

## Как же выглядят эти вещества?

**CuO** - черный порошок, нерастворимый в воде

**CaO** - белый порошок, малорастворимый в воде и взаимодействующий с ней при растворении

**Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>** - бурый порошок цвета ржавчины

**SO<sub>2</sub>** - бесцветный газ с резким запахом, ядовит

**SO<sub>3</sub>** - бесцветный газ, от него мутнеет известковая вода, мы его выдыхаем, он же образуется при горении топлива, брожении.

**P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>** - белое твердое вещество, растворяется в воде и взаимодействует с ней

**SiO<sub>2</sub>** - светлый порошок (бывает разных оттенков), входит в состав речного песка

**SO<sub>3</sub>** - летучая жидкость с характерным запахом

**H<sub>2</sub>O** - вспомните самостоятельно, что это такое

**Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>** - зеленый порошок, из него делают зеленую краску

**Оксиды лития и натрия** имеют белый цвет

**Оксид цезия** – оранжевый

**пирролюзит (MnO<sub>2</sub>)**. Она называлась также за свои свойства "черной магнезией"

"белая магнезия" - **MgO**

**Оксиды калия и рубидия** – желтый