

7/6 Významné oxidy II.

Jaké jsou další významné oxidy, jaké mají vlastnosti a využití?

- 10) oxid dusný
 - narkózy (rajský plyn)
 - náplň bombiček na šlehání smetany
- 11) oxid dusnatý
 - spolupůsobí při vzniku „kyselých dešťů“
 - uniká do ovzduší při některých výrobcích a při činnosti spalovacích motorů
- 12) oxid dusičitý
 - vzniká spolu s oxidem dusnatým
 - meziprodukt při výrobě kyseliny dusičné
- 13) oxid fosforečný
 - vzniká hořením fosforu
 - má schopnost odnímat vodu \Rightarrow používá se jako sušidlo
- 14) oxid siřičitý
 - bezbarvý, ostře zapáchající jedovatý plyn
 - do ovzduší se dostává při spalování méně kvalitního hnědého uhlí, nafty a topných olejů
 - je příčinou kyselých dešťů
 - využívá se při výrobě celulózy a papíru ze dřeva, k bělení vlny, bavlny a slámy; meziprodukt při výrobě kyseliny sírové
 - slouží k dezinfekci (síření) sudů, sklepů, úlů
- 15) oxid měďný
 - barvení skla a smaltů na červeno
 - hubení škůdců
- 16) oxid zinečnatý
 - zinková běloba, masti, zásypy
- 17) oxid titaničitý
 - titanová běloba
- 18) oxid vanadičný
 - katalyzátor
- 19) oxid chromitý
 - zelené barvivo pro bankovky a porcelán
- 20) oxid manganičitý
 - katalyzátor, oxidační činidlo
- 21) oxid nikelnatý
 - barvení skla a glazur na zeleno
- 22) oxid železitý
 - minerál kovel – pro výrobu železa

Úkol

- 1) Naučte se názvy a značky prvků
 - *lutecium* = *Lu* (Lutetium)
 - *lawrencium* = *Lr* (Lawrentium)
- 2) Napište vzorce výše uvedených oxidů 10. až 22.

Řešení