vaja:

**VPLIV KONCENTRACIJE IN TEMPERATURE NA HITROST KEMIJSKE REAKCIJE**

Poročilo

# NAMEN:

* Ugotoviti kako se hitrost reakcije spreminja, če spremenimo temperaturo ali koncentracijo.

# OPIS DELA:

* V merilnem valju smo odmerili predpisano količino raztopine Na2S2O3. Raztopino smo segreli na določeno temperaturo. Nato smo dodali 5cm3 HCl, vse skupaj pa postavili na papirček, na katerem je križ in merili čas v katerem izgine. To je čas od začetka do konca reakcije.

# MERITVE

Temperatura: 20º C

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Na2S2O3 (cm3) | 40 | 30 | 20 | 15 | 10 | 5 |
| H20 (cm3) | 0  | 10 | 20 | 25 | 30 | 35 |
| Čas (s) | 21 | 27 | 42 | 55 | 84 | 205 |

Temperatura: 20º C

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Na2S2O3 (cm3) | 40 | 30 | 20 | 15 | 10 | 5 |
| H20 (cm3) | 0  | 10 | 20 | 25 | 30 | 35 |
| Čas (s) | 14 | 21 | 34 | 44 | 73 | 200 |

Temperatura: 20º C

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Na2S2O3 (cm3) | 40 | 30 | 20 | 15 | 10 | 5 |
| H20 (cm3) | 0  | 10 | 20 | 25 | 30 | 35 |
| Čas (s) | 12 | 17 | 27 | 33 | 63 | 140 |

Temperatura: 20º C

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Na2S2O3 (cm3) | 40 | 30 | 20 | 15 | 10 | 5 |
| H20 (cm3) | 0  | 10 | 20 | 25 | 30 | 35 |
| Čas (s) | 7 | 9 | 12 | 15 | 20 | 60 |


# REZULTATI

* Večja kot je koncentracija topljenca, hitreje poteče reakcija.
* Večja kot je temperatura raztopine, hitreje poteče reakcija.