

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

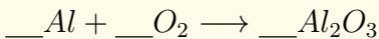
5. Свойства

Допиши продукты реакции словами:

- Основной оксид + Вода → **Ос-
нование**
- Кислотный оксид + Вода →
К _____
- Кислотный + Основной →
С _____

6. Расставь коэффициенты!

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



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