

TEMAT: Sposoby otrzymywania wodorotlenków praktycznie nierozpuszczalnych w wodzie.

Informacja do zadań 1. i 2.

Zasady to wodorotlenki rozpuszczalne w wodzie. Jednym ze sposobów ich otrzymywania jest reakcja tlenku zasadowego z wodą.

1. Korzystając z tabeli rozpuszczalności, podziel związki chemiczne o podanych wzorach na wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie i zasady. Następnie wpisz wzory w odpowiednie miejsca w tabeli.

- $Mg(OH)_2$ • $NaOH$ • $Cu(OH)_2$ • $Ba(OH)_2$
- $LiOH$ • $Zn(OH)_2$ • $Ca(OH)_2$ • $Al(OH)_3$
- $Pb(OH)_2$ • $AgOH$ • KOH • $Sr(OH)_2$

2. Uzupełnij tabelę, korzystając ze wzorów wybranych zasad z tabeli w zadaniu 1.

Wodorotlenki praktycznie nierozpuszczalne w wodzie	Zasady
_____	_____
_____	_____
_____	_____

Wzór sumaryczny zasady	LiOH		
Wartościowość metalu	I		
Wzór sumaryczny tlenku zasadowego	Li_2O		

Obejrzyj film wpisując kod C7EPDV na docwiczenia.pl.

Doświadczenie 1. Otrzymywanie wodorotlenku miedzi(II) i wodorotlenku glinu z odpowiednich chlorków i wodorotlenku sodu

Obejrzyj doświadczenie chemiczne przedstawione na schemacie. Podaj barwy powstałych osadów i nazwy produktów. Zapisz równania zachodzących reakcji chemicznych.

Probówka 1.

Schemat:

Barwa osadu: _____

Nazwy produktów: _____

Równanie reakcji chemicznej: _____

Probówka 2.

Barwa osadu: _____

Nazwy produktów: _____

Równanie reakcji chemicznej: _____

3. Korzystając z podręcznika str. 220 i 221 napisz: co to jest amoniak, co to jest woda amoniakalna, jak można otrzymać amoniak i gdzie znalazł zastosowanie.

4. Zaprojektuj doświadczenie, w którym otrzymasz wodorotlenek żelaza(III).

