

Temat: Otrzymywanie wodorotlenków nierozpuszczalnych w wodzie.

Wodorotlenki nierozpuszczalnych w wodzie otrzymujemy metodą:

sól + mocna zasada → słaba zasada + inna sól np.:



Chlorek żelaza (III) + wodorotlenek potasu powstaje wodorotlenek żelaza (III) i chlorek potasu



Chlorek miedzi (II) + wodorotlenek sodu powstaje wodorotlenek miedzi (II) i chlorek sodu



Chlorek glinu + wodorotlenek sodu powstaje wodorotlenek glinu i chlorek sodu

produkcji barwników, półproduktów organicznych i w analizie chemicznej.

ZASADA AMONOWA

Wzory sumaryczne: $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ lub $\text{NH}_4^+ \text{OH}^-$

Cząsteczki wodorotlenku amonu nie zawierają atomów metalu.

Istnieje tylko w roztworze wodnym, jest to bezbarwna ciecz (trwała tylko w roztworze wodnym), o ostrym i duszącym zapachu.

Dysocjuje podobnie jak inne wodorotlenki, odszczepiając anion OH^- i kation amonowy NH_4^+ .

Powstaje przez rozpuszczenie amoniaku w wodzie.

Zasada amonowa jest powszechnie nazywana wodą amoniakalną.

Jest bardzo dobrze przyswajalna przez rośliny i stosowana jako nawóz sztuczny, tzw. nawóz ciekły.

Woda amoniakalna jest stosowana również do otrzymywania gazowego amoniaku, w przemyśle gumowym, do produkcji barwników, półproduktów organicznych i w analizie chemicznej.