



Základní škola Zachar, Kroměříž, příspěvková organizace

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? _____ oxid uhličitý _____
2. Který oxid je obsažen v sycených nápojích? _____ oxid uhličitý _____
3. Uveďte 3 příklady, kdy vzniká oxid uhličitý:
_____ při dýchání, kvašení a dokonalém spalování _____
4. Jaký oxid se váže na červené krevní barvivo, které tak ztrácí schopnost přenášet v organismu kyslík? _____ oxid uhelnatý _____
5. Který oxid vzniká při nedokonalém spalování? _____ oxid uhelnatý _____
6. Které z prezentovaných oxidů jsou jedovaté? _____ oxid uhelnatý, oxid siřičitý _____
7. Které dva oxidy vznikají při spalování hnědého uhlí v tepelných elektrárnách?
_____ oxid uhličitý, oxid siřičitý _____
8. Který oxid je bílá pevná látka vyráběná z vápence? _____ oxid vápenatý _____
9. Který oxid je označován jako pálené vápno? _____ oxid vápenatý _____
10. Který oxid se jako křemenný písek používá na výrobu skla? _____ oxid křemičitý _____
11. Jak se jmenují dva druhy drahokamů, které zdobí korunu z Korunovačnických klenotů Českého království a jsou odrůdami tvrdého nerostu korundu (Al_2O_3). Uveďte také jejich barvy.
_____ rubín – červený, safír - modrý _____

Přiřaďte správné názvy oxidů k uvedeným vzorcům:

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

SiO_2 ... oxid křemičitý

SO_2 ... oxid siřičitý

CO ... oxid uhelnatý

CaO ... oxid vápenatý

CO_2 ... oxid uhličitý

TiO_2 ... oxid titaničitý

Al_2O_3 ... oxid hlinitý

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

Vypracovala: Stanislava Urubková