**VAJE – MASNI DELEŽ**

1. V 80 g vode smo raztopili 20 g natrijevega klorida, NaCl.
2. Katera snov je topljenec?
3. Katera snov je topilo?
4. Kolikšna je masa topljenca? m(topljenec) =
5. Kolikšna je masa topila? m(topila) =
6. Kolikšna je masa raztopine? m(raztopine) =
7. Izračunaj masni delež topljenca NaCl. w(NaCl) =
8. Kolikšna je odstotna koncentracija raztopine?
9. V 300 g raztopine je raztopljeno 30 g sladkorja. Kolikšen je masni delež sladkorja v raztopini?

Podatki:

m(topljenca) =

m(raztopine) =

Račun in rezultat:

w(sladkorja) =

1. Koliko gramov sladkorja vsebuje kozarec (200g) osvežilne pijače, če je odstotna koncentracija sladkorja 11%?

Podatki:

m(raztopine) =

w(sladkorja) =

Račun in rezultat:

m(topljenca) =

1. Oglej si graf topnosti različnih snovi in odgovori na vprašanja.
2. Katera snov je najbolje topna pri 60°C?
3. Katerima dvema snovema se topnost močno povečuje z naraščajočo temperaturo?
4. Kateri snovi se topnost le malo povečuje z naraščanjem temperature?
5. Katera snov se pri povišanju temperature slabše topi v vodi?
6. Z grafa odčitaj topnost NaNO3 pri 80°C.