RAZRJEĐIVANJE OTOPINA ČIJI JE SASTAV

IZRAŽEN KAO MASENI UDIO/MASENI POSTOTAK

Etanol se uvijek mora razrjeđivati s vodom u masenim postocima jer prilikom miješanja etanola i vode dolazi do kontrakcije volumena. Npr. miješanjem 100 ml konc.etanola i 100 ml vode nastaje manje od 200 ml smjese. Zbog toga moramo prevesti volumne postotke u težinske očitanjem vrijednosti iz tablice u farmakopeji.

Razrjeđivanje se vrši preko pravila križa ili zvijezde.

A – odvaga preparata (g) koji se razrjeđuje

a – pototak preparata koji se razrjeđuje

B – odvaga razrjeđivača (g)

b – postotak razrjeđivača

C – odvaga razrjeđenog preparata (g)

c - postotak razrjeđenog preparata

a (c-b) A= c-b

 c

b (a-c) B = a-c

 C= A + B