

Ponedeljek, 16.3.2020

Pozdravljeni učenci in učenke!

Pri današnji uri boste utrjevali znanje »Priprava raztopin, topnost in masni delež topljenca«.

1. V zvezek napišite naslov: **Utrjevanje znanja – priprava raztopin, masni delež in topnost**

Napišite nalogo: Pripraviti želimo 200 g raztopine, ki bo vsebovala toliko NaCl (topljenca), da bo masni delež topljenca v raztopini 0,35. Napiši, kako bi pripravili tako raztopino. Izračunaj maso topljenca in topila. Izpiši podatke in napiši račun ter odgovor.

Pri reševanju naloge si lahko pomagata s prikazom priprave te raztopine na naslednji povezavi:

<https://eucbeniki.sio.si/kemija8/1232/index3.html>

2. Za utrjevanje znanja rešite nalogi v DZ, in sicer nalogo 2 na strani 21 in nalogo 5 na strani 23.

***3.** Če želite svoje znanje o pripravi raztopin in topnosti preveriti še s pomočjo eksperimentalnega dela, lahko izvedete preprost eksperiment v domačem okolju. Seveda, če vam razmere to dopuščajo.

Za delov domačem okolju potrebujete:

- kozarček
- žlico
- kuhinjsko sol (natrijev klorid)
- vodo
- kuhinjsko tehtnico



Naloga: Pripravite 100 g 6% raztopine natrijevega klorida v vodi. Najprej izračunajte koliko gramov topljenca in koliko gramov topila potrebujete za pripravo te raztopine. Nato raztopino pripravite.

Podatki:

Račun:

Ugotovitve:

a) Ali se je raztopila vsa sol v raztopini?

b) V kemijskem podatkovniku je zapisano, da je **topnost** natrijevega klorida pri 20 °C 36 g NaCl/100 g H₂O.

Ali bi v tvoji raztopini lahko raztopil še kaj soli? Utemelji odgovor.

Za kakršnokoli pomoč ali vprašanja sem vam na voljo preko elektronske pošte:

tjasa.kampos@guest.arnes.si

Želim vam uspešno delo in veliko zdravja!