

- a) $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- b) $\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{nie zaliczni}$
- c) $\text{SO}_3 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- d) $\text{SrO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Sr}(\text{OH})_2$
- e) $\text{SrO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{SrCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- f) $\text{SrO} + \text{NaOH} \rightarrow \text{nie zaliczni}$
- g) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{nie zaliczni}$
- h) $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- i) $\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$