|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| GYMNÁZIUM OLGY HAVLOVÉ | | | | | |
| **Jméno:** Vít Kološ | | LABORATORNÍ CVIČENÍ **Z CHEMIE** | | | **Úloha:** |
| **Datum:** 9. 11. 2016 | | | **Název úlohy:** Příprava jodidu olovnatého –zlatý déšť | **Školní rok:** 2016/2017 | |
| **Třída/Skupina** 3.B/Fr | **Hodnocení:** | | **Spolupracovaly:**  Anna Adámková  Barbora Ptáčníková | |

**Úkol:** Připravte jodid olovnatý – zlatý déšť a následně jej filtrací oddělte z vody.

**Pomůcky:** jodid draselný, dusičnan olovnatý, voda, 2 kádinky, kahan, varný kruh, síťka nad kahan, Erlenmeyerova baňka, aparatura k filtraci za sníženého tlaku (Büchnerova nálevka, filtrační papír, vývěva, kádinka)

**Postup:** 1. Suspenzi jodidu draselného a vody jsme zahřáli při použití kahanu, varného kruhu a síťky na přibližně 80°C. Stejným způsobem jsme připravili i suspenzi dusičnanu olovnatého.

2. Slili jsme obě směsi do Erlenmeyerovy baňky. Tím proběhla tato chemická reakce:

dusičnan draselný

dusičnan olovnatý

jodid draselný

jodid olovnatý

3. Erlenmeyerovou baňkou jsme rychle kroužili pod proudem studené vody – prováděli jsme rušenou krystalizaci jodidu olovnatého.

4. Filtrovali jsme za sníženého tlaku. Filtrátem byla voda, filtračním koláčem krystalky jodidu olovnatého (zlatého deště).

**Nákresy:** Zahřívání suspenzí: Filtrace za sníženého tlaku:

**Závěr:** Připravovali jsme jodid olovnatý – zlatý déšť. Rušená krystalizace byla rychlejší, než kdyby probíhala nerušeně. Stejné to bylo i s filtrací za sníženého tlaku.