

Pracovní list

Předmět: Chemie

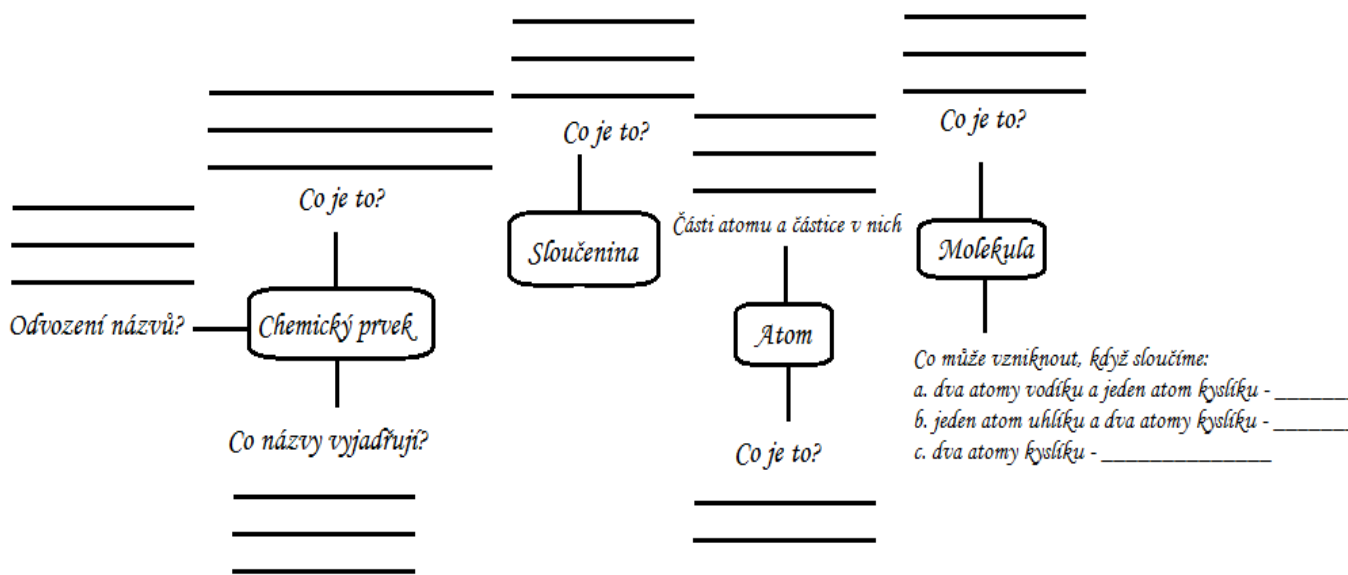
Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Složení látek

1) Přečti si následující text a informace využij k doplnění pojmové mapy:

Již víme, že jednotlivé atomy se mohou spojovat v částice, kterým říkáme molekuly. Zároveň víme, že atomy jsou tvořeny jádrem s protony a neutrony a obalem s elektrony. Atomy se stejným protonovým číslem tvoří chemické prvky. Např. atomy kyslíku tvoří nám velmi známý a potřebný kyslík nebo atomy dusíku pak nejrozšířenější prvek naší atmosféry – dusík. Dusík, kyslík, zlato jsou české názvy prvků, arsen, fosfor, chlor jsou české názvy odvozené z mezinárodních (latinských) názvů prvků. Z těchto latinských názvů také odvozujeme značky prvků. Značky prvků jsou tvořeny jedním nebo dvěma písmeny. Názvy prvků nejsou většinou nahodilé a mají svůj význam. Nejčastěji názvy označují významné vlastnosti daného prvku, vlast objevitele nebo dokonce jména vědců a objevitelů. Chemické prvky patří spolu se sloučeninami mezi chemické látky. Sloučeniny vznikají sloučením dvou nebo více prvků.

2) Dopln pojmovou mapu:



Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 45, 48 - 50

Vypracovala: Stanislava Urubková