

3H - Naravoslovje

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

Povezovanje delcev: ionska, kovalentna vez, struktura molekul. Elektronegativnost molekul. Molekulske vezi in vodikova vez. Lastnosti in zgradba trdnih snovi: ionski, kovinski, molekulski in kovalentni kristali (10 ur). Množina snovi: relativna atomska masa, relativna molekulska masa, molska masa, množina snovi in Avogadrova konstanta. Plini, kemijski plinski zakoni (8 ur). Kemijske reakcije: kemijske enačbe, vrste kemijskih reakcij, množinska razmerja in energija (8 ur). Raztopine, množinska in masna koncentracija, priprava raztopin. (7 ur) Potek kemijskih reakcije: hitrost in kemijsko ravnotežje. (7 ur) Ravnotežja v vodnih raztopinah: kisline, baze in soli, protolitske reakcije, pH, nevtralizacija. (7 ur) Reakcije oksidacije in redukcije: urejanje enačb oksidacije in redukcije, Galvanski člen, elektroliza. (7 ur) Evolucija: genska spremenljivost in spremenljivost populacij, populacija je osnovna enota evolucije, Darwin, nastajanje vrst, razvrščanje živih bitij. (5 ur) Človeško telo: značilnosti celice, delitev celice (mitoza in mejoza). (7 ur)

Dijak bo ob zaključku šolskega leta ocenjen pozitivno, če:

bodo pozitivno ocenjene vse predelane vsebine predstavljene v učnih enotah.