|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Školní rok: | Příprava nasyceného roztoku NaCl | Třída: |
| Datum: | Jméno a příjmení: | Protokol č. |
| Spolupracoval: |  |

## Opakování:

1. Co to jsou roztoky

1. Co to je nasycený roztok?

1. Včelař připravil cukerný roztok pro zimní výživu včel. V 4 kg vody rozpustil 6 kg cukru. Jaká je procentová koncentrace roztoku?

## Praktická část:

**Pomůcky a chemikálie:**

odměrný válec, kádinka, laboratorní lžička, skleněná tyčinka, váhy, chlorid sodný

**Postup:**

1. Odměřte odměrným válcem 50 – 70 ml vody. Z naměřeného objemu určete a zapište hmotnost vody.**mv =**
2. Vodu nalijte do kádinky. Kádinku i s vodou zvažte.

**mv+k =**

1. Do vody nasypte půl lžičky NaCl a dobře promíchejte. Opakujte tak dlouho, dokud nedostanete nasycený roztok NaCl. Potom kádinku s nasyceným roztokem zvažte.

**m☉+k =**

1. Vypočítejte hmotnost rozpuštěného NaCl.

**ms =**

1. Vypočítejte hmotnost roztoku.

**m☉ =**

1. Jaká je procentová koncentrace roztoku? **w =**