

Laboratorijski dnevnik

VAJA 4

9/30/2013

NAMEN VAJE

Pri četrti laboratorijski vaji smo si pogledali in opisali kristalno zgradbo trdnih snovi.

I. LABORATORIJSKE POSODE IN PRIPOMOČKI

- Laboratorijska palčka,
- gorilnik, stojalo za gorilnik,
- plastični lončki,
- alu-folija,
- puhalka.

II. OPIS DELA

Dobili smo 5 plastičnih lončkov, v katerih so bile razne snovi. Poskušali smo jih zdrobiti, vendar sta se zdrobili samo B in C. Nato smo preverili električno prevodnost trdne snovi, kar je bila samo snov iz E lončka. Pri naslednjem poizkusu smo s puhalko v lončke nalili vodo, da vidimo če so snovi topne. Topili sta se samo snovi iz lončka B in C. Pozneje smo šli ponovno meriti električno prevodnost raztopine. Prevodne snovi so bile snovi iz lončkov A, B in E. Pri zadnjem poizkusu smo segreval je snovi, ki so bile na alu-foliji. Ugotovili smo, da sta se snovi iz lončkov C in E spremenili, snovi iz lončka A, B in D pa so ostale enake.

III. MERITVE, GRAFI IN RAČUNI

VZOREC	A	B	C	D	E
Izgled	Beli kristal	Moder kristal	Beli kristal	Črni kristal	Kovina
Drobljivost	NE	DA	DA	NE	NE
Ele. prevodnost trdne snovi	NE	NE	NE	NE	DA
Topnost v vodi	NE	DA	DA	NE	NE
Ele. prevodnost raztopine	DA	DA	NE	NE	DA
Tališče (visoko/nizko)	Visoko	Visoko	Nizko	Visoko	Nizko

IV. Ugotovitve

Ugotovili smo, da je:

- **A:** kovalentni kristal,
- **B:** ionski kristali,
- **C:** molekularni kristal,
- **D:** kovalentni kristal,
- **E:** kovinski kristal