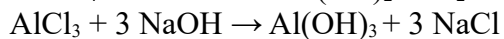
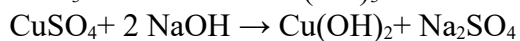
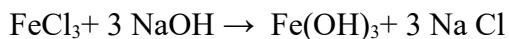


Lekcja

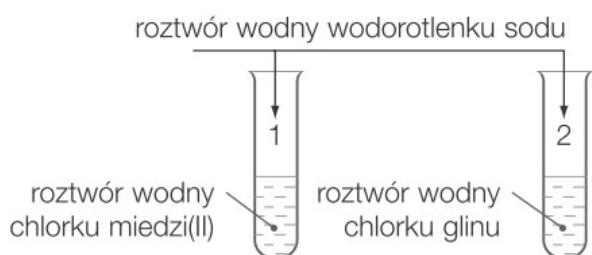
Temat: Przykłady innych wodorotlenków.

Wodorotlenki nierozpuszczalne w wodzie, otrzymuje się w reakcji mocnej zasady i soli danego metalu - wytrąca się osad odpowiedniego wodorotlenku, np.:



Ćwiczenie

Zapisz równania reakcji chemicznych przedstawionych na schemacie. Podaj kolor osadu i napisz nazwy produktów.



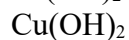
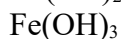
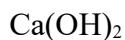
- | |
|---|
| 1. Równanie reakcji chemicznej: |
| Kolor osadu: Nazwy produktów: |
| 2. Równanie reakcji chemicznej: |
| Kolor osadu: Nazwy produktów: |

Lekcja

Temat: Powtórzenie wiadomości o wodorotlenkach.

Ćwiczenie 1

Nazwij następujące wodorotlenki:



Ćwiczenie 2

Zapisz wzory sumaryczne wodorotlenków:

wodorotlenek ołowiu (IV)

wodorotlenek ołowiu (II)

wodorotlenek litu

wodorotlenek baru

Ćwiczenie 3

Dokończ równania reakcji, uzupełnij współczynniki stechiometryczne:

