

Laboratorijski dnevnik

VAJA 5

4/1/2014

I. NAMEN VAJE

Namen vaje je, da se naučimo pripravljati različne raztopine s pomočjo izračunanih podatkov.

II. LABORATORIJSKI PRIPOMOČKI

- Žlička,
- Bučka,
- Urno steklo,
- Kemijska tehtnica

III. OPIS DELA

Najprej smo izračunali potrebne podatke o raztopini, da smo jo lahko kasneje pripravili. Pripravili smo 250 ml raztopine NaCl z masno koncentracijo 8,3 g/l . Izračunali smo maso topljenca, ki znaša 2,08 g.

IV. MERITVE, GRAFI, RAČUNI

a) 110g 11%raztopina [12,1g]

b) 250 ml raztopine, $\gamma(\text{NaCl})=8,3 \text{ g/l}$ [2,08g]

$$W(B) = \frac{m(B)}{m(R)} = m(B) = W(B) \times m(R)$$

$$m(B) = 110\text{g} \times 0,11 = 12,1\text{g}$$

$$m(B) = \gamma(B) \times V(R) = 0,25 \times 8,3 \frac{\text{g}}{\text{l}} = 2,08\text{g}$$

V. UGOTOVITVE

Ugotovili smo, da če želimo pripraviti raztopino moramo skrbno izračunati podatke ki jih potrebujemo in jih nato dodati k raztopini pazljivo in natančno toliko kolikor smo izračunali.