

Dobro jutro-dober dan!

Kemija vas kliče!!!

Pripravi

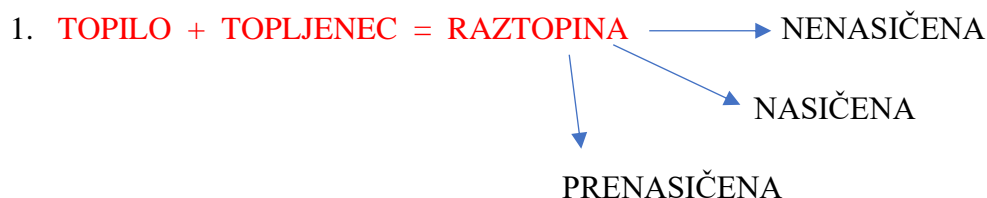
Magda Kosič

Cilj: - spoznati pojme topilo, topljenec, raztopina

- znati izračunati masni delež

Naloga: prepisi v zvezek in reši nalogo 3 v DZ, stran 22.

Naslov: **RAZTOPINE**



2. Masni delež → W vrednosti $W = 0-1$ (0 -100%) ; enote NI!

$$W = \frac{m(\text{topljenca})}{m(\text{raztopine})}$$

3. Primeri:

a) Kolikšen je masni delež raztopine, če je v 100g vode raztopljeno 35g soli?

$$m(\text{topila}) = 100\text{g}$$

$$m(\text{topljenca}) = 35\text{g}$$

$$m(\text{raztopine}) = 100\text{g} + 35\text{g} = 135\text{g}$$

$$W = \frac{m(\text{topljenca})}{m(\text{raztopine})}$$

$$W = \frac{35\text{g}}{135\text{g}} = 0,26$$

$W = ?$

Odg.: Masni delež je 0,26.

Ostale naloge so na voljo v spletni učilnici. Prepisi jih v zvezek zadaj in reši.

POMEMBNO: Naslednjo uro bo zoom. Preverili bomo poznavanje kislin, baz, razložili topnost in raztopine ter pregledali nalogo. **Pripravi se!**