

Temat: Hydroliza soli (część1).

obejrzyj filmik - <https://www.youtube.com/watch?v=BYyBiYMwdK0>

1. Hydroliza soli to reakcja jonów soli z wodą, w wyniku której powstają zupełnie nowe związki. Hydroliza następuje po dysocjacji soli na jony.

Hydrolizie mogą ulegać następujące związki:

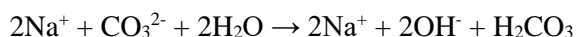
- sole słabych kwasów i mocnych zasad
- sole mocnych kwasów i słabych zasad
- sole słabych kwasów i słabych zasad

2. W przypadku soli mocnych kwasów i mocnych zasad (np. Na_2SO_4 , KCl) zachodzi ich dysocjacja, ale hydroliza nie zachodzi, roztwór wodny soli ma odczyn obojętny.

3. Hydroliza soli słabego kwasu i mocnej zasady to hydroliza anionowa, odczyn wodnego roztworu soli staje się zasadowy.

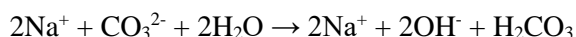
Do soli tego typu należą m.in.: K_2CO_3 , Na_2S , K_2SO_3 , Na_3PO_4 , CH_3COONa . Np. sól słabego kwasu H_2CO_3 i mocnej zasady NaOH - Na_2CO_3 reaguje z wodą, w wyniku czego powstaje H_2CO_3 i NaOH .

Zapis jonowy reakcji hydrolizy:

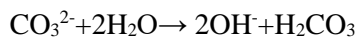


Mocne elektrolity w roztworze wodnym występują w postaci jonów, dlatego piszemy je w formie jonowej, jedynie słabe elektrolity (H_2CO_3 i H_2O) zapisujemy w formie cząsteczkowej.

Zapis jonowy reakcji hydrolizy:



Jony, które nie biorą udziału w reakcji (powtarzają się po obu stronach równania) pomijamy w równaniu i otrzymujemy zapis jonowy skrócony:



Jest to **hydroliza anionowa**, bo reakcji ulegają aniony. Powstający nadmiar jonów OH^- powoduje odczyn zasadowy roztworu, a zatem możemy stwierdzić, że **sole pochodzące od słabego kwasu i mocnej zasady hydrolizują z odczynem zasadowym**.