**Částicové složení látek – atomy a molekuly**

**Atomy** jsou malé částice, z nichž jsou složeny látky.

(Průměr atomu je přibližně 0,000 000 000 1m = 0,000 000 1mm.)

Filozof **Demokritos** (5.stol. př.n.l.) vyslovil názor:

Každá látka je tvořena malými částicemi, mezi nimi je prázdný prostor. Tyto částice nazval atomy, ale mylně je pokládal za dále nedělitelné.

(řecky „atomos“ = nedělitelný)

**Molekula** je částice tvořena několika (dvěma a více) sloučenými atomy.

Většina látek je tvořena molekulami, některé látky jsou tvořeny nesloučenými atomy.

|  |  |
| --- | --- |
| **Příklady atomů:** | **Příklady molekul:** |
| \*atom vodíku H  H  \*atom kyslíku O  O | \*molekula kyslíku O2  (Kyslík, který dýcháme.)  O O  \*molekula ozónu O3  O    O O  \*molekula vody H2O  O    H H |