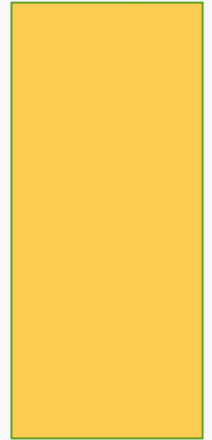


ВСПОМНИТЬ ВСЕ...

ПРОВЕРОЧНАЯ РАБОТА



ОКСИДЫ ДЕЛЯТСЯ НА ...

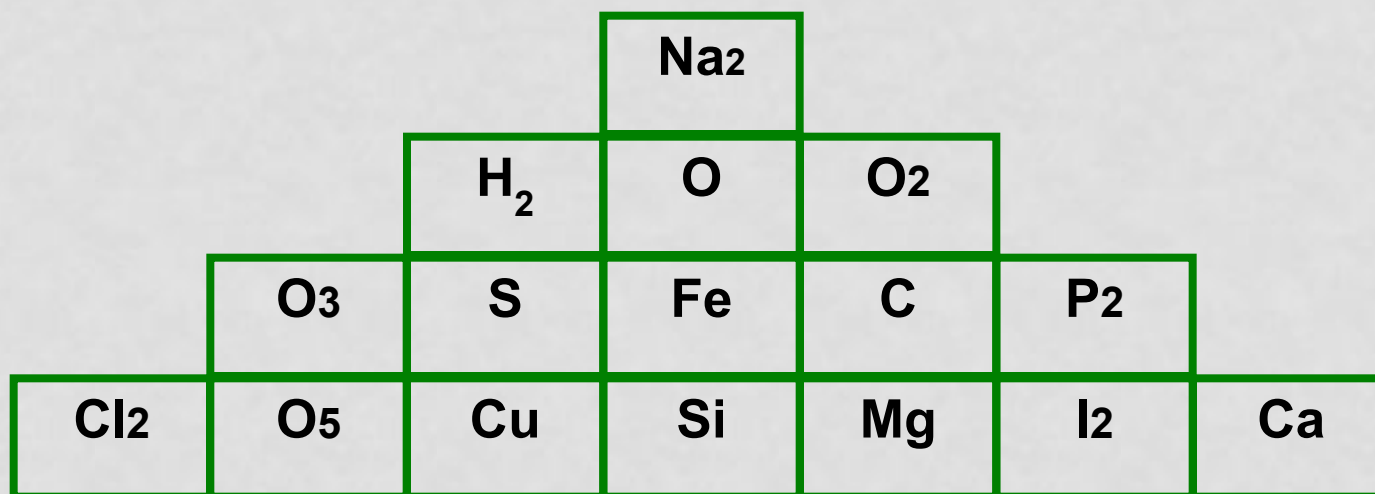


Основны́е

The diagram consists of two large green arrows pointing in opposite directions, one to the left and one to the right. The left arrow is labeled 'Основны́е' (Basic) and the right arrow is labeled 'Кислотны́е' (Acidic). The arrows are connected at their inner ends, forming a continuous shape that resembles a ribbon or a path.

Кислотны́е

Составьте формулы **5 кислотных** и **5 основных оксидов**, комбинируя приведённые ниже их составные части:



ОСНОВАНИЯ

УРОК – ПРАКТИКУМ



Основания – это сложные соединения состоящие из атомов металла и одной или нескольких гидроксогрупп.



