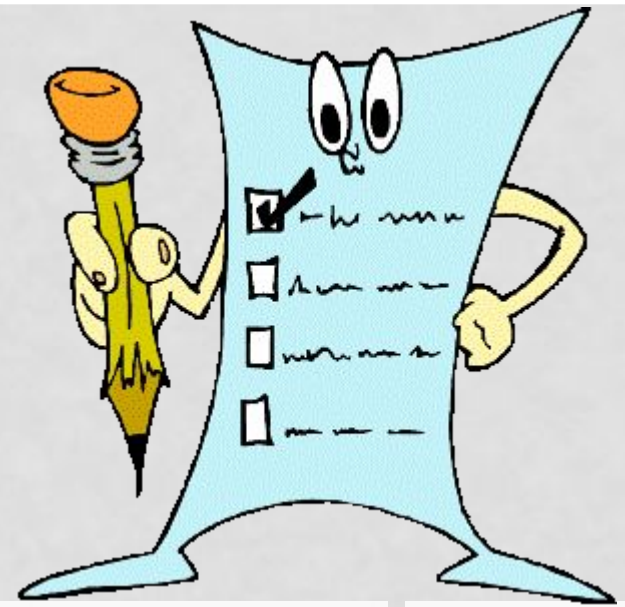
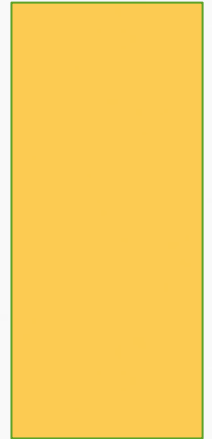




ВСПОМНИТЬ ВСЕ...

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, which are interlocked at their tails. The left arrow contains the word 'Основны́е' (Basic) and the right arrow contains the word 'Кислотны́е' (Acidic). The arrows have a white outline and a slight 3D effect at their junction.

Кислотны́е

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

			Na ₂			
		H ₂	O	O ₂		
O ₃	S	Fe	C	P ₂		
Cl ₂	O ₅	Cu	Si	Mg	I ₂	Ca

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

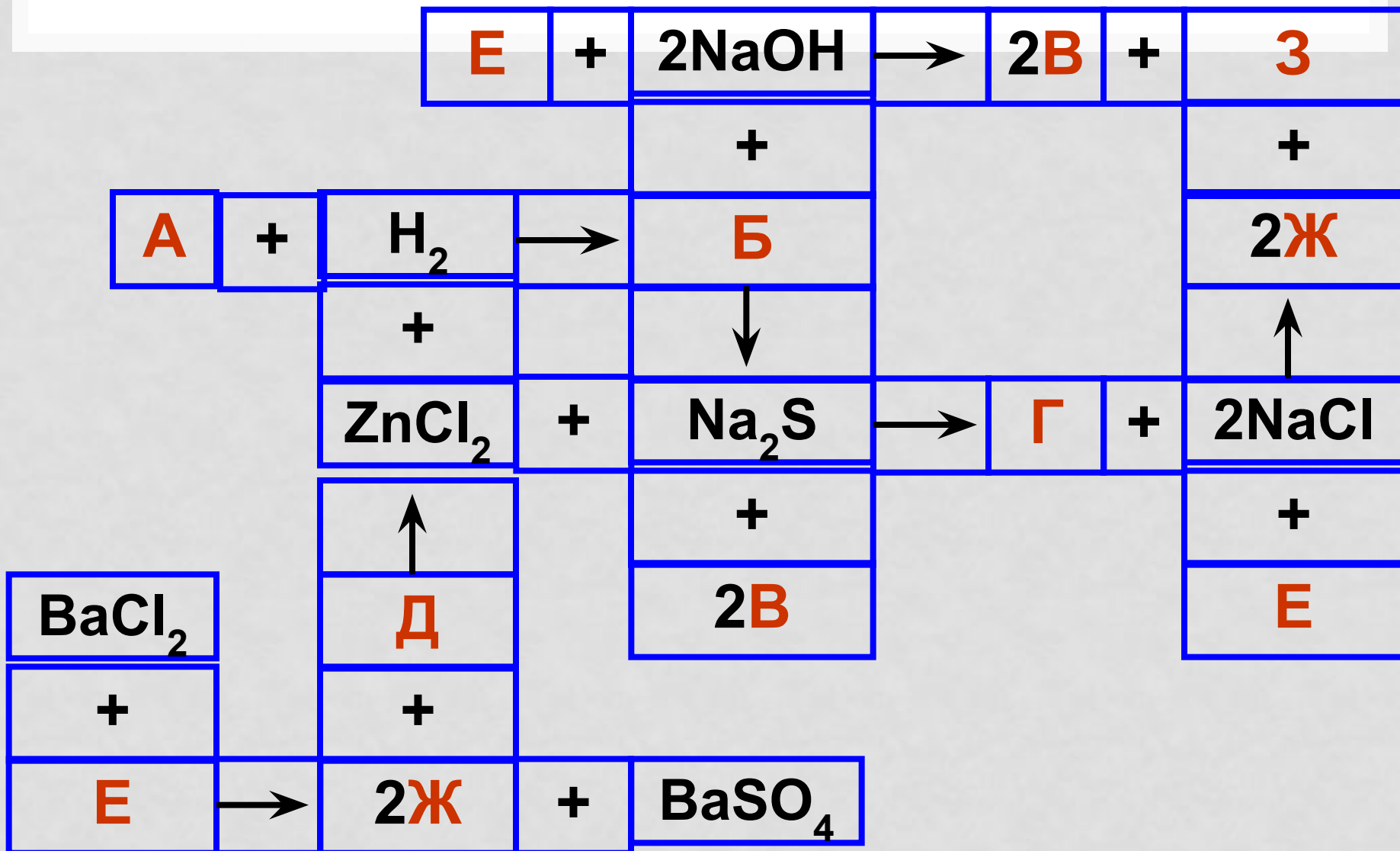
- Доказать общие свойства оснований на примере гидроксида натрия и гидроксида меди (II)
- Составить уравнения реакций
- Выполнить дополнительные задания.



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		

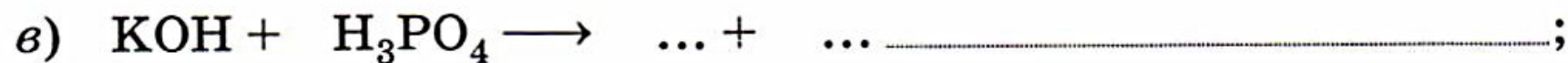
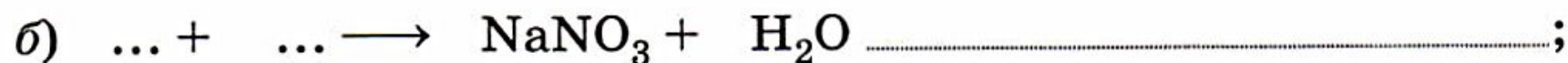
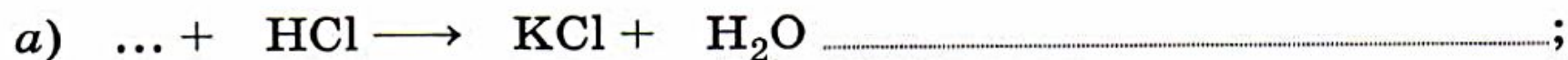
Кроссворд:



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