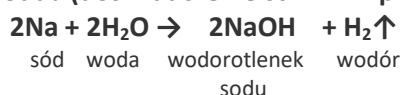


Temat: Wodorotlenek sodu, wodorotlenek potasu.*Zapisz do zeszytu i naucz się.*

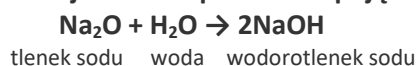
Wodorotlenek sodu w postaci granulek bądź roztworu jest powszechnie wykorzystywanym środkiem do udrażniania rur odprowadzających ścieki komunalne.

Sód jest metalem bardzo aktywnym chemicznie

Jak otrzymujemy wodorotlenek sodu? (doświadczenie str. 211 - przeanalizuj)

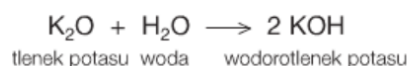
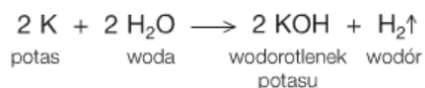


Wodorotlenek sodu można także otrzymać w wyniku reakcji tlenku sodu – tlenku zasadowego – z wodą. Równanie tej reakcji chemicznej można zapisać następująco.



Tlenki metali 1. i 2. grupy układu okresowego w reakcji z wodą tworzą wodorotlenki.

Wodorotlenek potasu otrzymuje się podobnie jak wodorotlenek sodu – w reakcji potasu lub tlenku potasu z wodą. Potas z wodą reaguje gwałtowniej niż sód. Zachodzące wówczas reakcje chemiczne przedstawiają równania:

**Właściwości NaOH i KOH:****właściwości fizyczne**

- substancje stałe
- białe
- dobrze rozpuszczają się w wodzie
- higroskopijne (pochłaniają wilgoć)

właściwości chemiczne

- żrące

Praca domowa:

- napisz o zastosowaniach wodorotlenku sodu i wodorotlenku potasu (podręcznik str. 214)

TERMIN przesłania prac – 20 maja godz. 17.00