Chemicke látky a zmesi

Chemické látky (chemicky čisté látky) – látky zložené len z častíc **rovnakého** druhu

* Ich vlastnosti (napr. teplotu topenia, varu,..) nájdeme v chemických tabuľkách
* napr. destilovaná voda obsahuje len molekuly vody

Zmes – zložená z častíc **rôzneho** druhu

 -obsahuje **dve a viac** zložiek

 - v prírode sú **rozšírenejšie**

 - napr. vodovodná voda, minerálna voda (okrem molekúl vody obsahuje aj rôzne iné ióny)

Zmesi rozdeľujeme:

 -Rovnorodé – jednotlivé zložky **nevidime** (napr. sklo, ocot, vzduch)

- rôznorodé – jednotlivé zložky vieme **rozlíšíť** buď voľným okom, alebo mikroskopom (napr žula, kompót,..)

Látky sa vyskytujú **v troch skupenstvách**:

Tuhé – napr. ľad – *molekuly vody sú tesne pri sebe a pôsobia medzi nimi silné sily*

Kvapalné – napr. voda z vodovodu – *molekuly vody sú od seba viac vzdialene, ale sily medzi nimi ešte pôsobia; prispôsobí sa tvaru nádoby*

Plynné – napr. vodná para – *molekuly vody sú od seba vzdialené, pôsobia medzi nimi veľmi malé sily*