

1. Выберите возможные определения оксидов.

- ☐ 1. Сложные вещества, содержащие кислород.
- ☐ 2. Бинарные соединения кислорода.
- ☐ 3. Кислородные соединения.
- ☐ 4. Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород.
- ☐ 5. Кислородные соединения состава  $\text{Э}_x\text{O}_y$ .

# Оксиды



2. Выберите формулы оксидов.

- |                                                   |                                         |
|---------------------------------------------------|-----------------------------------------|
| <input type="checkbox"/> $\text{H}_2\text{CO}_3$  | <input type="checkbox"/> $\text{CO}_2$  |
| <input type="checkbox"/> $\text{Na}_2\text{SO}_4$ | <input type="checkbox"/> $\text{PCl}_3$ |
| <input type="checkbox"/> $\text{Mn}_2\text{O}_7$  | <input type="checkbox"/> $\text{O}_3$   |
| <input type="checkbox"/> $\text{CuO}$             | <input type="checkbox"/> $\text{KOH}$   |

3. Соедините линией формулы оксидов и их названия.

- |                                                  |                                              |
|--------------------------------------------------|----------------------------------------------|
| $\text{Na}_2\text{O}$ <input type="checkbox"/>   | <input type="checkbox"/> оксид алюминия      |
| $\text{Al}_2\text{O}_3$ <input type="checkbox"/> | <input type="checkbox"/> оксид марганца (IV) |
| $\text{MnO}$ <input type="checkbox"/>            | <input type="checkbox"/> оксид азота (IV)    |
| $\text{NO}_2$ <input type="checkbox"/>           | <input type="checkbox"/> оксид натрия        |
| $\text{MnO}_2$ <input type="checkbox"/>          | <input type="checkbox"/> оксид марганца (II) |

4. Определите характер оксида

- $\text{SO}_2$  –
- $\text{K}_2\text{O}$  –
- $\text{Al}_2\text{O}_3$  –
- $\text{CrO}$  –
- $\text{CuO}$  –
- $\text{CrO}_3$  –
- $\text{P}_2\text{O}_5$  –

5. Перед вами схемы реакций, характеризующие способы получения оксидов. Расставьте в них коэффициенты.

- ☐  $\text{Al} + \text{O}_2 = \text{Al}_2\text{O}_3$
- ☐  $\text{CH}_4 + \text{O}_2 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ☐  $\text{CuOH} = \text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$
- ☐  $\text{H}_2\text{CO}_3 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- ☐  $\text{CaCO}_3 = \text{CO}_2 + \text{CaO}$

6. «Допишите» уравнения, характеризующих свойства оксида серы (IV). Вставьте в уравнения недостающие формулы.

$\text{H}_2\text{SO}_3$

$\text{NaOH}$

$\text{Na}_2\text{O}$

