

## REAKTSIOONIVÕRRANDID

### VASTUSED

Aluseline oksiid+ happeline oksiid

- 1)  $\text{Na}_2\text{O} + \text{SO}_2 \Rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3$
- 2)  $\text{Li}_2\text{O} + \text{SO}_3 \Rightarrow \text{Li}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{SO}_3 + \text{K}_2\text{O} \Rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4$
- 4)  $\text{CO}_2 + \text{Na}_2\text{O} \Rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3$

Alus+ hape

- 1)  $\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2 \text{HCl} \Rightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- 3)  $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2\text{HBr} \Rightarrow \text{MgBr}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 5)  $2\text{LiOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 \Rightarrow \text{Li}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 6)  $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{S} \Rightarrow \text{CuS} + 2\text{H}_2\text{O}$

Aluseline oksiid+ hape

- 1)  $3\text{CaO} + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 3)  $\text{ZnO} + \text{H}_2\text{S} \Rightarrow \text{ZnS} + \text{H}_2\text{O}$
- 4)  $\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_3 \Rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_3)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- 5)  $\text{Li}_2\text{O} + 2\text{HCl} \Rightarrow 2\text{LiCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 6)  $3\text{K}_2\text{O} + 2 \text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow 2\text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$

Metall+ hape

- 1)  $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_3 \Rightarrow \text{ZnSO}_3 + \text{H}_2$
- 2)  $2\text{Na} + \text{H}_2\text{S} \Rightarrow \text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2$
- 3)  $3\text{Ba} + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2$
- 4)  $2\text{Al} + 6\text{HCl} \Rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$
- 5)  $2\text{Li} + \text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow \text{Li}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2$
- 6)  $\text{Mg} + \text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow \text{MgPO}_4 + \text{H}_2$

Metall+ sool

- 1)  $\text{Zn} + \text{Fe}_2\text{SO}_4 \Rightarrow \text{ZnSO}_4 + 2\text{Fe}$
- 2)  $\text{Mg} + \text{NiSO}_4 \Rightarrow \text{MgSO}_4 + \text{Ni}$
- 3)  $2\text{Al} + 3\text{HgCl}_2 \Rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{Hg}$
- 4)  $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \Rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$

Sool+ hape

- 1)  $\text{BaSO}_3 + 2\text{HNO}_3 \Rightarrow \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_3$
- 2)  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HNO}_3 \Rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{CO}_3$

- 3)  $2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{HCl}$
- 4)  $\text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \Rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{S}$
- 5)  $3\text{K}_2\text{SO}_3 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow 2\text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{SO}_3$
- 6)  $3\text{CaCO}_3 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \Rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{CO}_3$

Alus + sool

- 1)  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{NiSO}_4 \Rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{Ni}(\text{OH})_2$
- 2)  $2\text{NaOH} + \text{CuCl}_2 \Rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Cu}(\text{OH})_2$
- 3)  $3\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{Al}(\text{NO}_3)_3 \Rightarrow 3\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Al}(\text{OH})_3$
- 4)  $6\text{LiOH} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \Rightarrow 3\text{Li}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{Fe}(\text{OH})_3$