

Chemie 8 2. část

Učebnice str. 18 - 19

Zadání:

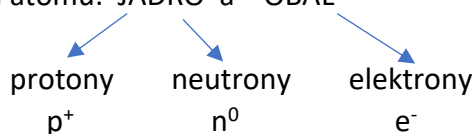
1. opakování metod
2. práce s textem a zápis do sešitu
3. práce s periodickou soustavou prvků

Vypracování:

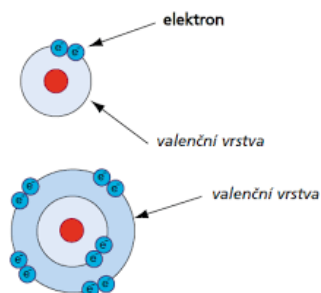
1. Zapiš do sešitu, jakou metodu můžeme použít k oddělení jednotlivých složek směsí (chromatografii, destilaci, filtraci, krystalizaci)- stačí odpovědi:
 - a) směs líh s vodou – bezbarvý roztok
 - b) sůl ve vodě – bezbarvý roztok
 - c) bylinkový čaj (byliny a voda)
 - d) hlína ve vodě
 - e) směs hnědá barva
2. Nová látka

ATOM (nadpis do sešitu + zápis)

- nejmenší částice, z které se látka skládá
- stavba atomu: JÁDRO a OBAL jádro = nuklid



- elektrony jsou uspořádány v obale ve
- poslední vrstva =vrstva, elektrony v této vrstvě =
- valenční elektrony se účastní chemických



- je elektroneutrální, tzn. počet protonů = počtu elektronů $p^+ = e^-$
- počet protonů udává PROTONOVÉ ČÍSLO, značka Z, najdeme v periodické soustavě prvků

protonové číslo ← 20 Ca → chemická značka
Vápník → český název
Calcium → latinská název

3. práce s periodickou soustavou prvků

- otevři učebnici na poslední straně, je tam tabulka, vyhledej a doplň dle zadání
- každý prvek - název český i latinský, značka a protonové číslo

17 Cl	35.....S
.....	brom	germanium
.....	Sulphur	Aluminium

Nepovinné:

Jaké značky a názvy prvků najdeš ve svém jméně? Např. TOBIÁŠ—O - kyslík, B- bor, Bi-bismut, S-síra
(háčky, čárky vynech)

Potom vyfotit se jménem (samozřejmě svůj sešit) a zaslat na e-mail **do 26. 10.:** dagmar.hegrova@zspilnikov.cz

Kdo nemůže poslat foto, může hodit podepsané vypracování na A4 do schránky školy.