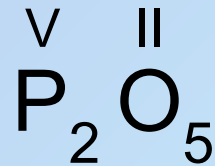
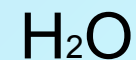


**Оксиды.**  
**Классификация и свойства**  
**ОКСИДОВ.**

Оксиды - это бинарные соединения, состоящие из двух элементов, одним из которых является кислород.



# Выбрать формулы оксидов



# Физические свойства оксидов



Оксиды бывают разные  
Твердые, жидкие,  
газообразные.

По-разному называются  
И свойствами отличаются.  
Но в одном они едины

Их вместе называют -  
оксиды.



## Классификация оксидов

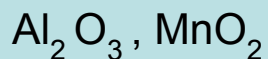
### Основные

– это оксиды, которые взаимодействуют с кислотами с образованием соли и воды. (это оксиды типичных металлов)



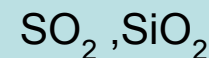
### Амфотерные

- это оксиды, которые взаимодействуют и с кислотами и щелочами, с образованием соли и воды.

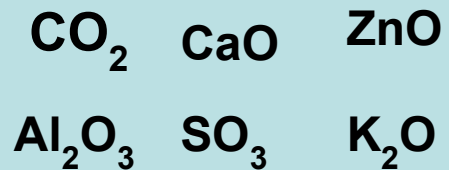


### Кислотные

- это оксиды, которые взаимодействуют с щелочами с образованием соли и воды (оксиды типичных неметаллов).



# Классифицируйте оксиды



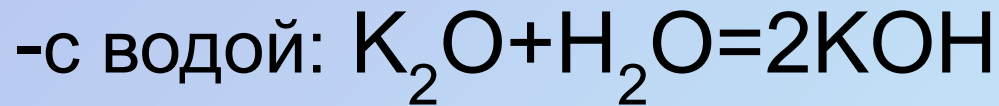
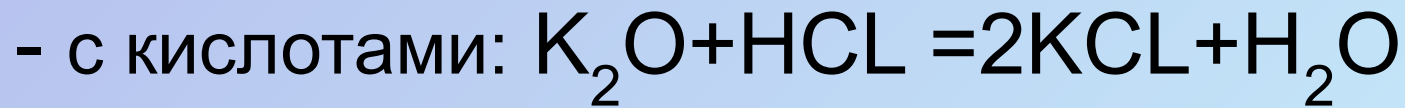
**Основные**

**Амфотерные**

**Кислотные**

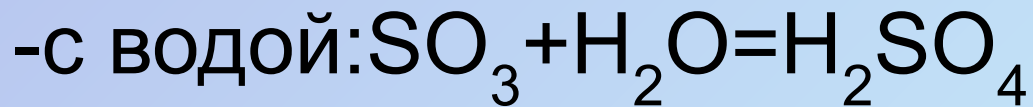
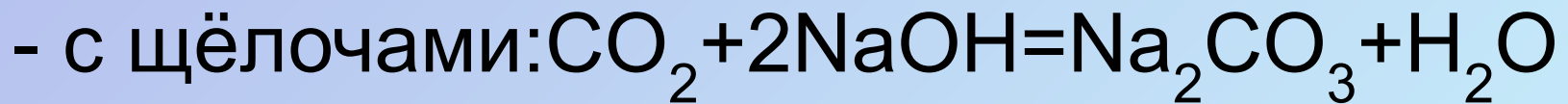
# Химические свойства основных ОКСИДОВ

Взаимодействуют



# Химические свойства кислотных ОКСИДОВ

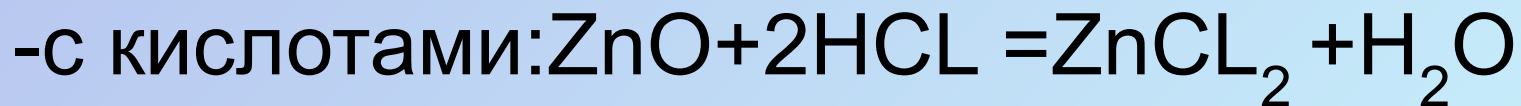
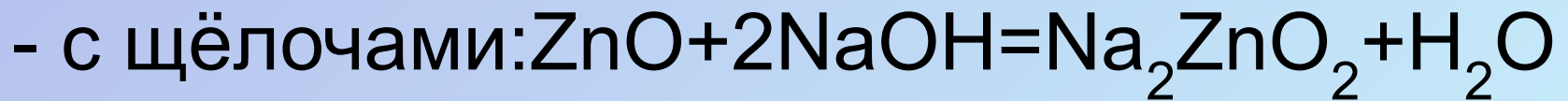
Взаимодействуют



