

Chemie 8 12. část 2021

Učebnice: str. 46-47

Online hodina 26. 1. nebo pro samostatnou práci (nelze se připojit na online hodinu)

Zadání:

1. opakování – vodík, kontrola DÚ
2. nová látka - Halogeny
3. DÚ z online hodiny

1. Opakování vodík

- v prezentaci
- kontrola DÚ

- 1. Jak se nazývají dvouprvkové sloučeniny vodíku a jiného prvku?
- 2. Co je těžká voda?
- 3. Nachází se vodík ve vesmíru a slunci?
- 4. Jaká je hustota vodíku a hustota vzduchu? Porovnejte.
- 5. Proč se vodík může považovat za ekologické palivo?

2. Nová látka Halogeny

Prezentace: [CH8 - Opakování vodík - 26012021.pptx](#)

Zápis do sešitu:

HALOGENY (zápis)

- VII. A skupina – 7 valenčních elektronů
- Fluor F, chlor Cl, brom Br, jod I
- Dvouatomové molekuly F_2 Cl_2 Br_2 I_2
- plyn, plyn, kapalina, pevná látka
- Jedovaté mimo jódu
- Nejreaktivnější fluor, nejméně jód
- Použití:
 - F: teflon, součástí zub. past
 - Cl: dezinfekce vody, savo, PVC
 - Br: černobílé foto, kapky-kašel
 - I: tinktura

3. DÚ z online hodiny

DÚ – oprava textu

- 1. Brom je jedovatá plynná látka.
- 2. Při úniku chloru se ukryjeme v nejnižší patře domu a utěsníme okna.
- 3. Na dezinfekci pitné vody se používá fluor.
- 4. Chlor při zahřívání ochotně sublimuje.
- 5. Pro správnou funkci štítné žlázy je důležitý brom. Zdrojem jsou mořští plži.
- 6. Brom ničí bakterie a choroboplodné zárodky.
- 7. Oxidací spálených mořských řas získáme fluor.
- DÚ nezasílat, kontrola na online hodině.

- DÚ NEZASÍLAT KONTROLA NA DALŠÍ ONLINE HODINĚ.
- Ten, kdo se zúčastnil i nezúčastnil (26. 1.) online hodiny:
 - Zapiše zápis z hodiny
 - Projde si prezentaci, učebnici
 - Vypracuje DÚ

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