

**Doświadczenie 1. Porównanie aktywności fluorowców.**

Do jednej probówki wlej roztwór bromku potasu, a do drugiej roztwór jodku potasu. Dodaj 1 cm³ chloroformu. Następnie do obu naczyń wlej wodę chlorową, zatkać probówkę korkiem i wstrząśnij. Narysuj schemat doświadczenia, zapisz obserwacje i wnioski.

Doświadczenie 2. Porównanie aktywności fluorowców.

Aby zbadać właściwości utleniające bromu w stosunku do jonów pozostałych fluorowców, do 4 probówek wprowadzono roztwory wodne soli: KF, KCl, KBr, KI. Do każdej probówki dodano chloroform. Następnie wprowadzono wodę bromową. Narysuj schemat doświadczenia, zapisz obserwację oraz wnioski i reakcje. Uzasadnij, dlaczego rozpuszczalnikiem jest chloroform, a nie woda. Wyjaśnij, dlaczego nie we wszystkich probówkach zaobserwowano zmianę barwy warstwy chloroformu. Podaj wniosek ogólny dotyczący zmiany właściwości utleniających fluorowców.

Doświadczenie 3. Sublimacja jodu

Obserwacje _____

Wnioski _____

