Оксиды

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 $Э_xO_y$

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)

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.

☐ Al + ☐ O_2 = ☐ Al_2O_3

☐ CH_4 + ☐ O_2 = ☐ CO_2 + ☐ H_2O

☐ $CuOH$ = ☐ Cu_2O + ☐ H_2O

☐ H_2CO_3 = ☐ CO_2 + ☐ H_2O

☐ $CaCO_3$ = ☐ CO_2 + ☐ CaO

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

H_2SO_3 | $NaOH$ | Na_2O

а) $SO_2 + H_2O$ = ☐

б) SO_2 + ☐ = Na_2SO_3

в) $SO_2 + 2$ ☐ = $Na_2SO_3 + H_2O$