

Temat: Wodorotlenek sodu. - 4. 05.2020 r

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

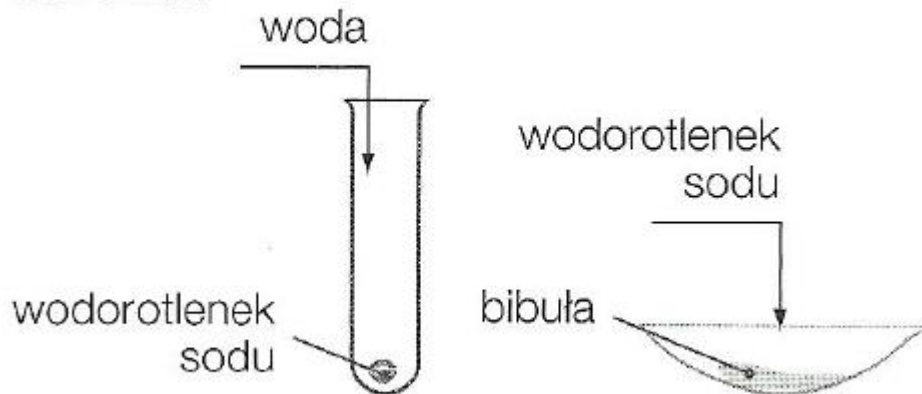
1. Sód jest bardzo aktywnym chemicznie metalem, dlatego jest przechowywany pod warstwą nafty, która chroni go przed dostępem tlenu i pary wodnej z powietrza.
2. Wodorotlenek sodu otrzymujemy w reakcji sodu lub tlenku sodu z wodą.



tlenek sodu woda wodorotlenek sodu

3. **Badanie właściwości wodorotlenku sodu:**

Schemat



Wrzucając do probówki 2 granulki wodorotlenku sodu i dodając wody zaobserwowano, że wodorotlenek sodu rozpuszcza się w wodzie, a probówka się rozgrzewa. Granulki wodorotlenku sodu „rozpływają się”. Umieszczając na szkiełku wilgotną bibułę i na niej granulkę wodorotlenku sodu zauważono, że bibuła uległa zniszczeniu.



Fot. 126. Wodorotlenek sodu, NaOH.

4. **Właściwości fizyczne NaOH:**

- substancja stała

- biała
- dobrze rozpuszcza się w wodzie – podczas rozpuszczania wydziela się ciepło.
- higroskopijna

5. Właściwości chemiczne:

- żrący

6. Zastosowanie:

Wodorotlenek sodu jest ważnym odczynnikiem stosowanym w laboratoriach chemicznych, jego znaczne ilości wykorzystuje się także podczas przetwarzania ropy naftowej, do produkcji barwników i gumy.

przemysł ▶ papierniczy

NaOH jest wykorzystywany do produkcji papieru.



◀ środki czystości

Wodorotlenek sodu jest substancją niezbędną do produkcji mydeł, kosmetyków do pielęgnacji włosów i paznokci oraz środków piorących.

klejenie szkła ▶

NaOH jest jednym z podstawowych surowców do produkcji szkła wodnego stosowanego do klejenia m.in. szkła i porcelany.



◀ tworzywa sztuczne

Ług sodowy, czyli stężony roztwór wodorotlenku sodu, jest wykorzystywany do produkcji włókien sztucznych.



7. Zad. domowe. Str. 111 zad. 25- zeszyt ćwiczeń.

Termin realizacji: 4.05.2020 r

Powodzenia.