

Chemie 8 9. část 2021

Učebnice: str. 40–41

Online hodina 5. 1. nebo pro samostatnou práci (nelze se připojit na online hodinu)

Zadání:

1. opakování ionty a jejich zápis
2. nová látka – vzduch a jeho složení

1. Opakování ionty a jejich zápis

Na.....Na⁺

11p⁺.....11p⁺

11e⁻.....10e⁻

1 p⁺ jeden proton navíc zapíšu Na¹⁺.....Na⁺

Zápis: Na $\xrightarrow{-1e^-}$ Na⁺

ClCl⁻

17 p⁺.....17p⁺

17 e⁻..... 18 e⁻

1 e⁻ jeden elektron převažuje zapíšu Cl¹⁻Cl⁻

Zápis: Cl $\xrightarrow{+1e^-}$ Cl⁻

Zapiš vznik iontů pomocí rovnice: do sešitu pod kamerou (v Teams ch8)

Cu²⁺

Fe³⁺

O²⁻

Cl⁻

2. Nová látka VZDUCH A JEHO SLOŽENÍ

Prezentace : [CH8 - Vzduch](#)

Zápis do sešitu:

Vzduch (zápis)

- Směs plynných, kapalných a pevných částic
- Složení: 78% dusíku, 21 % kyslíku, 1% jiné látky (prach, oxid uhličitý, vzácné plyny, pára..)
- Dusík: bezbarvý plyn, nehořlavý, dvouatomová molekula N₂
- Kyslík: bezbarvý plyn, podporuje hoření, dvouatomová molekula O₂, ozón tříatomová molekula O₃
- Vzácné plyny: atomy He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn, netvoří sloučeniny
- Oxid uhličitý CO₂: bezbarvý plyn, těžší než vzduch, nehořlavý

Využití složek vzduchu

Kyslík: hoření, sváření kovů, výroba železa
Dusík: výroba hnojiv, léčiv, výbušnin, balení potravin, plnění pneumatik
Kapalný dusík: uchování tkání, zmrazení bradavic
Vzácné plyny: balónky, svítící reklamy
Oxid uhličitý: hasicí přístroje

Písemná práce ve čtvrtek 7. 1. v 10. 30 h v TEAMS chemie 8 (15 min)!!!
(připravit periodickou tabulku, papír a propisku)

- Ten, kdo se zúčastnil i nezúčastnil (5. 1.) online hodiny:
 - Zapiše zápis z hodiny
 - Projde si prezentaci
 - Připraví se na písemnou práci

Zadání si můžete po telefonické dohodě vyzvednout ve škole, tel 733 199 440.