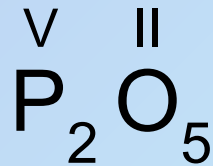
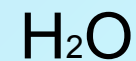
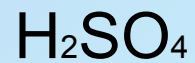
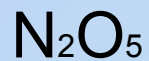


**Оксиды.
Классификация и свойства
оксидов.**

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

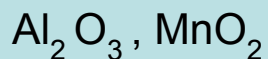
Основные

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



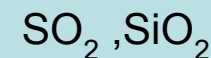
Амфотерные

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

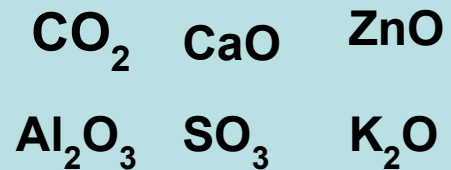


Кислотные

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



Классифицируйте оксиды



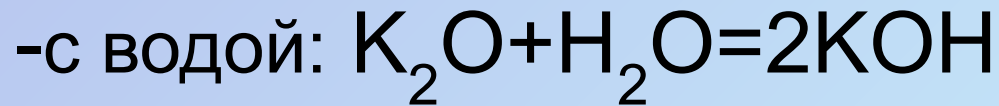
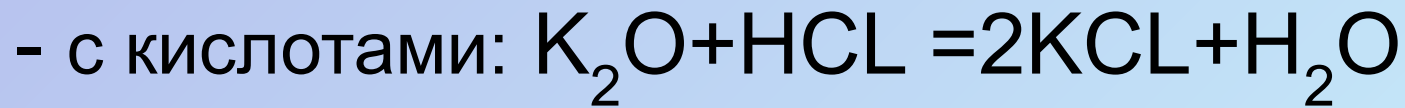
Основные

Амфотерные

Кислотные

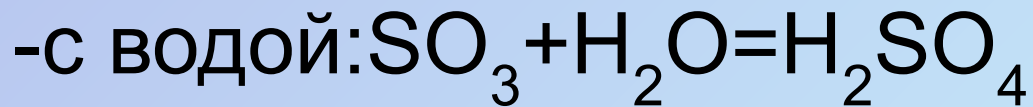
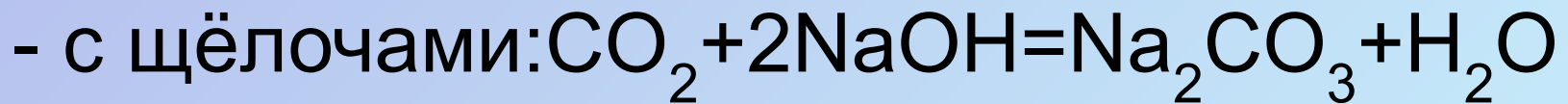
Химические свойства основных ОКСИДОВ

Взаимодействуют



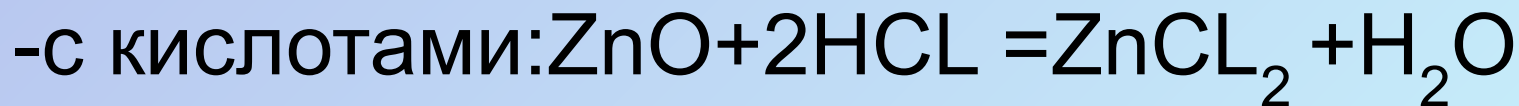
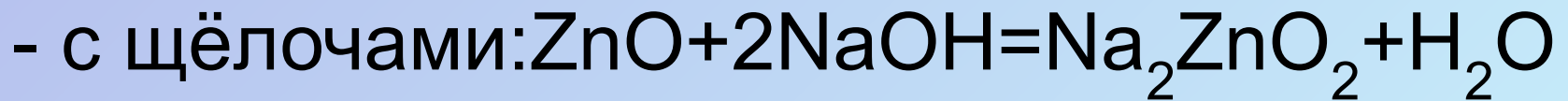
Химические свойства кислотных ОКСИДОВ

Взаимодействуют

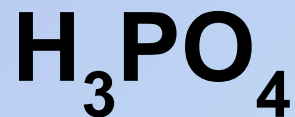
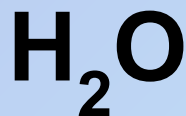


