4) **$1 \text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow 1 \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$**
- 5) **$2 \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3 \text{CaCl}_2 \rightarrow 6 \text{NaCl} + 1 \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$**
- 6) **$2 \text{K} + 1 \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{KCl}$**
- 7) **$2 \text{Al} + 6 \text{HCl} \rightarrow 3 \text{H}_2 + 2 \text{AlCl}_3$**
- 8) **$1 \text{N}_2 + 3 \text{F}_2 \rightarrow 2 \text{NF}_3$**
- 9) **$1 \text{SO}_2 + 2 \text{Li}_2\text{Se} \rightarrow 1 \text{SSe}_2 + 2 \text{Li}_2\text{O}$**
- 10) **$2 \text{NH}_3 + 1 \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 1 (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$**