# Дисциплина «Кристаллохимия»

# Классификация силикатов

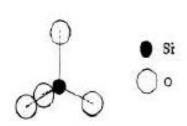
к.х.н. Кирсанова С.В.

# Кристаллохимическая классификация силикатов

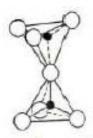
• Силикаты с конечными мотивами ортосиликаты диортосиликаты кольцевые силикаты

• Силикаты с бесконечными мотивами цепочечные ленточные листовые или слоистые каркасные

### Элементы структуры островных, кольцевых, цепочечных силикатов и диортосиликатов



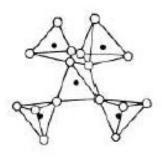
Тетраэдр SiO4



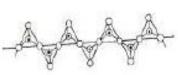
Комплексный анион [Si<sub>2</sub>O<sub>7</sub>]<sup>6</sup> образованный двумя тетраздрами



Трех- и шестичленные кольца в структуре кольцевых силикатов



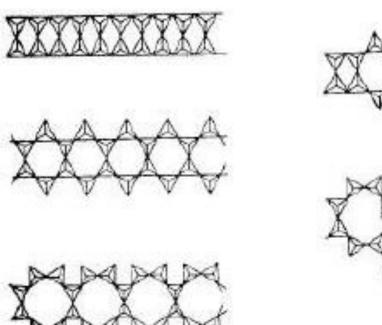
Комплексный анион [Si<sub>5</sub>O<sub>16</sub>] 12- в структуре

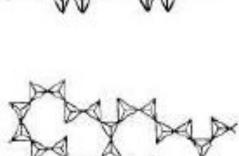


Пироксеновая цепочка

Типы цепочечных силикатных мотивов с периодом идентичности один, два, три, четыре, пять, семь тетраэдров

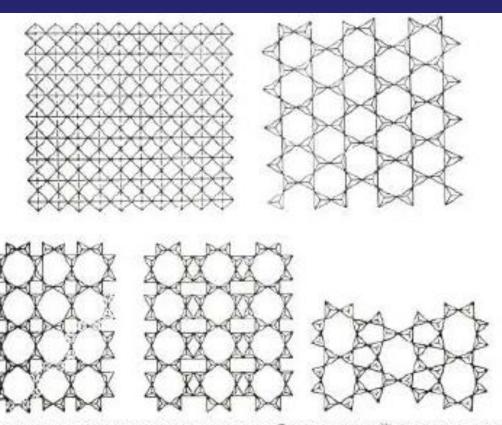
#### Ленточные силикаты





Типы ленточных силикатных мотивов: силиманитовая, амфиболовая, ксонотлитовая, нарсарсукитовая, бабингтонитовая.

#### Слоистые силикаты



Типы слоистых силикатных мотивов: образованный цепью с периодом идентичности один теграэдр, слюдяной, апофиллитовый, тоберморитовый, ржепитовый.

# Примеры островных силикатов и диортосиликатов

[SiO4]	Форстерит	$-Mg_2[SiO_4]$
L	Циркон	$-Zr[SiO_4]$
	Гранат	$-Al_2Ca_3[SiO_4]_3$
	Топаз	$-Al_2[SiO_4](F,OH)_2$
$[Si_2O_7]$	Каламин	$-Zn_4[Si_2O_7](OH)_2 \cdot H_2O$
	Тортвейтит	$-Sc_2[Si_2O_7]$
	Куспидин	$-Ca_4[Si_2O_7] \cdot F_2$
	Ловенит	$-$ (Na, Ca) <sub>3</sub> (Zr, Fe) $\times$
	communication and the design of the Control of the	$\times$ [Si <sub>2</sub> O <sub>7</sub> ] OF
	Ильваит	— $CaFe \cdot \cdot \cdot Fe_2 \cdot [Si_2O_7] OOH$

### Примеры кольцевых силикатов

[Si <sub>3</sub> O <sub>9</sub> ]	Бенитоит Вадеит	— BaTi [ $Si_3O_9$ ] — $K_2Zr$ [ $Si_3O_9$ ]
[Si <sub>4</sub> O <sub>12</sub> ]	Баотит	- Ba <sub>4</sub> (Ti, Nb) <sub>8</sub> O <sub>16</sub> $\times$ $\times$ [Si <sub>4</sub> O <sub>12</sub> ] Cl
[Si <sub>6</sub> O <sub>!8</sub> ]	Берилл Диоптаз	- $Be_3Al_2[Si_6O_{18}]$ - $Cu_6[Si_6O_{18}] \cdot 6H_2O$
••	Турмалин	— Na (Ca) $Mg_3Al_6B_3 \times \times [Si_6O_{18}]$ (O, OH) <sub>12</sub>
[Si <sub>12</sub> O <sub>30</sub> ]	Миларит	$K$ (Be, Al) <sub>3</sub> Ca <sub>2</sub> [Si <sub>12</sub> O <sub>30</sub> ]
<del></del> -	Эпидот	-Ca2Al2FeSi3O12OH == Ca2Al2FeO [SiO4] ×× [Si2O7] (OH)

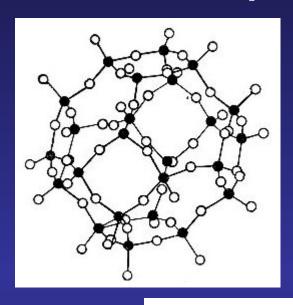
# Примеры цепочечных, ленточных и слоистых силикатов

```
[SiO_3]^{\infty} Пироксены: диопсид — MgCa [Si_2O_6] энстатит — Mg2 [Si_2O_6] Пироксениды: волластонит— Ca_3[Si_3O_9]
```

```
[Si_4O_{11}]^{\infty} Тремолит — Ca_2Mg_5[Si_4O_{11}]_2 (OH)<sub>2</sub>
```

```
\begin{bmatrix} \text{Si}_2\text{O}_5 \end{bmatrix}^{\infty} | Каолинит — \text{Al}_2 \begin{bmatrix} \text{Si}_2\text{O}_5 \end{bmatrix} \text{ (OH)}_4 | Антигорит — \text{Mg}_6 \begin{bmatrix} \text{Si}_4\text{O}_{10} \end{bmatrix} \text{ (OH)}_8 | Пирофиллит — \text{Al}_2 \begin{bmatrix} \text{Si}_4\text{O}_{10} \end{bmatrix} \text{ (OH)}_2 | Тальк — \text{Mg}_3 \begin{bmatrix} \text{Si}_4\text{O}_{10} \end{bmatrix} \text{ (OH)}_2 | Мусковит — \text{KAl}_2 \begin{bmatrix} \text{AlSi}_3\text{O}_{10} \end{bmatrix} \text{ (OH)}_2
```

# Каркасные силикаты



[SiO<sub>2</sub>]<sup>∞</sup>

Модификации SiO<sub>2</sub>
Ортоклаз — K [AlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>]
Плагиоклазы:

альбит — Na [AlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>]
анортит — Ca [Al<sub>2</sub>Si<sub>2</sub>O<sub>8</sub>]
Микроклин — K [AlSi<sub>3</sub>O<sub>8</sub>]
Содалит — 3Na<sub>2</sub>O3Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>⋅6SiO<sub>2</sub> × × 2NaCl = Na<sub>8</sub> × × [AlSiO<sub>4</sub>]<sub>6</sub> Cl<sub>2</sub>