

POROČILO

TRDNE SNOVI

NAMEN:

Prepoznati zgradbo nekaterih neznanih trdnih snovi na osnovi fizikalnih in kemijskih lastnosti.

PRIBOR IN KEMIKALIJE:

Varnostna očala, držalo za epruvete, 7 epruvet (v držalu), 7 epruvet (za segrevanje), 7 urnih stekel, gorilnik, čaša, naprava z grafitnimi elektrodami, za merjenje električne prevodnosti, 7 neznanih trdnih snovi, vodo, HCl

DELO:

Najprej obravnavamo zunanji izgled snovi in stanje vsake, in podatke zapišemo v tabelo. Nato damo vsako snov v svojo epruveto, in jih segrevamo in opazujemo morebitne spremembe. Nato preverimo topnost v vodi, katero smo dodali k vsaki snovi v epruveti. Za tiste, ki se raztopijo, kasneje preverimo še električno prevodnost in sicer tako, da v H_2O +neznana snov namočimo grafitni elektrodi, ki sta povezani z baterijo in žarnico. Če je snov električno prevodna, žarnica zasveti. To lastnost na enak način preverimo še za trdno stanje.

V drugem delu vaje opazujemo še morebitno reakcijo snovi s HCl, ki smo jo dolili vsaki snovi v epruveto. (vse lastnosti vpisujemo v tabelo)

➔ Na podlagi vseh teh lastnosti, na koncu določimo vrste kristalov.

TABELA:

	A	B	C	D	E	F	G
STANJE SNOVI	Bel prah	Rumen prah	Črn prah	Beli kristalčki	Bež kristalčki	Bronast prah	Siv prah
SPREMEMBA PRI SEGREVANJU	×	√	×	√	×	×	×
TOPNOST V H ₂ O	√	×	×	×	√	×	×
EL. PREV. RAZT.	√	×	×	×	√	×	×
EL. PR. TRDNE S.	×	×	×	×	×	×	×
REAKCIJA S HCl	√	×	×	×	√	×	×
ZGRADBA	Ionski k.	Molekul.	Kovalen.	Molekul.	Ionski k	Kovin.	Koval
SNOV	sol	žveplo	grafit	naftalen		baker	pesek

√ - ne

×

×

×