



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost



ZŠ
ŽELATOVSKÁ

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

FYZIKA

Atom a molekula - PL

6. ročník

13. 2. 2013

Autor: Mgr. Dana Kaprálová

*Zpracováno v rámci projektu „Krok za krokem na ZŠ Želatovská ve 21. století“
registrační číslo projektu: CZ.1.07/1.4.00/21.3443*

Projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.

Informace o projektu

Název projektu: Krok za krokem na ZŠ Želatovská ve 21. století

Registrační číslo: CZ.1.07/1.4.00/21.3443

Příjemce: Základní škola, Přerov, Želatovská 8

Těleso a látka: Atomy a molekuly



Opakování:

- 1) Co je to těleso?
- 2) Co je to látka?
- 3) Jaké máme skupenství látek? Příklady

Ohodnocení:

.....

Před více než 2000 lety se filosofové zabývali látkami. Jedni tvrdili, že i kdybychom rozdělili látku na sebemenší části, bude mít látka pořád stejný vzhled. Druzí tvrdili, že při dostatečně velkém zvětšení budou mít látky podobu písku – malé kuličky „jedna vedle druhé“. Těmto kuličkám se říká:

.....

Slovo pochází z řečtiny – atomos = nedělitelný. Dříve se předpokládalo, že atomy jsou nedělitelné.

Atomy **pevné látky**



Atomy **kapalné látky**



Atomy **plynné látky**



Látka, která má všechny atomy stejné, se nazývá

Některé prvky:

Prvky, které se spojují do skupin dvou, tří, nebo více atomů se nazývají

Molekula vody

To nejdůležitější:

Všechny látky jsou složeny z atomů. Látka tvořena stejnými atomy se nazývá prvek. Atomy se mohou spojovat do větších celků, kterým říkáme molekuly. Atomy nebo molekuly látek plyných jsou daleko od sebe a téměř na sebe nepůsobí. Atomy a molekuly kapalných látek se zdržují ve stále vzdálenosti, mohou po sobě volně klouzat. Atomy a molekuly látek pevných jsou pevně spojeny.

Otázky a úkoly:

- 1) Najdi na internetu Mendělejevovu periodickou tabulku prvků a vypiš alespoň 5 základních prvků společně i s latinskými názvy.