

Razrjeđivanje otopina

Autor

Petak, 02 Ožujak 2012 21:34 - Ažurirano Ponedjeljak, 05 Ožujak 2012 21:52

Kiseline se gotovo uvijek dobivaju u koncentriranom obliku. U laboratoriju, kao i u industriji, najčešće su potrebne razrijeđene kiseline, poznate koncentracije.

Koncentracija otopljene tvari **prije razrjeđivanja** definirana je izrazom:

$$c_1 = n / V_1$$

gdje je: c - množinska koncentracija otopljene tvari

n - množina otopljene tvari

V - volumen otopine

Koncentracija otopine **poslije razrjeđivanja** biti će:

$$c_2 = n / V_2$$

Pri razrjeđivanju otopina smanjuje se koncentracija otopine, međutim množina otopljene tvari ostaje nepromjenjena, pa vrijedi:

Razrjeđivanje otopina

Autor

Petak, 02 Ožujak 2012 21:34 - Ažurirano Ponedjeljak, 05 Ožujak 2012 21:52

$$c_1 V_1 = c_2 V_2$$

- pomoću ove relacije može se izračunati potreban volumen do kojeg treba razrijediti otopinu neke koncentracije, da bi se dobila otopina zadane koncentracije.

U slučaju da je zadana masena koncentracija vrijedi: $\gamma_1 V_1 = \gamma_2 V_2$