

## Hmota

formy hmoty rozlišujeme podle charakteru elementárních částic na:

- látkové
- polní
- zatím neznámé nebo předpokládané

## A. Pole

- je tvořeno vlastními částicemi

= polní částice - např.: fotony

■ mohou se šířit ve vlnách – kvantech

### ○ fyzikální pole

- gravitační
- jaderné
- magnetické
- elektrické
- elektromagnetické projevuje se pomocí základních kvant - fotonů
  - fotony mají různou vlnovou délku - vytváří spektrum záření  
(záření o vlnové délce 400 - 760 nm = viditelné)

## B. Látka

- hmota, která je podstatou všech věcí

= vnímáme ji jako objekty složené z atomů, iontů (elektricky nabitých částic) a molekul

■ každá látka má své charakteristické vlastnosti

- fyzikální (teplota tání, varu; hustota; změna skupenství,...)
- chemické (přeměna látky při reakcích např.: oxidace síry, ...)

○ rozlišujeme čtyři skupenství

1. pevné (s) - solid
2. kapalné (l) - liquid
3. plynné (g) - gaseous
4. plazma

## Látky

základními stavebními částicemi látek jsou atomy (ionty, molekuly)

### **- chemicky čistá látka**

je tvořena stejnými částicemi = má stálé charakterové vlastnosti (Fy,Ch)

rozlišujeme

- a. prvky
- b. sloučeniny

## Prvek

také označován jako nuklid (nucleolus = jádro)  
je tvořen z atomů se stejným protonovým číslem

- protonové číslo označujeme  $Z$
- v přírodě se vyskytuje
  - vzácně samostatně např.: He, Ne, Ar, ...
  - ostatní se sdružují do molekul ( $O_2$ ,  $S_8$ , ...)
  - nebo různých atomů v podobě krystalických láttek nekovového i kovového charakteru ( $NaCl$ ,  $Al_2O_3$ , ...)

### Názvy prvků

- mezinárodní (z latiny, řečtiny,...)
  - národní
- 
- symbol prvku vzniká z prvního písmene mezinárodního názvu - u některých je použito ještě jiné písmeno tohoto názvu
  - první písmeno píšeme VŽDY VELKÉ, druhé pak vždy malé; používáme tiskací písmena

Hydrogenium	H	vodík
Plumbum	Pb	olovo
Natrium	Na	sodík
Argentum	Ag	stříbro

### Sloučenina

- tvoří ji molekuly složené ze dvou nebo více různých atomů
  - plyny - CO<sub>2</sub>
  - kapaliny - H<sub>2</sub>O
  - pevné látky NaCl
- každá sloučenina má svůj název a vzorec
- tvorba názvů i vzorců se řídí zákonitostmi = názvoslovím