





Vzdělávací oblast : **Člověk a příroda**

Vyučovací předmět: **Fyzika**

Ročník : 6.

Vyučující: Mgr. Sylva Zemánková

Anotace:

Zpracována prezentace v powerpointu. Téma: „**Složení látek.**“ Doplněno zajímavostmi, úkoly a otázkami k zopakování učiva.

Jazyk:

Čeština

Očekávaný výstup:

Žáci se seznámí s částicovým složením látek.

Zhotovení DUMu: Září/2011

Složení látek

Opakování

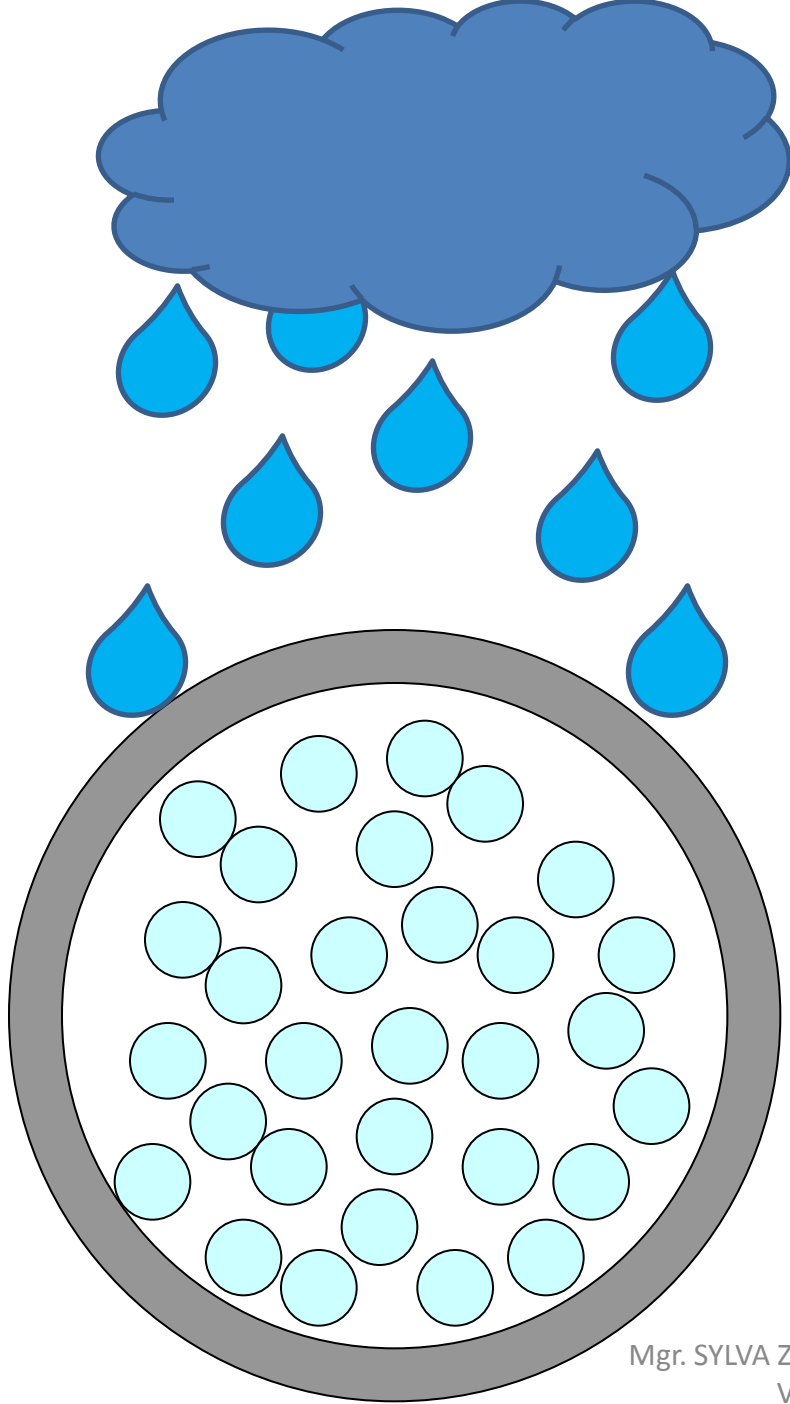
Které látky a **tělesa** k sobě patří?

1. papír
2. džus
3. ocel
4. vzduch
5. kyslík
6. sklo
7. korek
8. oxid uhličitý
9. voda
10. mléko

mléko v krabici
bombička
sešit
jehla
pneumatika
kyslíková bomba
džus ve sklenici
zátká
okno
kapka

Když prší, padají z mraků dešťové kapky.

