HALOGENIDY

Názvosloví halogenidů, významné halogenidy

Definice halogenidů

=dvouprvkové sloučeniny halogenu s jiným prvkem, oxidační číslo halogenů je vždy -I

- Fluoridy → F^{-I}
- Chloridy → Cl^{-I}
- Bromidy → Br^{-I}
- Jodidy → I^{-I}

Názvosloví halogenidů→ tvorba vzorce:

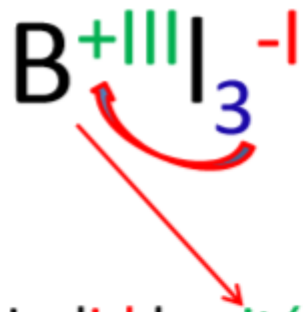
chlorid křemičitý

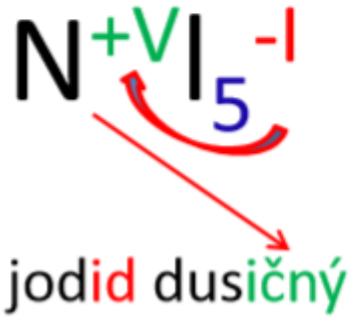
fluorid vápenatý

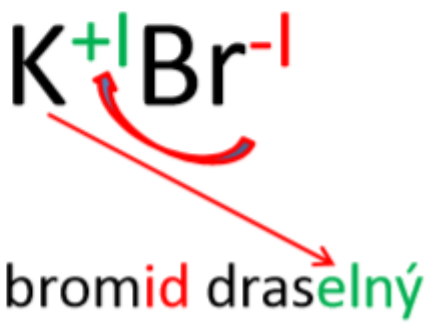
jodid arseničný

bromid telurový

Názvosloví halogenidů→ tvorba názvu:







Co mají tyto obrázky společného?

Nejvýznamnější halogenid = sůl kamenná = *chlorid sodný NaCl*

Výskyt:
- *Součástí mořské vody*
- *Nerost: halit, sůl kamenná*

Získává se:
- *Těžbou z ložisek v zemi*
- *Odpařováním mořské vody*

Vlastnosti:
Bílá krystalická látka, dobře rozpustná ve vodě, slané chuti

Použití:
Příprava pokrmů, konzervace potravin, - masa (uzené), zeleniny (nakládané okurky, zelí), výroba chloru a dalších chemických látek, posyp silnic ….

Další významné halogenidy: Fluorid vápenatý CaF_2

Výskyt:

•*Jako nerost* ***fluorit = kazivec***

Vlastnosti:

•*Bílá krystalická látka*

Použití:

•*výroba fluorovodíku*

•*hutnictví (snižování teploty tání tavených látek)*

Důležité odkazy:

https://www.youtube.com/watch?v=tGipxqqVh90

Procvičení:
- https://www.skolasnadhledem.cz/game/1805
- https://www.skolasnadhledem.cz/game/1806

Další dvouprvkové sloučeniny:
- https://www.skolasnadhledem.cz/game/1807
- https://www.skolasnadhledem.cz/game/1810
- https://www.skolasnadhledem.cz/game/2038