

Chemie 9 19. část 2021

učebnice str. 10 - 11 A PREZENTACE

Zadání na online hodinu (15. 4.) nebo pro samostatnou práci pro nezúčastněné

- A. Opakování - Alkaloidy, kontrola DÚ
- B. Nová látka - molární hmotnost
- C. DÚ z online hodiny – zápis a výpočet

A. opakování– Alkaloidy

Kontrola DÚ

ALKALOID	VÝSKYT	VÝZNAM
nikotin	TABÁK	stimuluje
kodein	opium	TLUMÍ KAŠEL
MORFIN	opium	tlumí silnou bolest
KOFEIN	Kávovník, kakaovník	stimuluje
atropin	rudík zlomocný	OČNÍ LÉKÁŘSTVÍ
chinin	CHINOVNÍK	Lék-malárie, tonic
Akonitin !!!	oměj	pro modelování srdeční arytmie
kurare	KULČIBA	šípové jedy

Prezentace: [CH9 - Molární hmotnost 1 - 16042021.pptx](#)

Zápis do sešitu:

Molární hmotnost molekul - zápis

- Sčítáme jednotlivé molární hmotnosti v molekule
- Zároveň násobíme počtem atomů daného prvku

- $M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \cdot M(\text{H}) + 1 \cdot M(\text{S}) + 4 \cdot M(\text{O})$
- $= 2 \cdot 1 + 1 \cdot 32 + 4 \cdot 16 = 98 \text{ g/mol}$

- $M(\text{H}_3\text{PO}_4) = 3 \cdot M(\text{H}) + 1 \cdot M(\text{P}) + 4 \cdot M(\text{O}) = 3 \cdot 1 + 1 \cdot 31 + 4 \cdot 16 = 98 \text{ g/mol}$

B. DŮ Z ONLINE HODINY

Zápis z hodiny + výpočet molárních hmotností

DŮ z online hodiny - výpočty

- Vypočítej molární hmotnost

- Ag_2O Cu_2O $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ FeI_3

-

pozor změna vzorce

- Vypočítej kolik gramů zinku budeme potřebovat, jestliže mají reagovat 3 moly.

DŮ zaslat do neděle 18. 4. !!!!

Pro nezúčastněné:

1. Projít si prezentaci a text v učebnici
2. Zapsat zápis do sešitu a vypočítat DŮ a zaslat

Zadání si můžete vyzvednout ve škole po telefonické domluvě 733199440