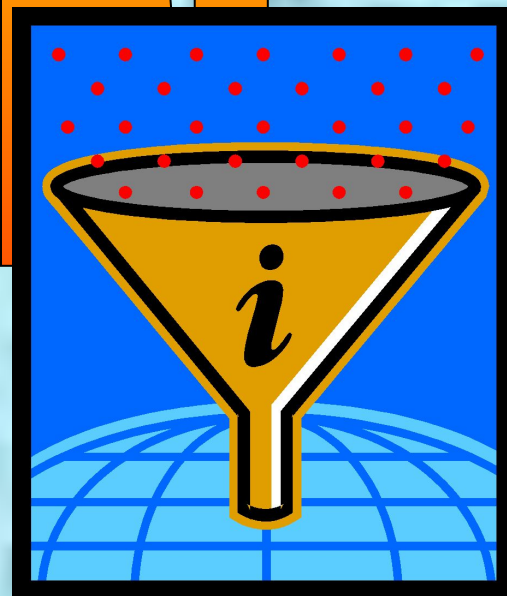


# ОКСИДЫ

Обобщение



**Оксиды – это сложные  
вещества, состоящие из  
двух элементов, один из  
которых кислород.**

# Классификация оксидов



**Основные**

$\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{MgO}$ ,  
 $\text{BaO}$ ,  $\text{CuO}$ .

**Амфотерные**

$\text{ZnO}$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  
 $\text{Fe}_2\text{O}_3$

**Кислотные**

$\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  
 $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{N}_2\text{O}_5$

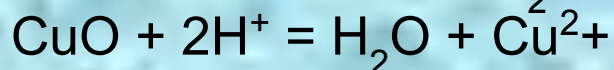
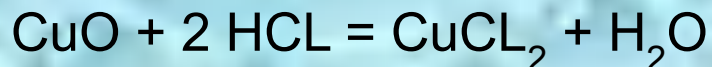


# Типичные реакции оксидов

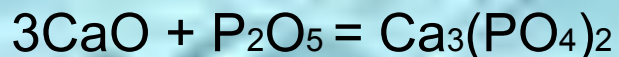
- **Основной оксид + вода = основание**



- **Кислота + основной оксид = соль + вода**



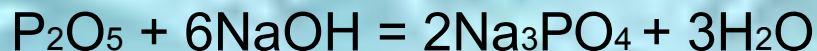
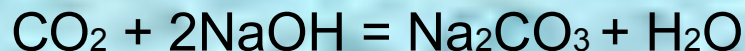
- **Основной оксид + кислотный оксид = соль**



- **Кислотный оксид + вода = кислота**



- **Кислотный оксид + основание = соль + вода**



# ПРОВЕРЬ СЕБЯ

**1. Формула кислотного оксида - это:**

- а) NaOH
- б) HCL
- в) CuCL<sub>2</sub>
- г) SO<sub>3</sub>

**2. Лакмус в растворе, полученном при взаимодействии оксида серы (IV) с водой:**

- а) синий
- б) красный
- в) фиолетовый
- г) малиновый

**3. Оксид углерода (IV) взаимодействует с:**

- а) оксид магния
- б) оксид углерода
- в) оксид фосфора
- г) сера

**4. Оксид кремния (IV) не взаимодействует с :**

- а) алюминием
- б) железом
- в) водой
- г) цинком

**5. Формула основного оксида – это:**

- а) CO<sub>2</sub>
- б) BaO
- в) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>
- г) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>

**6. Пара веществ не взаимодействующих друг с другом:**

- а) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> и SiO<sub>2</sub>
- б) CO<sub>2</sub> и Na<sub>2</sub>O
- в) CaO и CO<sub>2</sub>
- г) Ca(OH)<sub>2</sub> и CO<sub>2</sub>

# ОТВЕТЫ

1. Г
2. Б
3. А
4. В
5. Б
6. А