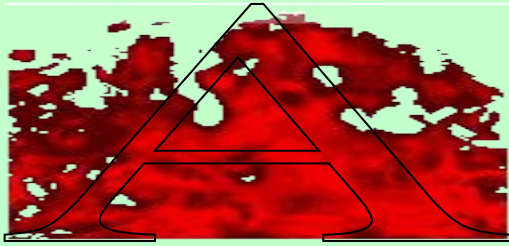


Алюминиевая азбука

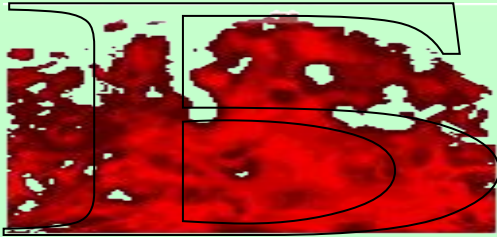
© Учитель химии

Колесникова Галина Тихоновна



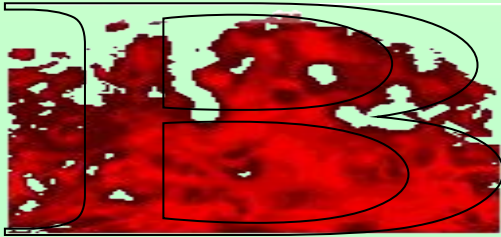
Процесс восстановления металлов из их оксидов при помощи алюминия:
 $Al + Fe_2O_3 = Al_2O_3 + Fe$

Алюмотермия

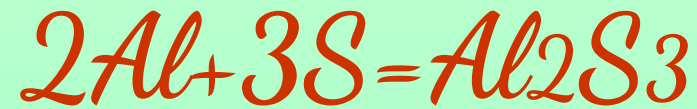


Алюминиевая руда

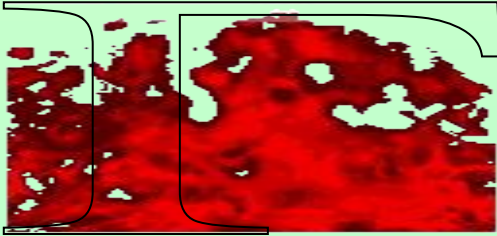
БОКСИТЫ



Роль алюминия в ОВР:

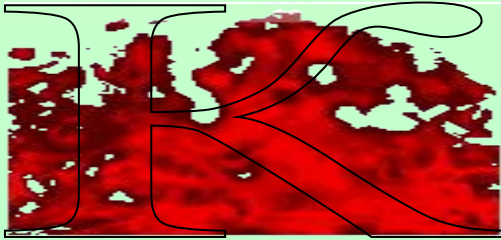


Восстановитель



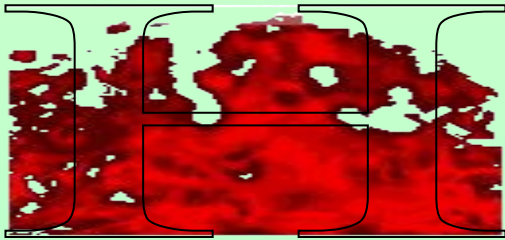
Природное соединение алюминия

Глинозем



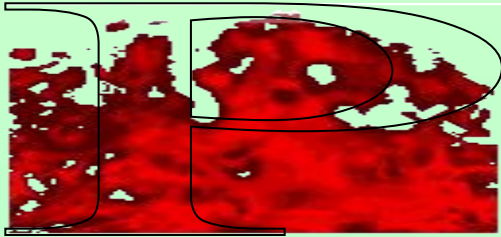
**Минерал состава Al_2O_3 ,
обладает очень высокой
твёрдостью**

Корунд

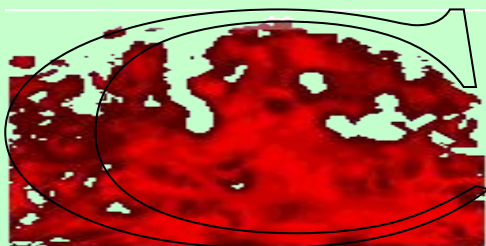


Мелкозернистая разновидность
корунда, применяемая как
абразивный материал

Наждак

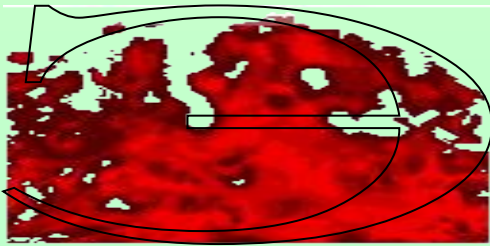


**Кристаллы корунда,
окрашенные в красный
цвет
Рубин**



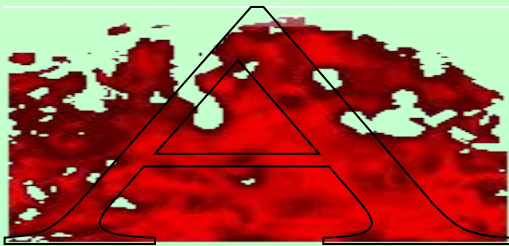
**Кристаллы корунда,
окрашенные в синий цвет**

Сапфир



**Датский физик,
открывший алюминий в
1825 году**

Х. Эрстед



Какими свойствами обладает алюминий и его соединения?

Амфотерными



Домашнее задание:
13. **напишите мини-
сочинение – рекламу про AI**