**Reakcje alkoholi jedno- i wielowodorotlenowych z wodorotlenkiem miedzi (II)**

|  |  |
| --- | --- |
| Odczynniki: | Sprzęt |
| gliceryna, alkohol etylowy, 0,2 M roztwór siarczanu (VI) miedzi (II), 2 M roztwór wodorotlenku sodu | 2 probówki, bagietka szklana, zakraplacz |

*Wykonanie doświadczenia*

Do niewielkiej ilości 0,2 M roztworu siarczanu (VI) miedzi (II) dodawaj 2 M roztworu wodorotlenku sodu aż do całkowitego wytrącenia wodorotlenku miedzi (II); odczyn roztworu powinien być silnie zasadowy. Do otrzymanego osadu wlej alkohol etylowy, a następnie całość dobrze wymieszaj bagietką. Obserwuj, czy zachodzą jakieś zmiany. Powtórz doświadczenie, wlewając do wytrąconego osadu wodorotlenku miedzi (II) glicerynę. Porównaj wyniki obu doświadczeń.

*Obserwacje:*

Po wlaniu alkoholu etylowego do wytrąconego osadu wodorotlenku miedzi (II) nie zachodzą żadne zmiany. Gliceryna powoduje rozpuszczenie wodorotlenku miedzi (II), oraz powstanie roztworu o barwie szafirowej.

*Wnioski:*

Gliceryna w przeciwieństwie do etanolu (alkohol jednowodorotlenowy) reaguje

z wodorotlenku miedzi (II). Posiada silniejsze właściwości kwasowe niż etanol (alkohol jednowodorotlenowy).

Bibliografia:

„Wybrane doświadczenia chemiczne dla licealistów” – Jacek Kulig, Joanna Bednarczyk.