

Historie objevu atomu

Leukippos (500 – 440 př. n. l.) a **Démokritos** (460 – 370 př. n. l.) – filozofická předpověď existence atomů

Atomos = nedělitelný



John Dalton (poč. 19. stol.)

8 hmotnostních dílů vodíku + 1 hmotnostní díl kyslíku = 9 hmotnostních dílů vody

uhlík + kyslík 3 : 4

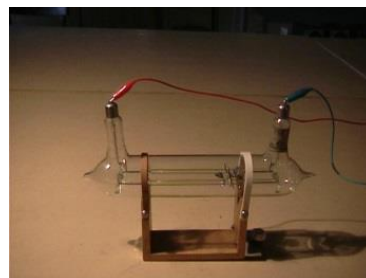
Slučovací poměry prvků vedly k pojmu **atomová hmotnost** – dnes **nukleonové číslo**.

Amadeo Avogadro (1811) pojem molekula, počet molekul v 1 molu: $6,022 \cdot 10^{23}$ = Avogadrovo číslo

Katodové paprsky

<http://fyzweb.cz/materialy/videopokusy/POKUSY/MLYNEK/vybojmlynek1.avi>

Joseph John Thomson (1898) pokusy s katodovou trubicí objevil, že tzv. katodové záření je tvořeno malými záporně nabitými částicemi = **elektrony**.



Thomsonův model atomu (puďinkový model)