Každá kapka obsahuje mnoho částic. Částice u sebe drží pomocí sil.



Kapka pod lupou.

Skupenství látek

Zapište do sešitu

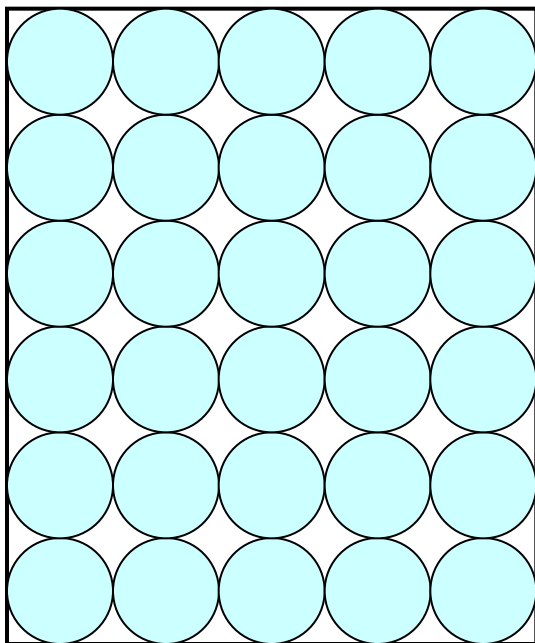
Podle toho, jak jsou částice v látce obsaženy, můžeme látky rozdělit na:

Pevné	– železo, dřevo, sklo
Kapalné	– voda, benzín, olej
Plynné	– vzduch, zemní plyn, kyslík

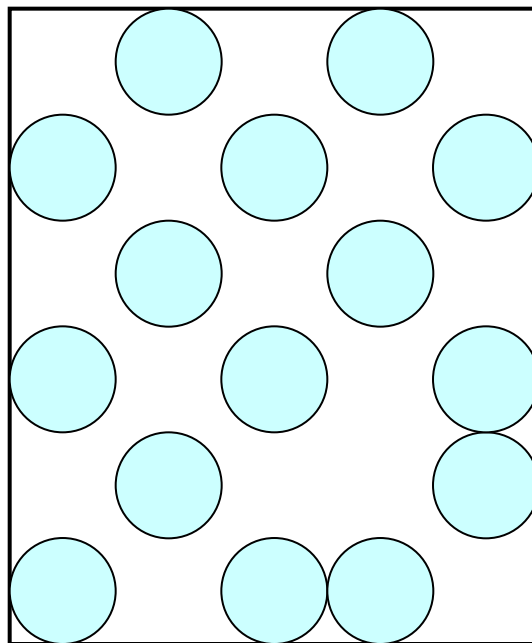
Všechny látky jsou složeny z částic nepatrných rozměrů – atomů, molekul a iontů.

Modely částicové stavby látek

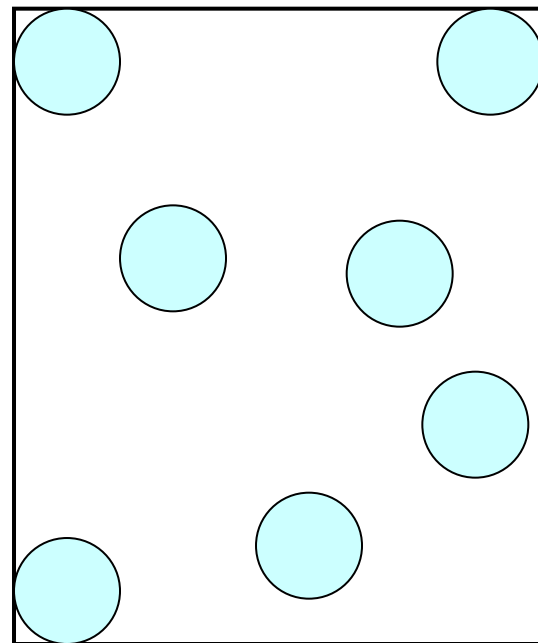
**Model pevné
látky**



Model kapaliny



Model plynu



Zapište a nakreslete do sešitu

Opakování a shrnutí látky

Roztříd' zmíněné látky dle skupenství:

Pevné látky

Kapalné látky

Plynné látky

Cukr

Dřevo

Voda

Plast

Rtuť

Ocet

Kyslík

Olej

Dusík

Sklo

Methan

Ocel

Zdroje:

Kolářová R., Bohuněk J., ***Fyzika pro 6. ročník základní školy***, Praha:
Prometheus, 2001