

Opakování názvosloví anorganických sloučenin

Napište chemické vzorce a názvy:

I. Halogenidy:

- a) bromid draselný
- b) chlorid vápenatý
- c) jodid hlinitý
- d) fluorid zinečnatý
- e) jodid cíničitý
- f) chlorid fosforečný
- g) bromid olovnatý
- h) chlorid antimonitý
- i) jodid manganistý
- j) fluorid sírový
- k) NaCl
- l) BCl₃
- PbI₂
- PCl₅

II. Oxidy:

- | | | |
|--------------------|---------------------|----------------------------------|
| a) oxid sodný | i) oxid berylnatý | q) MnO |
| b) oxid uhličitý | j) oxid dusičný | r) OsO ₄ |
| c) oxid sírový | k) oxid hořečnatý | s) WO ₃ |
| d) oxid olovnatý | l) oxid manganičitý | t) N ₂ O |
| e) oxid železitý | m) oxid jodičný | u) V ₂ O ₃ |
| f) oxid manganistý | n) oxid chromitý | v) I ₂ O ₅ |
| g) oxid bismutičný | o) oxid lithný | w) BaO |
| h) oxid chloričitý | p) oxid uraničitý | x) SeO ₃ |

III. Sulfidy:

- | | |
|-----------------------|-----------------------------------|
| a) sulfid stříbrný | f) Li ₂ S |
| b) sulfid rubidný | g) CaS |
| c) sulfid zlatitý | h) Fe ₂ S ₃ |
| d) sulfid molybdenový | i) CdS |
| e) sulfid kobaltnatý | j) TiS ₂ |

IV. Hydroxidy:

- | | |
|-----------------------|------------------------|
| a) hydroxid cesný | f) Mg(OH) ₂ |
| b) hydroxid arsenitý | g) CuOH |
| c) hydroxid chromitý | h) Sr(OH) ₂ |
| d) hydroxid nikelnatý | i) As(OH) ₅ |
| e) hydroxid křemičitý | j) Au(OH) ₃ |