

Laboratorijski dnevnik

VAJA 7

1/4/2014

I. NAMEN VAJE

Namen vaje je, da spoznamo razliko med eksotermno in endotermno reakcijo.

II. LABORATORIJSKE POSODE IN PRIPOMOČKI

- Laboratorijska palčka,
- štoparca,
- plastični lončki,
- alu-folija,
- termometer

III. OPIS DELA

Prvi snovi smo izmerili temperaturo katera je bila 18°C merili smo 3 minute vsakih 30 sec. Potem smo dodali Zn in je potekla kemijska reakcija, snov se je začela segrevati torej smo sklepali da je eksotermna reakcija, saj se je lonček začel segrevati, To smo merili 12 minut in vsakih 30sec zapisali trenutno temp. v lončku.

IV. MERITVE, GRAFI IN RAČUNI

Temperatura Modre galice:

	30sec-3min												18 °C											
Čas (min)	0,5	1,5	1,5	2,5	2,5	3,5	3,5	4,5	4,5	5,5	5,5	6,5	6,5	7,5	7,5	8,5	8,5	9,5	9,5	10,5	10,5	11,5	11,5	12,5
Temp (°C)	44,5	45,0	46,0	47,0	49,0	50,1	54,1	56,1	64,5	65,5	65,5	66,5	64,5	66,5	64,4	64,3	62,1	62,1	61,0	61,0	60,0	60,0	59,9	59,9

Temparatura z Zn:

V. Ugotovitve

Ugotovili smo, da se pri eksotermni reakciji energija sprošča, pri endotermni pa porablja oz. energijo za reakcijo jemlje iz okolice.