

Temat: Wodorotlenki sodu i potasu – właściwości i zastosowanie.



Wodorotlenek sodu i wodorotlenek potasu to substancje stałe o barwie białej. Pozostawione na powietrzu po pewnym czasie „rozpływają się” – pochłaniają wilgoć z otoczenia. Substancje o takich właściwościach nazywamy **higroskopijnymi**.

Wodorotlenki sodu i potasu bardzo dobrze rozpuszczają się w wodzie, wydzielając znaczne ilości ciepła (proces egzoenergetyczny) i tworząc silnie żrące roztwory, które niszczą różne materiały, np. bibułę, tkaninę, drewno. Roztwory obu wodorotlenków są żrące. Dlatego zwyczajowa nazwa wodorotlenku sodu to „soda żrąca”, a wodorotlenku potasu – „potaż żrący”.

Obejrzyj filmik:

<https://www.youtube.com/watch?v=WvhOWNYI7Ao> – prezentacja dotycząca otrzymywania wodorotlenków sodu i potasu oraz ich właściwości i zastosowania.

Zastosowanie wodorotlenku sodu

- produkcja mydła i środków piorących
- przemysł gumowy, petrochemiczny, papierniczy
- produkcja farb, szkła wodnego, barwników, jedwabiu sztucznego
- składnik środków czyszczących i wybielaczy (roztwór 10-30%)



Zastosowanie wodorotlenku potasu

- produkcja miękkich mydeł
- środek suszący
- środek wybielający
- odczynnik chemiczny wykorzystywany w laboratorium



Przeczytaj temat w podręczniku str. 213-214.

Uzupełnij zeszyt ćwiczeń zad. 20, 21, 22 str.109. i 26 str. 11.

Rozwiązań proszę przesyłać do 4 czerwca 2020 r.

Z okazji Dnia Dziecka życzę Wam dużo uśmiechu, radości i spełnienia marzeń. 😊😊😊

p. Ewa Gnilka

S.P. Mastowice