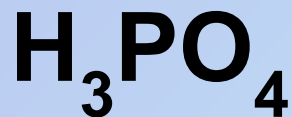
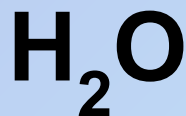


# Химические свойства амфотерных оксидов

Взаимодействуют



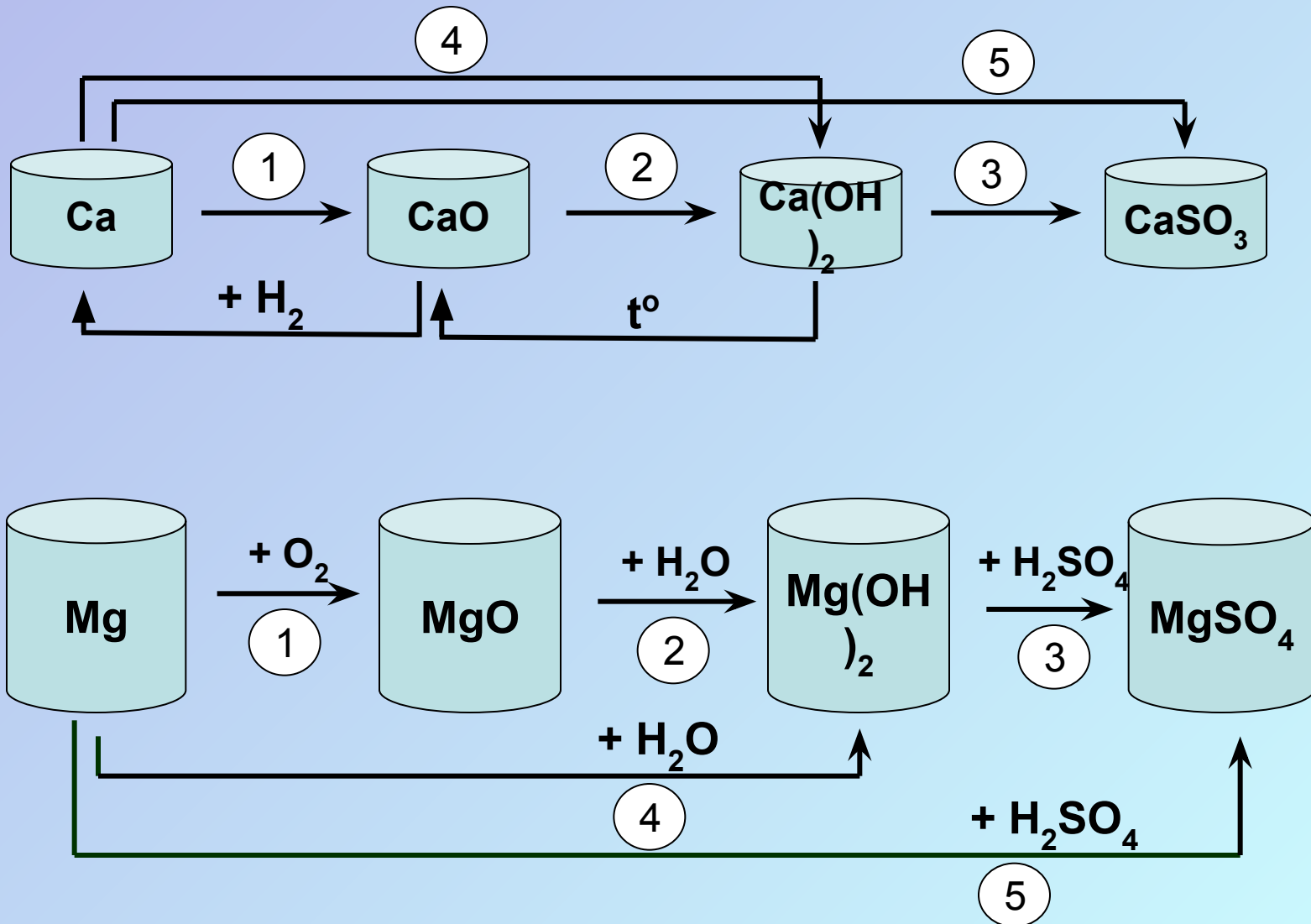
Выбрать вещества, с которыми будет реагировать оксид азота (V), в тетрадь записать уравнения реакций:



## Вставь пропущенные слова

1.  $ZnO$  взаимодействуя со щелочью  $NaOH$  проявляет кислотные свойства, а взаимодействуя с кислотой проявляет основные свойства.
2.  $ZnO$  проявляет амфотерный характер.

# Генетический ряд металла



# Способы получения оксидов

Взаимодействие  
с кислородом

Разложение

Простых  
веществ

Сложных  
веществ

Нераствор.  
оснований

кислот

солей

