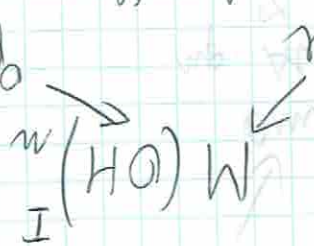


MOĐOĐKOTENKI

1. BUDOWA :



grupa. MOĐOĐKOTENKIOWA

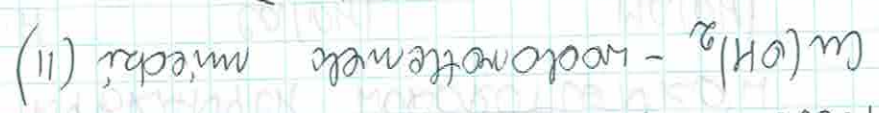
m - liczba grup MOĐOĐKOTENKIOWYCH = wartościowosć metali M

2. NAZEMNICWO :

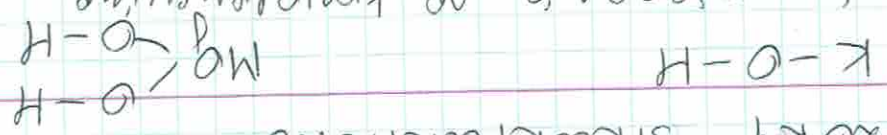
MOĐOĐKOTENKIOWA + maziwa pierwiastka

(wartościowosć pierwiastka)
jaki ma wzame

mp. NaOH - MOĐOĐKOTENKIOWA sodu



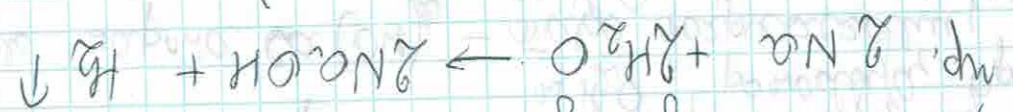
3. WZORY STRUKTURALNE



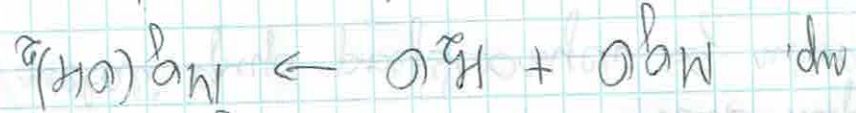
wzorek : wzorek az kondensyjny

4. METODY OTRZYMYWANIA MOĐOĐKOTENKIOWYCH :

a) metal aktywny + $H_2O \rightarrow$ MOĐOĐKOTENKIOWA + $H_2 \uparrow$



b) tlenek metalu (zasadowy) + $H_2O \rightarrow$ MOĐOĐKOTENKIOWA



c) MOĐOĐKOTENKIOWA metalu (zasadowy) + $H_2O \rightarrow$ MOĐOĐKOTENKIOWA + $H_2 \uparrow$

