

## **Kemija - 2 VEGA**

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

Septemember-oktober: plini, plinski zakoni, splošna plinska konstanta

Oktober-november: raztopine, masni delež, topnost, topnostna krivulja, množinska in masna koncentracija, priprava raztopin

November-december: Kemijsko ravnotežje, ravnotežnostna konstanta, Le Chatelier-ovo načelo

December: Pogoji, ki vplivajo na hitrost reakcije. Katalizatorji.

Januar-februar: Kisline, poimenovanje kislin, baze, poimenovanje baz, soli, poimenovanje soli. Avtoprotoliza vode. pH lestvica. Reakcije nevtralizacije in titracija.

Marec-april: Redoks reakcije. Urejanje redoks reakcij. Galvanski in elektrolizni člen. Redoks vrsta. Elektroliza. Baterije.

Maj-unij: organska kemija. Ogljikovodiki. Nafta in predelava nafte. Organske kisikove spojine (alkoholi, etri, estri, ketoni, karboksilne kisline, aldehidi, amidi).

### **Dijak bo ob zaključku šolskega leta ocenjen pozitivno, če:**

bo dosegel minimalne učne cilje: pridobiti temeljne pojme s področja kemije, razumeti osnovne zakonitosti naravnih pojavov ter jih znati opisati z ustreznim besediščem, opazovati naravo, jo opisati in prepoznavati vzorce, razvijati osnovne kompetence pri interpretaciji podatkov, opisati ravnotežje kemijskih reakcij in predvideti učinke sprememb pogojev, razložiti hitrost reakcije in vlogo katalizatorjev, poimenovati in razvrstiti kisline, baze in soli, določiti pH in izvajati preproste titracije, razumeti osnovne redoks procese in zapisati preproste redoks enačbe, prepoznati osnovne organske spojine in opisati njihovo značilno strukturo.