**RAZTOPINE**

Je zmes **topila** in **topljenca**. Delimo jih na 3 skupine, glede na velikost:

* + - 1. **PRAVE RAZTOPINE – bistre:**

Topljenec je tako majhen , da ga ne vidimo.

Npr.:

* NaCl + voda
* NaCl se raztopi v vodi in ga ne vidimo
  + - 1. **KOLOIDNE RAZTOPINE – motne:**

Raztopina je motna, delci so še vedno premajhni, da bi jih videli.

Npr.:

* + - * + žveplo + etanol (C**2**H**5**OH)
        + žveplo se raztopi  motna raztopina
        + dodamo vodo, več kot je dodamo, bolj je raztopina motna
      1. **SUSPENZIJE – oborina:**

Delci se usedejo na dno.

Npr.:

* kalcijev karbonat + voda (delci so veliki in vidni)
* delci se usedejo na dno – oborina

**RAČUNANJE KONCENTRACIJ RAZSTOPIN**

Masni delež – procentna koncentracija:

**Procentnost raztopine nam pove, koliko gramov topljenca se raztopi v 100 gramih raztopine**

