

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 $\text{Э}_x\text{O}_y$.



2. Выберите формулы оксидов.

- | | |
|---|---|
| ☐ H_2CO_3 | ☐ CO_2 |
| ☐ Na_2SO_4 | ☐ PCl_3 |
| ☐ Mn_2O_7 | ☐ O_3 |
| ☐ CuO | ☐ KOH |

3. Соедините линией формулы оксидов и их названия.

- | | |
|--|--|
| Na_2O ☐ | ☐ оксид алюминия |
| Al_2O_3 ☐ | ☐ оксид марганца (IV) |
| MnO ☐ | ☐ оксид азота (IV) |
| NO_2 ☐ | ☐ оксид натрия |
| MnO_2 ☐ | ☐ оксид марганца (II) |

Оксиды



4. Определите характер оксида

SO_2 –

K_2O –

Al_2O_3 –

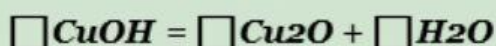
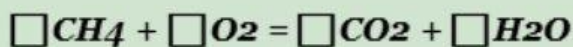
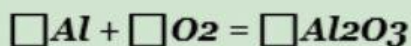
CrO –

CuO –

CrO_3 –

P_2O_5 –

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



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

H_2SO_3

NaOH

Na_2O

