

1. Выберите возможные определения оксидов.

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

Оксиды



2. Выберите формулу оксидов:

- | | | |
|--|--|---|
| ☐ H_2CO_3 | ☐ CaCO_3 | ☐ CO_2 |
| ☐ PH_3 | ☐ Na_2O | ☐ HCl |
| ☐ SiO_2 | ☐ Fe_2O_3 | ☐ NaNO_3 |
| ☐ H_2O | ☐ H_3PO_4 | ☐ P_2O_5 |



3. Соедините линиями формулу оксидов и название оксидов.

Na_2O ☐

Fe_2O_3 ☐

CaO ☐

CO_2 ☐

SO_3 ☐

P_2O_3 ☐

☐ оксид железа (III)

☐ оксид фосфора (III)

☐ оксид углерода (IV)

☐ оксид натрия

☐ оксид серы (VI)

☐ оксид кальция



4. Определите характер оксидов:

ZnO -

Al_2O_3 -

CrO_3 -

CaO -

NO_2 -

SO_2 -

CrO -

P_2O_5 -

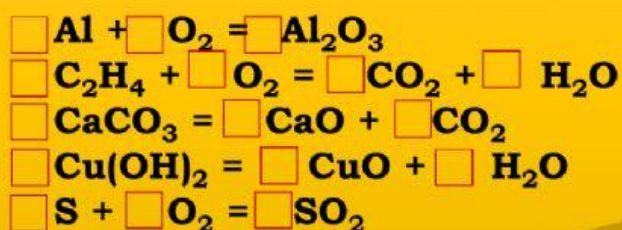
B_2O_3 -

Li_2O -

 **LIVEWORKSHEETS**



5. Перед вами схема реакции, характеризующие способы получения оксидов. Расставьте в них коэффициенты. Коэффициент 0 не ставим.



6. «Допишите» уравнения, характеризующих свойства оксида углерода (VI). Вставьте в уравнения недостающие формулы:

