

# Изучение свойств оксидов металлов

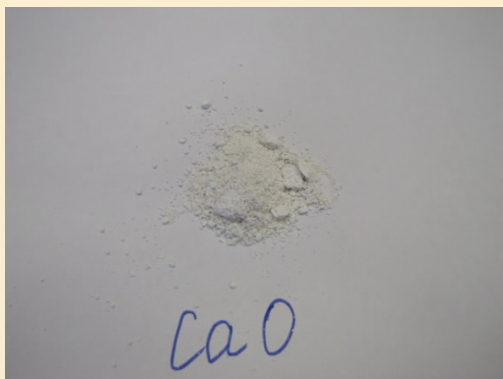
Комиссаров Кирилл, ГОУ ЦО № 1455 г. Москвы

**Цель: определить характер оксидов металлов, имеющих в школьной лаборатории (оксиды бария, железа, кальция, меди, свинца), изучить их свойства.**

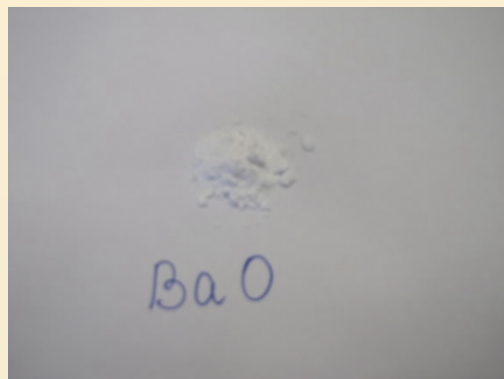
**Задачи:**

- **Изучить физические свойства оксидов (агрегатное состояние, цвет, растворимость в воде).**
- **Изучить химические свойства оксидов металлов (взаимодействие с кислотами и основаниями).**

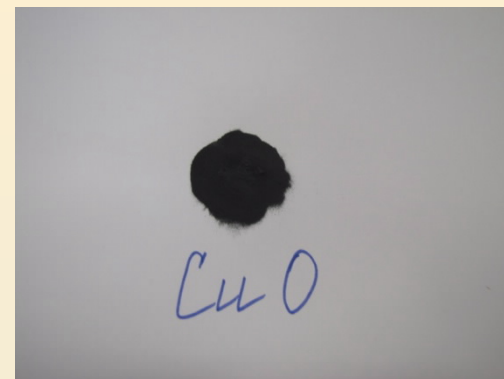
# Внешний вид оксидов



Оксид кальция - легкий белый порошок, похожий на муку, тугоплавкий. Температура плавления  $2627^{\circ}\text{C}$ , температура кипения  $2850^{\circ}\text{C}$ . Плотность  $3,37 \text{ г/см}^3$ .



Оксид бария представляет собой бесцветные кристаллы, плотность  $5,72 \text{ г/см}^3$ , температура плавления  $1920^{\circ}\text{C}$ , температура кипения  $2000^{\circ}\text{C}$ . Из-за высокой химической активности рекомендуется применять меры предосторожности.



Оксид меди – порошок черного цвета. Плотность  $6,31 \text{ г/см}^3$ . Температура плавления  $1447^{\circ}\text{C}$ . Неустойчив, начинает разлагаться при  $800^{\circ}\text{C}$ .