



Financováno
Evropskou unií
NextGenerationEU

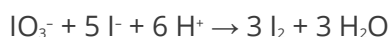
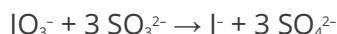


Národní
plán
obnovy

MŠMT
MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY

Cvičení 1 – Úlohy z anorganické chemie

JODOVÉ HODINY



Postup:

1. Použijeme předem připravený Roztok A a Roztok B

Příprava roztoku A: 0,2 g škrobu rozpustíme za horka v 50 ml vody, povaříme a po vychlazení přidáme 0,02 g siřičitanu sodného. Roztok okyselíme 0,5 ml 10% kyseliny sírové a doplníme destilovanou vodou do 100 ml.

Příprava roztoku B: V kádince rozpustíme 0,2 g jodičnanu draselného ve 100 ml destilované vody.

2. Připravíme si 2 sady po 4 kádinkách a očíslováme (1-4). Do první sady postupně odměříme pipetou 25 ml, 19,5 ml, 17 ml a 14,5 ml **Roztoku A**, a doplníme na 25 ml výsledného objemu destilovanou vodou.
3. Do druhé sady kádinek postupně odměříme pipetou 25 ml, 19,5 ml, 17 ml a 14,5 ml **Roztoku B** a doplníme na 25 ml výsledného objemu destilovanou vodou.
4. Najednou nalijeme obsah kádinek obsahujících **Roztok B** do kádinek obsahujících odpovídající koncentraci **Roztoku A** (1B→1A, 2B→2A, 3B→3A, 4B→4A).
5. Sledujeme postupné zmodrání roztoku v jednotlivých kádinkách, poznačíme si čas, který uplynul od slití obou roztoků.