

1. Mineral

Trenutna broj poznatih minerala u prirodi je preko 4.000. Od njih preko 120 su česti u prirodi. Minerali se nalaze u stenama u prirodi i izučavanje minerala je bitno za izučavanje stena jer se na osnovu njihovih karakteristika može zaključiti kakva je bila geneza stena, dakle, u kojim uslovima su nastale.

1.1 Definicija i klasifikacija

mineral je element ili hemijsko jedinjenje koje je obično kristalasto i koje je nastalo kao rezultat geoloških procesa

Nove klasifikacije uključuju organsku klasu .

1.2 Hemijski sastav

Minerali mogu biti prostijeg ili složenijeg hemijskog sastava. Ako u hemijskom sastavu nekog minerala neki element ima učešće od preko 1% on se naziva makroelement minerala a ukoliko je njegovo učešće manje od 1% tada se naziva mikroelement ili element primese. Zbog veoma malog sadržaja u hemijskom sastavu količina mikroelemenata se izražava u posebnim jedinicama:

1 ppm = 10^{-6} grama

1 ppb = 10^{-9} grama

Hemijski sastav minerala je od velikog značaja pri sistematizaciji i klasifikaciji mineralnih vrsta (samородni elementi, sulfidi, oksidi, karbonati, silikati i dr.).

1.3 Struktura minerala

1.4 Osobine minerala

1.5 Boja minerala

Boja minerala može biti:

idihromatska,

alohromatska i

pseudohromatska.

Idihromatska boja je ona koja potiče od minerala, odnosno njegova sopstvena boja koja zavisi od hemijskog sastava i od strukture minerala.

Alohromatska boja se javlja kao posledica uklapanja drugih mineralnih vrsta u procesu nastanka minerala.

Pseudohromatska boja nastaje od promena po površini minerala koje su u vidu skrame.

1.6 Boja ogreba

Boja ogreba je boja koju mineral prevlačenjem preko neglazirane keramičke pločice ostavlja kao trag.

1.7 Sjajnost

Od nemetaličnih sjajnosti postoje još:

sedefasta sjajnost koju imaju listasti kristalasti agregati,

svilasta - vlaknasti kristalasti agregati a

mat sjajnost se javlja kada kod minerala postoji odsustvo sjaja.

1.8 Cepljivost i prelom

Prilikom udara mineral se deli na dva dela pri čemu se razdvajanje minerala odigralo po površini koja može biti:

ravna - cepljivost

neravna - prelom.

Prelomi mogu biti:

školjkastog oblika - školjkasti,

iverasti i

potpuno neravni.

1.9 Magnetičnost

2.MAGNEZIJUM

(Mg, Mg²⁺, lat. Magnesia)

Magnezijum je jedan od najzastupljenijih mineralnih materija u mekim tkivima. Prosečna odrasla osoba sadrži od 20 do 28 grama magnezijuma, od čega se oko 60% nalazi u kostima. Ostatak je u mišićima, mekom tkivu i telesnim tečnostima. Magnezijum se u visokim koncentracijama može naći unutar ćelija, posebno srčanih i ćelija mozga.

2.1 Fiziološka uloga

Magnezijum je kofaktor za preko 300 enzimskih reakcija, posebno onih koje učestvuju u metabolizmu komponenata hrane i stvaranju novih molekula značajnih za zdravlje čoveka.

**----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE
PREUZETI NA SAJTU. -----**

www.maturskiradovi.net

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: maturskiradovi.net@gmail.com