|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Školní rok: | Destilace | Třída: |
| Datum: | Jméno a příjmení: | Protokol č. |
| Poznámka: |  |

# *Opakování:*

1. Popište stejnorodou směs a uveďte alespoň tři příklady.

1. Charakterizujte princip destilace.

1. Uveďte alespoň jeden příklad průmyslového využití destilace.

***Praktická část:***

**Pomůcky:**

titrační baňka, zátka s odvodnou trubičkou, zkumavka, kádinka, vata, lihový kahan, zápalky, laboratorní stojan, držák na upevnění baňky, odměrný válec, led

**Chemikálie:**

Roztok modré skalice

**Postup:**

1. Sestavte destilační aparaturu.
2. Baňku naplňte roztokem asi do jedné třetiny. Uzavřete zátkou s odvodnou trubičkou.
3. Do kádinky na chlazení destilátu přidejte kostky ledu.
4. Aparaturu si nechte zkontrolovat vyučujícím.
5. V baňce opatrně zahřívejte roztok modré skalice k varu.
6. Unikající destilát jímejte do zkumavky vložené do kádinky s ledem.
7. Porovnejte barvu destilátu a původního roztoku.
8. Změřte objem destilátu.
9. Porovnejte barvu destilátu a původního roztoku.
10. Změřte objem destilátu a zapište jej.

**Nákres aparatury:**

**Pozorování:**

Výchozí roztok byl barvy , destilát byl

**Vysvětlení:**

Modrá skalice a voda se spolu mísí a tvoří: *stejnorodou X různorodou* směs.

 *(vyber slovo a zakroužkuj)*

Ve výchozí směsi je ve vodě rozpustnou složkou

Výchozí směs je *stejnorodá X různorodá.* Destilát je

 *(vyber slovo a zakroužkuj)*

**Závěr:**

Při destilaci uniká ze zahřívané směsi nejprve látka, která má teplotu varu.

Objem destilátu je