Zadaci za prvi razred gimnazije

 Pitanja i zadaci za ocenu 2

1.Odredi nakoji nacin navedene promene utiču na brzinu hemijske reakcije:

A)smanjenje koncentracije reaktanata

B)mešanje tečnih reaktanata

v)dodatak katalizatora.

2.Opiši delovanje katalizatora na hemijske reakcije. Šta su enzimi?

3.Opiši razlike izmrđu direktnih i povratnih reakcija.

4.Kako glasi Le Šateljeov princip?

5.Šta je efikasan sudar?

Pitanja za ocenu 3

1.Napiši izraz za konstantu ravnoteže reakcije:

a) 3H 2(g)+ N2(g)= 2 NH3(g) b) 2CO(g) +O2(g) = 2CO“2 (g)  Obe reakcije su povratne

2.Šta je konstanta brzine hemijske reakcije ? Od čega zavisi?

3.Na koji način će se promeniti brzina hemijske reakcije ukoliko se smanji a) zapremina suda 3 puta, i b) koncentracija NO2 2 puta?

 2NO(g) N 2O4 (g)

Pitanja za ocenu 4

1.Navedite faktore koji utiču na hemijsku ravnotežu.

2. Na koji će način na položaj ravnoteže uticati:

a)sniženje temperature b) smanjenje pririska A+ 2B =V+G ∆H<0 (svi učesnici reakcije su u gasovito stanju)

3.Na koji način je potrebno promeniti pritisak u sudu ,odnosno temperaturu,da bi se povećala ravnotežna koncentracija amonijaka pri njegovoj sintezi? ∆H<0

4.Objasni uticaj katalizatora kod povratnih hemijskih reakcija.

Pitanja za ocenu 5

1. Koliko iznosi početna koncentracija N2O4  ako se pri određenoj temperaturi u sudu zapremine 0,5 dm3  u stanju ravnoteže nalazi 0,181 mol N2O4 i 0,138mol NO2 ?
2. Koliko iznose ravnotežne koncentracije vodonika joda i jodovodonika ukoliko su početne koncentracije jpda i vodonika jednake i iznose 0,01mol/dm3  ,a konstanta ravnoteže za tu reakciju je 1?
3.

 Za oceno 3 se moraju uraditi svi zadaci za ocenu 2, Za ocene 4 i 5 svi prethodni.

 Kao izvore možete koristiti udžbenike i ili blog Online hemija,kao i mnoštvo drugih blogova na Youtube kanalu.

 Zadatke šaljite na cubicjelena4@gmail.com, kao i bilo koju nedoumicu da imate.

Svako vaše angažovanje biće vrednovano.

“