

VY\_52\_INOVACE\_PR07

- Název vzdělávacího materiálu: Halogenidy
- Autor: Klára Raurová
- Předmět: Přírodopis
- Ročník: 9.
- Ověření: 5.10.2011, 9.B
- Stručný popis aktivity: prezentace k výkladu
- Časová náročnost: jedna vyučovací hodina
- Metodické poznámky: Prezentace slouží jako podklad pro psaní zápisu do sešitu. Výklad je doplněn ukázkou minerálů ze školní sbírky.

## 2. HALOGENIDY

# Dělení halogenidů

- chloridy - odvozeny od HCl
- fluoridy – odvozeny od HF
- bromidy – odvozeny od HBr
- jodidy – odvozeny od HI

# Sůl kamenná = halit (NaCl)

- ✓  $\rho = 2,2 \text{ g/cm}^3$
- ✓ tvrdost 2
- ✓ krychlová soustava
- ✓ bezbarvý minerál, ale často bývá zbarvený
- ✓ vzniká odpařením z vodných roztoků
- ✓ rozpustný ve vodě
- ✓ vysoký bod tání
- ✓ využití – potravinářský a chemický průmysl
- ✓ naleziště – Prešov, Salzburg, Německo, Polsko



# Fluorit (CaF<sub>2</sub>)

- ✓  $\rho = 3,1 \text{ g/cm}^3$
- ✓ tvrdost 4
- ✓ krychlová soustava
- ✓ průsvitný až průhledný, ale často zbarvený zeleně, modře, fialově, žlutě
- ✓ dobře štěpný
- ✓ využití – získávání fluoru pro výrobu HF, výroba plastů, hliníku, oceli (snižuje teplotu tání)
- ✓ světová naleziště – Německo, USA, Asie
- ✓ v ČR se těžil v Krušných Horách



# Sylvín (KCl)

- ✓  $\rho = 1,9 \text{ g/cm}^3$
- ✓ tvrdost 2
- ✓ krychlová soustava
- ✓ barva bílá, nažloutlá, načervenalá
- ✓ dokonale štěpný
- ✓ hořkosladká chuť
- ✓ vzniká v solných jezerech a z mořské vody
- ✓ rozpustný ve vodě
- ✓ využití – zdroj draslíku, výroba hnojiv
- ✓ světová naleziště – Německo, Rusko

