

VII. KEMIJSKA VAJA

Silikatni vrt

1.)NALOGA:Opazovati rast kristalov.

2.)PRIPRAVA DELA: a)PRIPOMOČKI: šest čistih epruвет.

b)KEMIKALIJE: $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18 \text{H}_2\text{O}$;

$\text{NiSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$; $\text{FeSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$;

$\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$; $\text{CoCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$;

$\text{MnSO}_4 \cdot 4 \text{H}_2\text{O}$;vodno steklo;

3.)DELO:

1. V vsako epruveto smo dali 1 ml vodnega stekla.

2. Potem smo v vsako epruveto dali po eno sol.

3. Med reakcijo smo opazovali hitrost in njihove barve.

4.)OPOMBE: a)OPAŽANJA: Barve kristalov so se spremenile

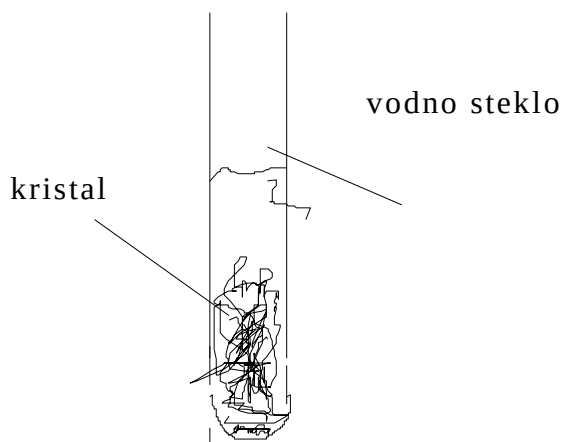
in tudi velikosti. Nekatere soli so reagirale

hitreje neke pa počasneje. Ker so imeli vsi

pogoje, sklepam, da to ni odvisno od
od soli same.

enake
pogojev, ampak

b) SKICIRANJE:



c)UGOTOVITVE (namesto merjenja):

| SOL | BARVA PRED REAK. | BARVA PO REAK. | HITROST RASTI KRISTALOV |
|------------------------------|------------------|----------------|-------------------------|
| $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | bela | bela | peti (5) |
| NiSO_4 | svetlo zelena | zeleno bela | drugi (2) |
| FeSO_4 | zeleno bela | bela | četrty (4) |
| CuCl_2 | vijolčna | modro vijolčna | prvi (1) |
| MnSO_4 | bela | bela | šesti (6) |

5.)OPOMBE:Rast kristala ni taka kot rast človeka. Pri vajai so rast kristalov omejevale meje epruvete.