Общая формула оснований

ПРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА

ОБЩИЕ СВОЙСТВА ОСНОВАНИЙ

ЦЕЛИ РАБОТЫ

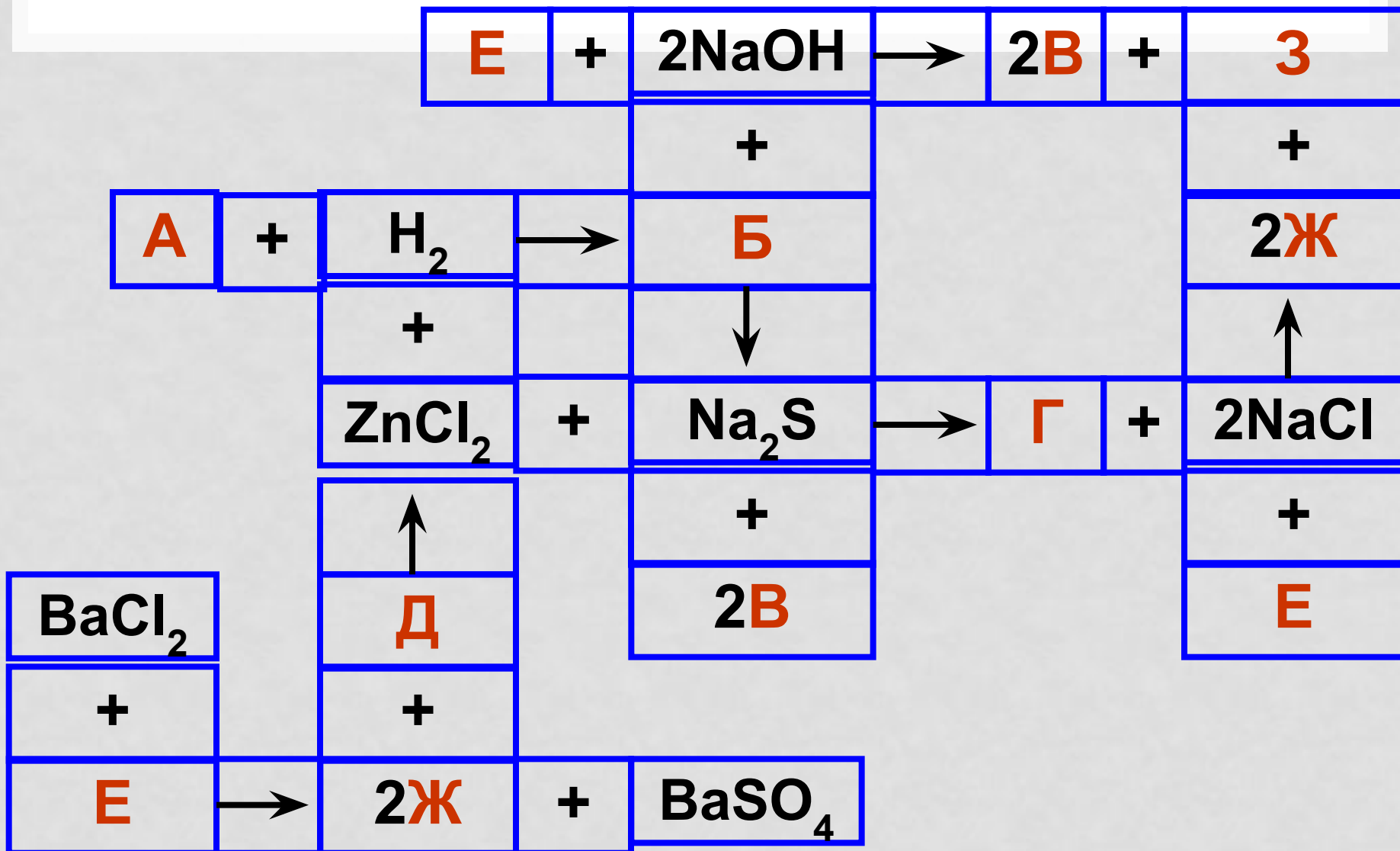
- Доказать общие свойства оснований на примере гидроксида натрия и гидроксида меди (II)
- Составить уравнения реакций
- Выполнить дополнительные задания.



ХОД РАБОТЫ

Что делали?	А) NaOH	Б) Cu(OH) ₂
<u>Опыт 1.</u> Качественная реакция – взаимодействие с фенолфталеином		
<u>Опыт 2.</u> Взаимодействие с кислотой		
<u>Опыт 3.</u> Взаимодействие с солью		

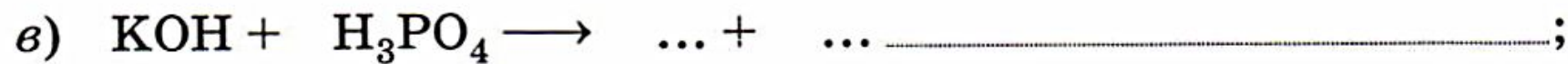
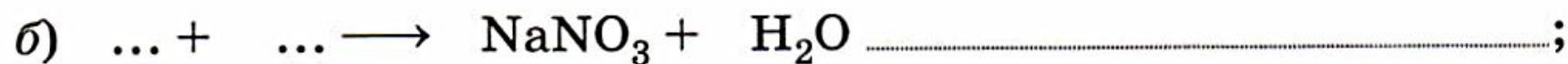
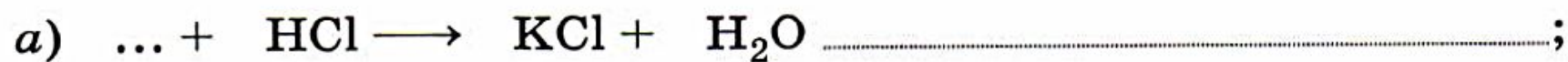
Кроссворд:



ТЕСТ

1

Заполните пропуски в схемах реакций:



ТЕСТ

2

Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

Исходные вещества:

- А) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$;
- Б) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_3$;
- В) $\text{NaOH} + \text{HNO}_3$;
- Г) $\text{NaOH} + \text{HNO}_2$;
- Д) $\text{KOH} + \text{HClO}_4$.

Продукты реакции:

- 1) $\text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$;
- 2) $\text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
- 3) $\text{KClO}_4 + \text{H}_2\text{O}$;
- 4) $\text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$;
- 5) $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$;
- 6) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$.

Ответ. А); Б); В); Г); Д)

ТЕСТ

3

Какие из оксидов, формулы которых CaO , CO , K_2O , SO_2 , SO_3 , Al_2O_3 , N_2O , Mn_2O_7 , P_2O_5 , BaO , CrO_3 , будут реагировать с азотной кислотой? Напишите уравнения возможных химических реакций.

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- Параграф 36