Wodorotlenek sodu i potasu. Wodorotlenek wapnia

Zapoznaj się z treścią podręcznika (211 – 218)

Zapisz temat lekcji i notatkę

1. Wzór wodorotlenku

wodorotlenek sodu NaOH

wodorotlenek potasu KOH

wodorotlenek wapnia Ca(OH)2

1. Reakcje otrzymywania wodorotlenków:
2. metal (aktywny) + woda = wodorotlenek + wodór

2Na + H2O = 2NaOH + H2

2K + H2O = 2KOH +H2

Ca + 2H2O = Ca(OH)2 + H2

1. tlenek metalu (tlenek zasadowy) + woda = wodorotlenek

Na2O + H2O = 2NaOH

K2O + H2O = 2KOH

CaO + H2O = Ca(OH)2

1. Właściwości wodorotlenku sodu i potasy (str. 213) – przepisz
2. Właściwości wodorotlenku wapnia (str. 216) – przepisz
3. Opisz zastosowanie wodorotlenku sodu , potasu i wapnia

Prześlij notatkę jak zwykle. [a.zalewskasprydzewo@o2.pl](mailto:a.zalewskasprydzewo@o2.pl)