

# ТЕМА: ОКСИДЫ

## Шпаргалка

**МЕТАЛЛ**

(Li, Na, Ca)



Основный

**НЕ МЕТАЛЛ**

(S, P, C)



Кислотный

**АМФОТЕРНЫЙ**

("Оборотень")

$Al_2O_3, ZnO$

## 1. Лишний элемент

Отметь галочкой, что **НЕ** является оксидом:

- $Na_2O$
- $HCl$  (соляная кислота)
- $H_2O$  (вода = оксид водорода)
- $O_2$  (просто кислород)

## 2. Сортировка

Металл → Основный. Неметалл → Кислотный.

•  $K_2O$  (Калий - металл) →

\_\_\_\_\_

•  $SO_3$  (Сера - неметалл) →

\_\_\_\_\_

•  $CaO$  (Кальций - металл) →

\_\_\_\_\_

## 3. Названия

Назови вещества (пример: Оксид натрия):

1.  $CO_2$ : Оксид \_\_\_\_\_

2.  $MgO$ : Оксид \_\_\_\_\_

## 4. Камень Сапфир

Амфотерные оксиды — "оборотни" (реагируют и с кислотами, и с щелочами).

Какой из них образует **рубины** и **сапфиры**? Отметь формулу:

- A)  $Na_2O$
- B)  $Al_2O_3$  (Оксид алюминия)
- C)  $SO_2$

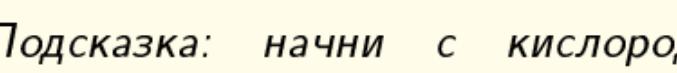
## 5. Свойства

Допиши продукты реакции словами:

- Основный оксид + Вода  $\rightarrow$  **Основание**
- Кислотный оксид + Вода  $\rightarrow$  **K\_\_\_\_\_**
- Кислотный + Основный  $\rightarrow$  **C\_\_\_\_\_**

## 6. Расставь коэффициенты!

Чтобы получить оксид из задания 4, нужно скречь алюминий. Сделай так, чтобы атомов слева и справа стало поровну.



*Подсказка: начни с кислорода (справа 3, слева 2... ищи общее число).*