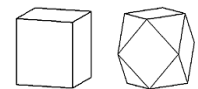


HALOGENIDY

Jedná se o důležité sloučeniny neboli prvků. Většinou rozpustné ve vodě. Nemají kovový vzhled, jejich vodné roztoky však dobře vedou proud. Mají teplotu tání.

Sůl kamenná

- Chemické složení: chlorid sodný, NaCl
- Soustava:
- Vzhled: krystaly tvaru krychle, vláknitá, zrnitá
- Barva: bezbarvý nebo zbarvený šedě, modře, červeně
- Vryp:
- Tvrdost:
- Hustota: 2,2 g/cm³
- Další vlastnosti:
 - velmi štěpnost podle
 - (tj. ve 3 navzájem kolmých směrech)
 - dospělý člověk zkonzumuje ročně až kg soli
- Výskyt:
- Vznik:
- Využití:
 -
 -



Fluorit

- Chemické složení: fluorid vápenatý, CaF₂
- Soustava:
- Vzhled: nejčastěji krystaly tvaru krychle, zrnitý, kusový
- Barva: nejčastěji zelený, fialový, v odstínech mezi žlutou a hnědou, též bezbarvý
- Vryp:
- Tvrdost:
- Hustota: 3,2 g/cm³
- Další vlastnosti:
 - relativně a barevný
 - dokonalá štěpnost podle
 - (4 roviny štěpnosti)
 - starý český název pro fluorit je
- Vznik: z horkých roztoků na hydrotermálních žilách (někdy spolu s barytem)
- Výskyt:
- Využití:
 - surovina pro výrobu
 -
 - sklářský průmysl