Химические свойства амфотерных оксидов

Взаимодействуют



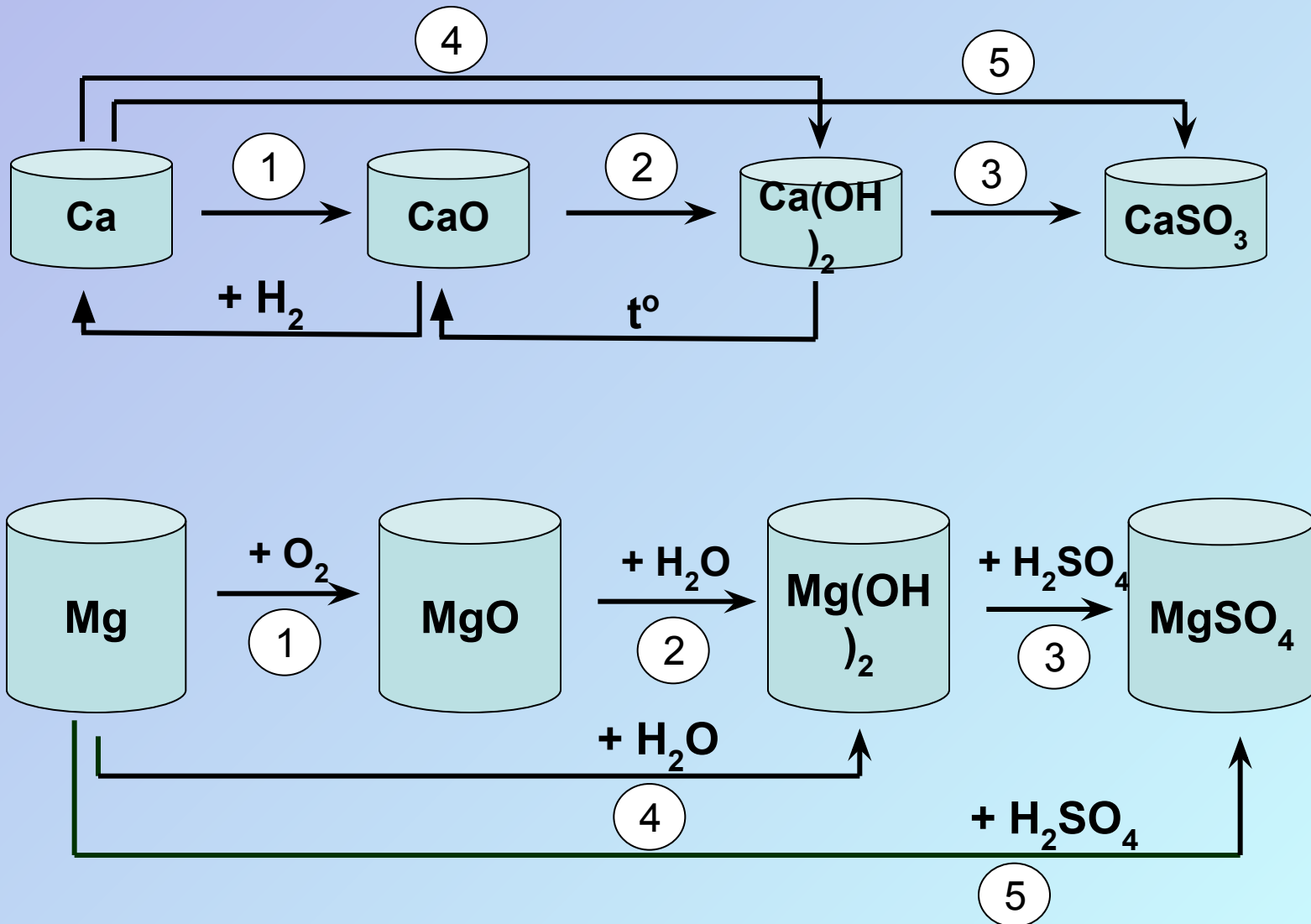
Выбрать вещества, с которыми будет реагировать оксид азота (V), в тетрадь записать уравнения реакций:



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

