

Zadanie 11.2. (0-1)

Wymagania ogólne	Wymagania szczegółowe
II. Rozumowanie i zastosowanie nabytej wiedzy do rozwiązywania problemów. III. Opanowanie czynności praktycznych.	III etap edukacyjny 7. Sole. Zdający: 7.1) [...] wyjaśnia przebieg reakcji zobojętniania [...]. IV etap edukacyjny – poziom rozszerzony 5. Roztwory i reakcje zachodzące w roztworach wodnych. Zdający: 5.10) pisze równania reakcji zobojętniania [...]. 8. Nietale. Zdający: 8.12) Opisuje typowe właściwości chemiczne kwasów, w tym zachowanie wobec [...] wodorotlenków [...].

Poprawna odpowiedź

Produktem reakcji zachodzącej w próbówce II jest:	NaHSO ₄
---	--------------------

Przykład poprawnego uzasadnienia

Kwas H₂SO₄ i NaOH zmieszano w stosunku molowym 1:1, a zatem produktem reakcji jest NaHSO₄, (a nie Na₂SO₄).

Schemat punktowania

1 p. – za poprawne uzupełnienie tabeli i poprawne uzasadnienie.

0 p. – za odpowiedź niepełną lub błędną albo brak odpowiedzi.