

Dobrý den,

dnes si probereme druhou skupinu nerostů –  
**HALOGENIDY** a začneme třetí - **SULFIDY**.

Pozorně si **prezentaci přečtěte**, prohlédněte  
obrázky a **udělejte si zápis** do sešitů, **nebo** si  
**prezentaci vytiskněte** a nalepte do sešitů.

## 2. HALOGENIDY

- vznik : **slučováním halogenových prvků (F,Cl,Br,I)**  
s **kovy**

**SŮL KAMENNÁ** ( **NaCl** )  $t = 2$   $\rho = 2,2 \text{ g/cm}^3$

( **halit** ) soustava **KRYCHLOVÁ**

**využití** : - konzervační účinky  
- pochutina

**výskyt** : odpařením z mořské vody, hlubin. těžba  
( Rakousko, Polsko )



**FLUORIT** (  $\text{CaF}_2$  )  $t = 4$   $\rho = 3,1 \text{ g/cm}^3$

soustava **KRYCHLOVÁ**

**využití** : - sklářství, výroba hliníku+oceli, výroba **HF**

**výskyt** : Harrachov, Krušné hory



## 3. **SULFIDY**

- vznik : slučováním síry + kovového prvku –
  - bez přístupu  $O_2$

**GALENIT** ( PbS )  $t = 2,5$   $\rho = 7,5 \text{ g/cm}^3$

soustava **KRYCHLOVÁ**

**význam** : ruda **OLOVA** → akumulátory, slitiny,  
ochrana před Rtg. zářením

**výskyt** : Příbram, Stříbro, Oloví v Kruš. horách

