CLASSIFICAÇÃO DOS MINERAIS

-Aula de hoje:

Fazer conhecer (ter contato, manusear) os principais minerais da classificação. Citar (separar) os minerais de interesse no estudo de solos ou de aplicação na agricultura







CLASSIFICAÇÃO DOS MINERAIS

→ + ou - 1500 a 2000 espécies minerais...

 Da classificação dos minerais baseia-se na composição química e estrutura dos minerais. As divisões mais amplas desta classificação inclui as seguintes classes:

-Elementos Nativos: 20 elementos

enxofre S

grafita C

SULFETOS:

pirita FeS₂

ÓXIDOS e HIDRÓXIDOS

Hematita Fe_2O_3 Magnetita Fe_3O_4 Goethita Fe(OOH)

Gibbsita Al(OH)₃

HALÓIDES:

halita NaCl clivagem perfeita, D 2.5 incolor e branco, gosto salgado. Ocorre em camadas irregulares extensas, precipitadas das águas dos oceanos e interestratificadas em RS.

SIVITA KCI clivagem perfeita, D=2, transparente, solúvel em água, salgado + amargo que halita e mais rara. Usada como fertilizante, fonte de K.

carnallita KMgCl₃.6H₂O ocorre associada a halita e silvita.+ avermelhada pelas inclusões de hematita. Usada como fonte de compostos de K e Mg.

Fluorita CaF₂ cl. Perf. D=4, cristais cúbicos, cores várias, veios associados a metais, associados a calcários. Mineral acessório em R.I. e pegmatitos

CARBONATOS: minerais que tem na composição o radical carbonato. CO_3^{-2}

calcita CaCO₃

dolomita $Ca, Mg (CO_3)_2$

magnesita MgCo₃

siderita FeCo₃

FOSFATOS: minerais com o radical PO₄⁻³

apatita $Ca_5(F, CI, OH) (PO_4)_3$

acessórios em RI, RS e Met, veios em rochas ígneas. Usado como fertilizantes fonte de P

monazita (Ce, La, Y, Th) $(PO_4)_3$

fosfatos de metais de terras raras associados a granitos e gnaisses

SULFATOS: minerais com o radical sulfato SO₄-2

gipsita CaSO₄. 2H₂O

ocorre em RS interestratificados com calcários e folhelhos. Usado na fabricação de gesso

anidrita CaSO₄

SILICATOS

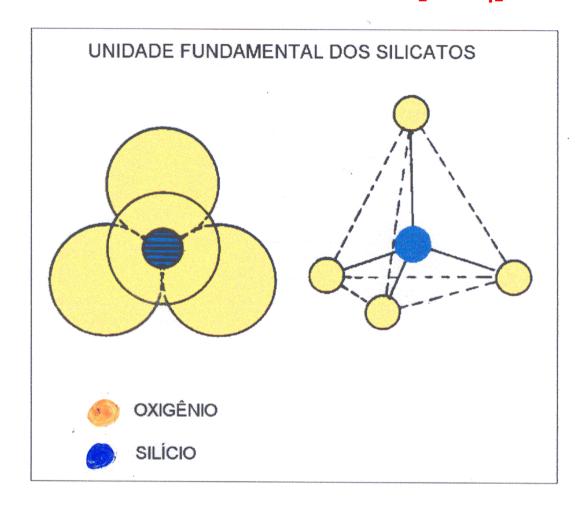
25% das espécies são silicatos

⇒⇒ 95% do volume da crosta terrestre.... bundância

⇒ quase todas as rochas de importância tem silicatos como Mineral essencial

⇒⇒⇒ SOLO... associação silicato-óxido quase sempre o Silicato + abundante

Estrutura fundamental – tetraedros [SiO₄] ⁴⁻



Tetraedros – alta carga negativa (- 4) – se polimerizam e se ligam uns aos outro formando cadeias ou camadas de moléculas, ligadas pelos oxigênios

SILICATOS ESTRUTURA

○ Unidade fundamental......tetraédros.

$$Si^{4+}$$
 raio= 0,42 Å

$$rr=0,30$$
 $nc=4$

$$O^{2-}$$
 raio = 1,40 Å

Substituição Iônica
$$Si^{4+}$$
 p/ AI^{3+} raio= 0,51 Å

⇒ polimerização nos silicatos..... capacidade de compartilhar oxigênios que os tetraédros (SiO₄)⁴- apresentam. Os diferentes tipos de estrutura que aparecem nos silicatos são funções do grau de polimerização que exibem

TECTOSSILICATOS

.. 75% dos minerais da Litosfera

ocorrem em todas as rochas, todos os solos

maior elevado grau de polimerização

trama tridimensional tecto= armação

sem Substituição Iônica e com Substituição Iônica

sem Substituição Iônica

○ GRUPO DA SÍLICA estrutura eletricamente neutra, resultando formula química SiO₂

1-Quartzo sílica cristalina

o mineral mais importante do grupo 12% da litosfera todas as rochas.....variedades......

2-Calcedônea

sílica criptocristalina SiO₂ . 2H₂O

sílex jaspe ônix ágata

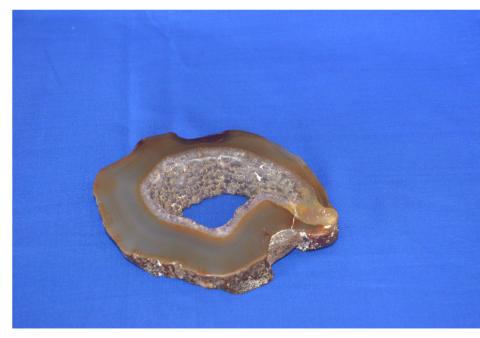
3-Opala

sílica amorfa

 $SiO_2 nH_2O$

























com Substituição Iônica do Si 4+ pelo Al 3+

GRUPO DOS FELDSPATOS

$$K^+$$
 (r. i.= 1,33 Å) ou Na^+ (r. i.= 0,97 Å) Ca^{2+} (r. i.= 0,98 Å) ou

SÉRIE DOS PLAGIOCLÁSIOS Na⁺ NaAlSi₃O₈ ALBITA Ca²⁺ CaAl₂Si₂O₈ ANORTITA

FILOSSILICATOS

BIOTITA e MUSCOVITA

TALCO

ARGILAS

Próxima semana..... AULA DE CAMPO

- -saída chegar 10' antes
- -proteger pernas com uso de calça comprida; -proteger pés e pernas com uso de sapato, bota, tênis...., (Nunca usar chinelo.) e -proteger cabeça com bonés, chapéus...

-levar água, material para anotações, etc.