|  |
| --- |
|  |
| Laboratorijski dnevnik |
| VAJA 6 |
|  |
|  |
| **4/14/2013** |

|  |
| --- |
|  |

1. NAMEN VAJE

Pri peti laboratorijski vaji želimo ugotoviti, kako vpliva sprememba oz. vpliv koncentracije reaktantov na hitrost kemijske reakcije

1. LABORATOTIJSKI PRIPOMOČKI
* 100ml laboratorijska čaša,
* 100ml merilni valj,
* Lij,
* Papir z narisanim križem,
* Štoparica,
* Termometer,
* Zaščitna očala,
* Gorilnik,
* Puhalka z destilirano vodo,
* Zaščitna očala.
* Na2S2O3,
* Destilirana Voda,
* HCl
1. OPIS DELA

Prvo nam je profesorica dala navodila kako in kaj delati pri tej vaji. Nato smo si vzeli zašćitna očala in začeli z delom. Pripravili smo raztopine v merilni valj in jih nato postavili nad križ na listu in merili čas s pomočjo štoparice kako dolgo potrebuje da se raztopina obarva belo ( torej kako dolgo da nebomo več vidli križa na listu). To smo naredili 3x z različnimi koncentracijami raztopine. Po opravljenem delu smo odstranili kemikalije pospravili očala in zapustili učilnico.

1. MERITVE, GRAFI, RAČUNI

Na2S2O3(aq) S(s) + H2O(l) + SO2(g) + 2NaCl(aq)

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Vzorec** | **Prostornina pripravljene Raztopine (ml)** | **Prostornina destilirane vode(ml)** | **Prostornina HCl(ml)** | **Čas (s)** |
| **A** | 40 | 0 | 10 | 8,7 |
| **B** | 25 | 15 | 10 | 26 |
| **C** | 10 | 30 | 10 | 2 |

1. UGOTOVITVE

Ugotovili smo da pri različnih koncentracijah raztopine potrebuje raztopina različen čas da pride do reakcije.