

1/1 Kyseliny, opakování názvosloví oxidů

Co to jsou kyseliny?

- látky, které odštěpují kation vodíku H^+

Podle čeho a jak se kyseliny rozdělují?

- podle počtu H:
 - jednosytné – s jedním vodíkem – např. HCl , HNO_3
 - dvojsytné – se dvěma vodíky – např. H_2S , H_2CO_3
 - vícesytné – se třemi a více vodíky – např. H_3PO_4 , H_4SiO_4
- podle přítomnosti kyslíku:
 - bezkyslíkaté – nemají v molekule kyslík – např. HF , H_2S
 - kyslíkaté – jejich molekula obsahuje kyslík – např. H_2SO_4

Úkol

1) Napište vzorce oxidů:

- | | | | |
|---------------|--------------|----------------|----------------|
| a) uhelnatý | h) zlatitý | o) selenový | v) bromistý |
| b) křemičitý | i) dusný | p) fosforečný | w) arzeničný |
| c) hlinitý | j) hořečnatý | q) chloristý | x) železitý |
| d) wolframový | k) vanadičný | r) rutheničelý | y) iriditý |
| e) uranitý | l) siřičitý | s) thalný | z) zirkoničitý |
| f) manganitý | m) sodný | t) barnatý | |
| g) stříbrný | n) osmičelý | u) boritý | |

2) Napište názvy oxidů:

- | | | | |
|--------------|--------------|--------------|--------------|
| a) I_2O_5 | h) La_2O_3 | o) In_2O_3 | v) PbO |
| b) Li_2O | i) CdO | p) CO_2 | w) SnO_2 |
| c) XeO_4 | j) GeO_2 | q) N_2O_5 | x) BaO |
| d) Sb_2O_5 | k) Re_2O_7 | r) SO_3 | y) Se_2O_3 |
| e) As_2O_3 | l) Y_2O_3 | s) I_2O_7 | z) Cu_2O |
| f) CaO | m) K_2O | t) Rb_2O | |
| g) MoO_3 | n) TeO_3 | u) Co_2O_3 | |

Řešení