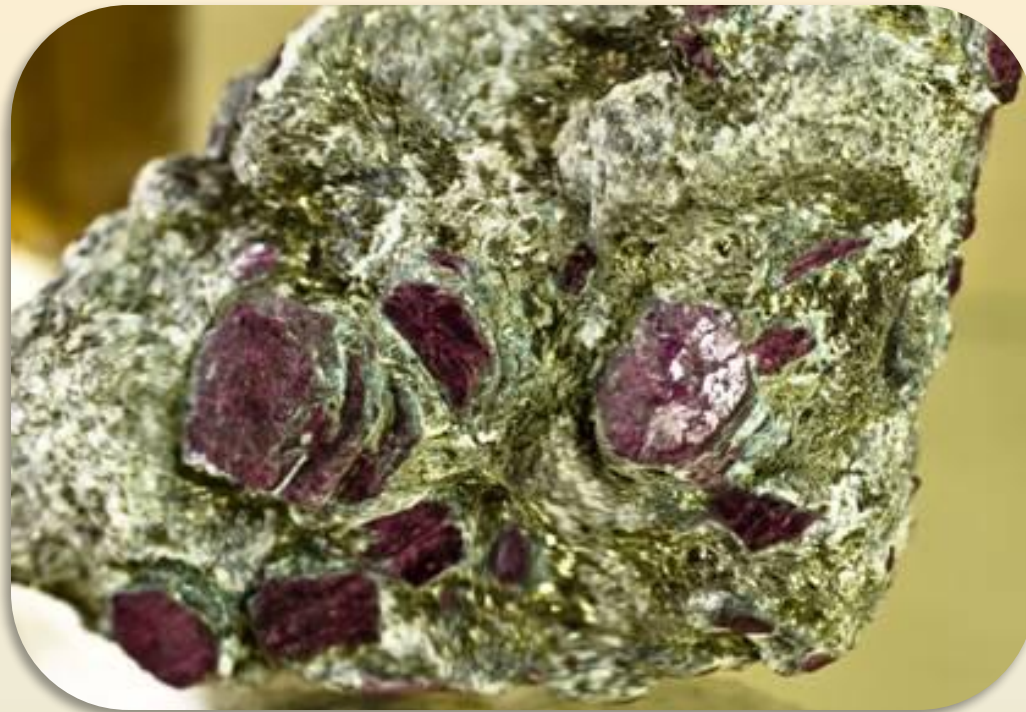


# *Соединения алюминия*



*Работу выполнили:*

*учителя химии*

*Попова С.А. ГБОУ СОШ №1465 и*

*Гершановская Е.В. ГБОУ СОШ №880*



Оксид  
алюминия  
( $Al_2O_3$ )

Соединения  
алюминия

Гидроксид  
алюминия  
 $Al(OH)_3$

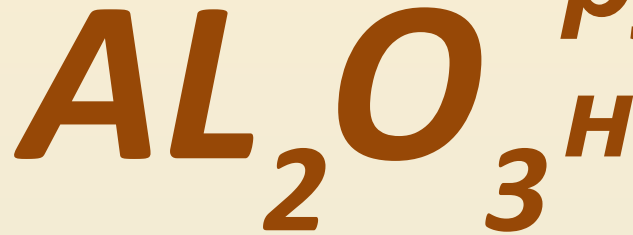




**Глинозё  
м**



**руби сапфи**

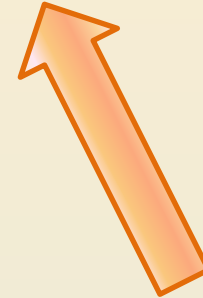
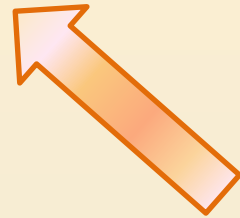


**в природе**

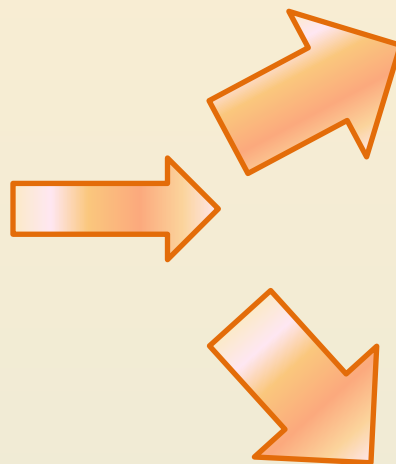
**Корун**



**Бокси**

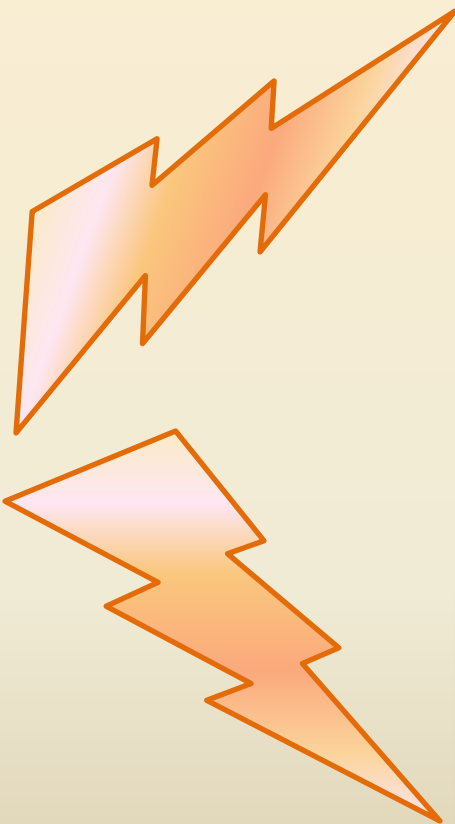


# Применение сапфиров

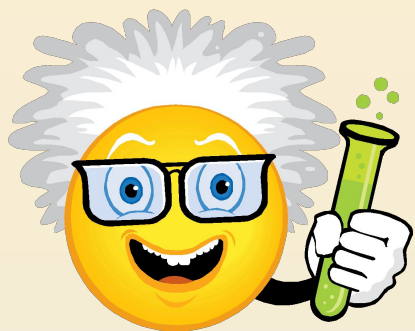


знаменитые  
сапфиры  
английской  
королевской семьи

# Применение рубинов



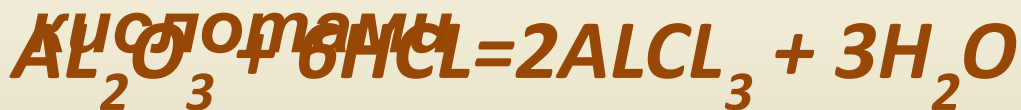
# Химические свойства оксида алюминия



Амфотерный  
оксид



Реагирует с



Реагирует с



# Химические свойства гидроксида алюминия



Амфотерный

Разлагается  
при  
нагревании  
 $2\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

Реагирует с



Реагирует с

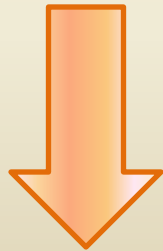


# *Соли алюминия*



*Растворимые в воде*

*Нерастворимые в воде*



*При реакции растворимых солей  $Al(NO_3)_3$  алюминия с щелочами получается гидроксид алюминия*