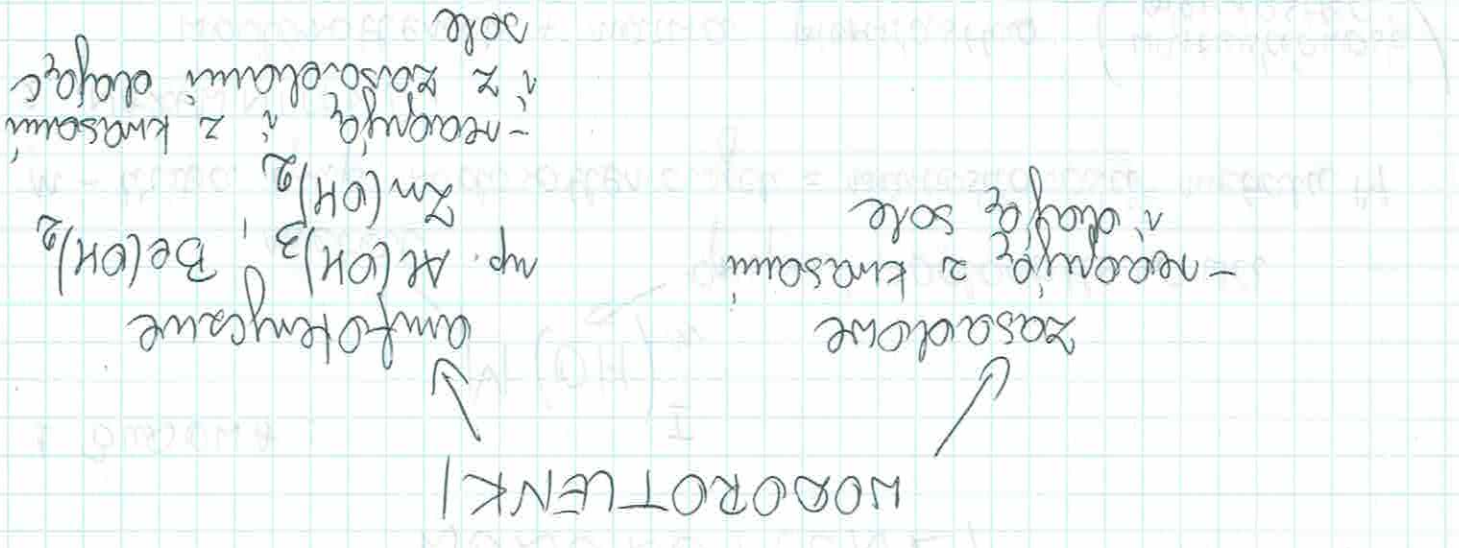


d) reakcje wymiany

5. WZASCIWOSCI MOĐOĐKOTENKIOWYCH :

A) FIZYCZNE -ciepota stopienia -wzame kowany

7. ZASTOSOWANIE WYBRANYCH WODOROTENKI
 NaOH KOH Ca(OH)_2 Mg(OH)_2



6. PODZIAŁ:
 WODOROTENKI

- rozpuszczalność w H_2O różna - w zależności od potężności
- wodorotlenki metali gr. I - both rozpuszczają się w H_2O i powstają powolnie
- wodorotlenek wapnia Ca(OH)_2 - mało rozpuszczalny w H_2O tworzy zasfingę o małej masy i małej lepkości
- wodorotlenki metali grup przejściowych są nierozpuszczalnymi w wodzie
- rozpuszczalność: metale ciężkie x tablety
- wodorotlenki dobrze rozpuszczalne w H_2O mażyna się
- 6. PODZIAŁ:
 - ↙ rozpuszczalne w H_2O
 - ↘ nierozpuszczalne w H_2O

16.5. Zastosowania wybranych wodorotlenków

Wodorotlenki są używane do produkcji środków czystości, kosmetyków, leków oraz wielu innych substancji (rys. 16.6). Wodorotlenki sodu i potasu ze względu na podobne właściwości znalazły bardzo podobne zastosowania.

Wodorotlenek sodu NaOH

Jest stosowany jako odczynnik w laboratoriach chemicznych. Wykorzystuje się go do produkcji detergentów i środków czystości (m.in. środków piorących, mydeł, udróżniaczy). Jest stosowany do produkcji kosmetyków, papieru, szkła wodnego, w procesach rafinacji ropy naftowej oraz jako regulator kwasowości w produkcji przetworzonej żywności (dodatek do żywności E524).



Wodorotlenek potasu KOH

Służy jako odczynnik w laboratoriach chemicznych, środek suszący i białący. Jest wykorzystywany do produkcji detergentów i środków czystości (środków piorących oraz miękkich mydeł). Wchodzi w skład pochłaniaczy CO₂ z powietrza. Służy jako elektrolit w akumulatorach, do wytwarzania matryc drukujących w drukarstwie. Stosuje się go również w przemyśle spożywczym jako regulator kwasowości oraz środek zagęszczający w produkcji przetworzonej żywności (dodatek do żywności E525).



Wodorotlenek magnezu Mg(OH)₂

Służy jako lek w zatruciach kwasami oraz na niestrawność i zgagę. Jest składnikiem dezodoporników, zasypek, past do zębów. Stosuje się go do wyrobów kakaowych (m.in. czekolady) oraz do wytwarzania środków ognioodpornych (brucy). Służy jako regulator kwasowości w produkcji przetworzonej żywności (dodatek do żywności E528).



Wodorotlenek wapnia Ca(OH)₂

Jest stosowany w budownictwie jako składnik zaprawy wapiennej. Wykorzystuje się go w procesach oczyszczania ścieków, produkcji amoniaku, cukru, papieru. Jest stosowany jako regulator kwasowości i środek utrwalający do żywności E526).



Rys. 16.6. Zastosowania wybranych wodorotlenków.