

Kemija - 2 UFM

Opis vsebin učnih enot, časovna razporeditev po mesecih oz. število ur namenjenih posamezni učni enoti

nov. Agregatna stanja in prehodi. Čiste snovi in zmesi. Homogene in heterogene zmesi. Ločevanje zmesi.

Atom. Delci v atomu. Jedro in elektronska ovojnica. Masno in vrstno število. Izotopi. Periodni sistem elementov. Ioni. Poimenovanje binarnih spojin. (September - november)

Kemijske vezi. Lewisov zapis atomov. Ionska in kovalentna vez. Struktura molekul.

Elektronegativnost in polarnost. Medmolekulske vezi. (December - januar)

Kemijski zakoni. Mol in množina snovi. Relativna molekulska masa. Avogadrova konstanta. (Februar - marec)

Kemijske reakcije. Kemijske enačbe. Računanje množinskih razmerij in presežka reaktantov. (April)

Plini. Plinski zakoni. Splošna plinska konstanta. (Maj - junij)

Dijak bo ob zaključku šolskega leta ocenjen pozitivno, če:

bo dosegel pozitivno oceno pri vseh učnih sklopih predmeta in s tem izkazal doseganje minimalnih standardov znanja: prepoznati osnovne vrste snovi in ločiti čiste snovi od zmesi. poznati osnovne metode ločevanja zmesi. razložiti tri osnovna agregatna stanja snovi in vpliv temperature ter tlaka. razumeti sestavo atoma ter pomen vrstnega in masnega števila. prepoznati osnovne ione in poimenovati preproste ionske spojine. spoznati osnovne vrste kemijskih vezi in strukturo preprostih molekul. uporabiti pojem mola in izračunati količino snovi za enostavne naloge. prepoznati reagente in produkte ter uravnotesiti osnovne kemijske enačbe. spoznati osnovne lastnosti plinov in uporabiti osnovne plinske zakone.