

CH 8

- Učivo z minulé hodiny si můžete zopakovat na:
voda: <https://www.skolasnadhledem.cz/game/1836>
- Napište si do sešitu nové učivo:

Z čeho jsou složeny látky

Demokritos – předvídal, že látka se skládá z velmi malých, dále nedělitelných částic - atomů

Robert Boyle – chemické prvky pokládá za stavební kameny látek

John Dalton – tvrdí, že každá hmota se skládá z atomů dále nedělitelných

Ernest Rutheford – atom se skládá z jádra a obalu a obsahují základní elementární částice

James Chadwick – objevil přítomnost neutrálních částic – neutronů v jádře atomu

difúze – samovolné pronikání částic jedné látky mezi částice látky druhé

- je důkazem, že látky se skládají z částic, které jsou v neustálém pohybu
- všechny látky jsou tvořeny z částic
- částice stejné látky jsou stejné
- částice různých látek mají různou velikost a tvar

ATOM

- základní stavební jednotka látek
 - skládá se z kladně nabitého jádra a záporně nabitého obalu
 - jádro atomu je složeno z **kladně** nabitých **protonů** (značí se p^+) a elektricky neutrálních **neutronů** (n^0)
 - v obalu atomu jsou **záporně** nabité **elektrony** (e^-)
 - atom drží pohromadě díky elektrostatickým silám mezi kladně nabitým jádrem a záporně nabitým obalem
 - počet protonů v jádře je vždy shodný s počtem elektronů v obalu → atom jako celek je **elektricky neutrální**
 - způsob rozmístění a vzájemného spojení elektronů, protonů a neutronů označujeme jako **stavbu** neboli **strukturu** atomu
- obrázek si překreslete do sešitu

