**Protokol č. 8:**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Pracoval:** |  |  | **Pracováno dne:** |  |
| **Spolupracoval:** |  | **Hodnocení:** |  |
| **Třída:** |  |

**Název úlohy: Faktory ovlivňující rychlost chemické reakce**

**Pomůcky:**

**Chemikálie:**

**Vypracování:**

**Teoretická příprava:**

1. Koncentrace výchozích látek

- zvýšení rychlosti chemické reakce

- snížení rychlosti chemické reakce

1. Teplota reakční směsi

- zvýšení rychlosti chemické reakce

- snížení rychlosti chemické reakce

3. Další faktory ovlivňující rychlost chemické reakce

**Úkol č. 1: Určete vliv koncentrace reagujících látek na rychlost chemické reakce**

Doplňte rovnici reakce Na2S2O3 + → Na2SO4 + SO2 + + H2O

barva vyloučené síry skupenství síry

Tabulka hodnot:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| číslo zkumavky | počet kapek Na2S2O3 | počet kapek H2O | počet kapek H2SO4 | čas potřebný k vyloučení síry |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

**Úkol č. 2: Určete vliv teploty na rychlost chemické reakce**

Nákres aparatury vodní lázeň

Tabulka hodnot:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| smísení zkumavek číslo | teplota roztoku (oC) | čas potřebný k vyloučení síry |
|  |  |  |
|  |  |  |

**Závěr:**