

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Oxidy

Pozorně si poslechněte fakta a zajímavosti o nejvýznamnějších oxidech a odpovězte na otázky:

<https://www.youtube.com/watch?v=dXPYzN8u6I0>

1. Který oxid se podílí na skleníkovém efektu? _____
2. Který oxid je obsažen v sycených nápojích? _____
3. Uveďte 3 příklady, kdy vzniká oxid uhličitý:

4. Jaký oxid se váže na červené krevní barvivo, které tak ztrácí schopnost přenášet v organismu kyslík? _____
5. Který oxid vzniká při nedokonalém spalování? _____
6. Které z prezentovaných oxidů jsou jedovaté? _____
7. Které dva oxidy vznikají při spalování hnědého uhlí v tepelných elektrárnách?

8. Který oxid je bílá pevná látka vyráběná z vápence? _____
9. Který oxid je označován jako pálené vápno? _____
10. Který oxid se jako křemenný písek používá na výrobu skla? _____
11. Jak se jmenují dva druhy drahokamů, které zdobí korunu z Korunovačnických klenotů Českého království a jsou odrůdami tvrdého nerostu korundu (Al_2O_3). Uveď také jejich barvy.

Přiřaďte správné názvy oxidů k uvedeným vzorcům:

oxid uhelnatý, oxid uhličitý, oxid siřičitý, oxid vápenatý, oxid hlinitý, oxid titaničitý, oxid křemičitý

SiO_2

SO_2

CO

CaO

CO_2

TiO_2

Al_2O_3

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 86 - 88

Vypracovala: Stanislava Urubková