В какие группы принято объединять минералы?

Минералы объединяются в группы, исходя из особенностей их химического состава.

Существуют минералы, состоящие только из одного химического элемента. Они так и называются - самородные элементы.

Однако большинство минералов состоят из нескольких химических элементов (образуют соединения).

В какие группы принято объединять минералы?

минералы? В минералах одной и той же группы всегда будет присутствовать один и тот же химический элемент, или группа элементов, которые называется анион, или анионный комплекс, или радикал и т.д.

Например, минералы класса **оксидов** - это соединения с **кислородом** (**O**):

Корунд - Al_2O_3 , Магнетит - Fe_3O_4 , Касситерит - SnO_2 .

Или сульфиды: - соединения с серой (S):

Пирит - FeS₂, Сфалерит - ZnS, Галенит - PbS.

Классификация минералов по химическому принципу:

- 1. Самородные элементы один химический элемент (золото, серебро, сера).
- 2. Сульфиды соединения с серой S²⁻ (пирит, халькопирит).
- 3. Оксиды соединения с кислородом O²- (гематит, магнетит).
- 4. Гидроксиды соединения с гидроокислом (ОН)⁻ (диаспор, гиббсит).
- 5. Галогениды Cl⁻, F⁻, Br⁻, I⁻ (галит, сильвин).
- 6. Карбонаты (CO3)²⁻ (кальцит, арагонит).
- 7. Сульфаты (SO4)²⁻ (гипс).
- 8. Силикаты (SiOn)⁴⁻²ⁿ (оливин, берилл).
- Фосфаты (РО4)³⁻ (апатит).
 и другие...

Самородные элементы

Всего существует около 20 элементов, найденных в самородном виде,.

Только 8 из обнаруживаются в существенном количестве.

Примеры:

Cepa (S)

Медь (Си)

Алмаз и графит (С - углерод)

Серебро (Аи)

Золото (Ag)

Платина (Pt)

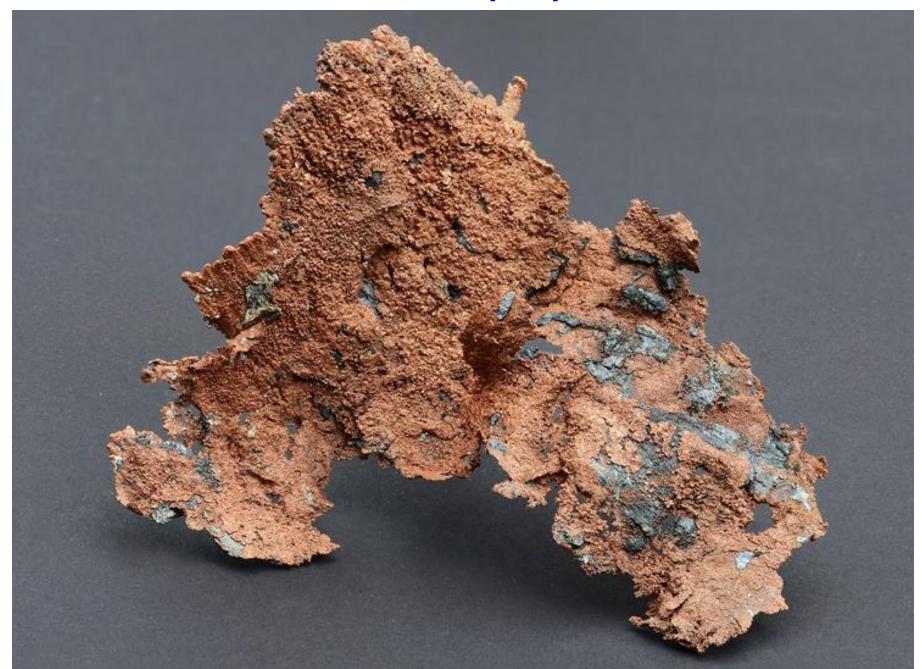
Сурьма (Sb)

Висмут (Ві)

Cepa (S)



Медь (Си)



Алмаз (С - углерод)



Графит (С - углерод)



Золото (Аи)



Серебро (Ag)



