

# 1.Uvod

Klase sulfata, obuhvataju mineralne vrste koje se veoma neravnomerno pojavljuju u prirodi. U hemijskom pogledu sulfati se mogu tretirati kao različite soli sumporne

kiseline, sa karakterističnim radikalom u sastavu. Procenjuje se da u prirodi egzistira oko 350 različitih mineralnih vrsta koje generalno pripadaju sulfatima. Sulfati se mogu podeliti na sledeće potklase:

1. Bezvodni sulfati (bez dopunskih anjona)
2. Bezvodni sulfati sa dopunskim anjonom
3. Sulfati sa vodom (bez dopunskih anjona)
4. Sulfati sa vodom i dopunskim anjonima

U hemijski sastav bezvodnih sulfata (bez dopunskih anjona) najčešće ulaze sledeći elementi - Ca, Ba, Sr, Na, Pb, Mg, Zn i Cu dajući različite mineralne vrste, pri čemu su u prirodi najzastupljeniji sulfati Ca, Ba, Pb, Zn i Sr. U sastav bezvodnih sulfata sa dopunskim anjonima najčešće ulaze Na, Al, Fe, K i Cu a od anjona najčešće se javljaju

Cl, F, i grupe. Kod sulfata sa vodom najzastupljeniji su katjoni Ca, Mg, Fe, Zn i Cu, Na.. Dok kod sulfata sa vodom i dopunskim anjonima najzastupljeniji su Ca i Mg.

Strukture sulfata izgrađene su od grupa, koje nemaju sposobnost polimerizacije i građenja složenijih kompleksa, i obično su rombične, monoklinične ili triklinične simetrije. Ređe se javljaju sulfati sa heksagonalnom ili teseralnom simetrijom. Kod sulfata su kao način pojavljivanja, česti kristali i različiti kristalni agregati. Obično su bele boje ili bezbojni, a mali broj je idiohromatski ili alohromatski obojen. Tvrdina sulfata je pretežno od 2-4, prozračni su do providni, pretežno staklastog sjaja sa cepljivošću različitih gradacija. Obrazovanje sulfata u prirodi je moguće pri izrazito visokim Eh vrednostima sredine koje kristališu. Mogu postati hidrotermalno pri različitim uslovima, sedimentno, u oksidacionim zonama itd. Ređi su kao pegmatski minerali.

## 2.POTKLASA BEZVODNIH SULFATA (BEZ DOPUNSKIH ANJONA)

### 2.1 GRUPA BARITA

Kristališe rombično-holiedrijski. Veoma često se javlja u obliku kristala, pločastog ili prizmatičnog habitusa. Agregati su obično pločasti, masivni i zrnasti. Ređi u obliku pseudobubrežastih agregata i sferolita.

#### a) HEMIZ AM

Barit teorijski sadrži 65,70% BaO i 34,30% . Hemijske analize mnogih

barita ukazuju da hemijski sastav može biti veoma promenljiv, usled sadržaja primesa. Najčešće su primese Sr(do 2% SrO). Eksperimentalno je utvrđeno da se između

barita i celestina ( mogu obrazovati neprekidni čvrsti rastvori, koji su u prirodi ograničenog karaktera. U sastav barita mogu ulaziti i promenljive količine Pb. Povećani sadržaj PbO je naročito izražen kod varijeteta hokukolita(Pb-barit) od 15-24%

#### b) FIZIČKE OSOBINE

Barit je različito obojen. Obično je bele do sivo bele boje(Slika 1.), a može biti i svetloplave do sivoplave boje. Ređe je zelenkast do zelen, smeđ, crven itd. Boja može biti zonarna. Prozračan do providan, staklastog sjaja(Slika 2.). Cepljivost savršene, na pravcima cepljivosti često pokazuje sedefasti odsjaj. Neravnog preloma. Tvrdine 3-4. Specifične mase 4,5-4,6. Ponekad luminescentan i termoluminescentan.



----- CEO RAD MOŽETE PREUZETI NA SAJTU -----

<http://www.maturskiradovi.net/eshop/>

POGLEDAJTE VIDEO UPUTSTVO SA TE STRANICE I PORUČITE RAD  
PUTEM ESHOPA , REGISTRACIJA JE OBAVEZNA.

**MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL:** [maturskiradovi.net@gmail.com](mailto:maturskiradovi.net@gmail.com)