

Ćwiczenie 1

I grupa kationów – wytrącanie i rekrytalizacja PbI_2

Wykonanie ćwiczenia

Do 10 mL roztworu azotanu(V) ołowiu(II) dodawać jodku potasu do całkowitego strącenia osadu, a następnie przesączyć. Osad przemyć rozcieńczonym odczynnikiem strącającym (KI). Otrzymany osad na sączku zalać niewielką ilością gorącej wody destylowanej. Przesącz zostawić do powolnej krystalizacji.

Zaliczenie ćwiczenia

Na zajęciach przedstawić prowadzącemu obydwie osady oraz notatki umieszczone w zeszycie laboratoryjnym.

W domu

W sprawozdaniu należy:

- napisać równanie zachodzącej reakcji $Pb(NO_3)_2 + KI$,
- wyjaśnić dlaczego po przekrytalizowaniu otrzymano osad gruboziarnisty (opisać reakcje i zjawiska fizykochemiczne).