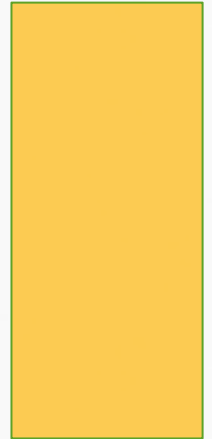


# ВСПОМНИТЬ ВСЕ...

ПРОВЕРОЧНАЯ РАБОТА



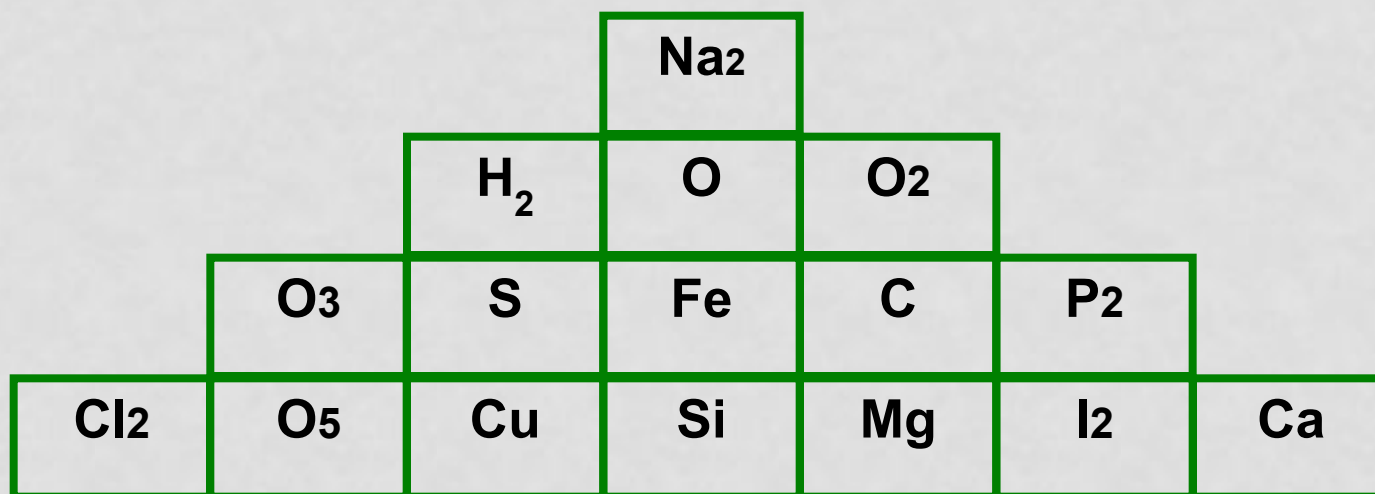
# ОКСИДЫ ДЕЛЯТСЯ НА ...



Основные

Кислотные

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.

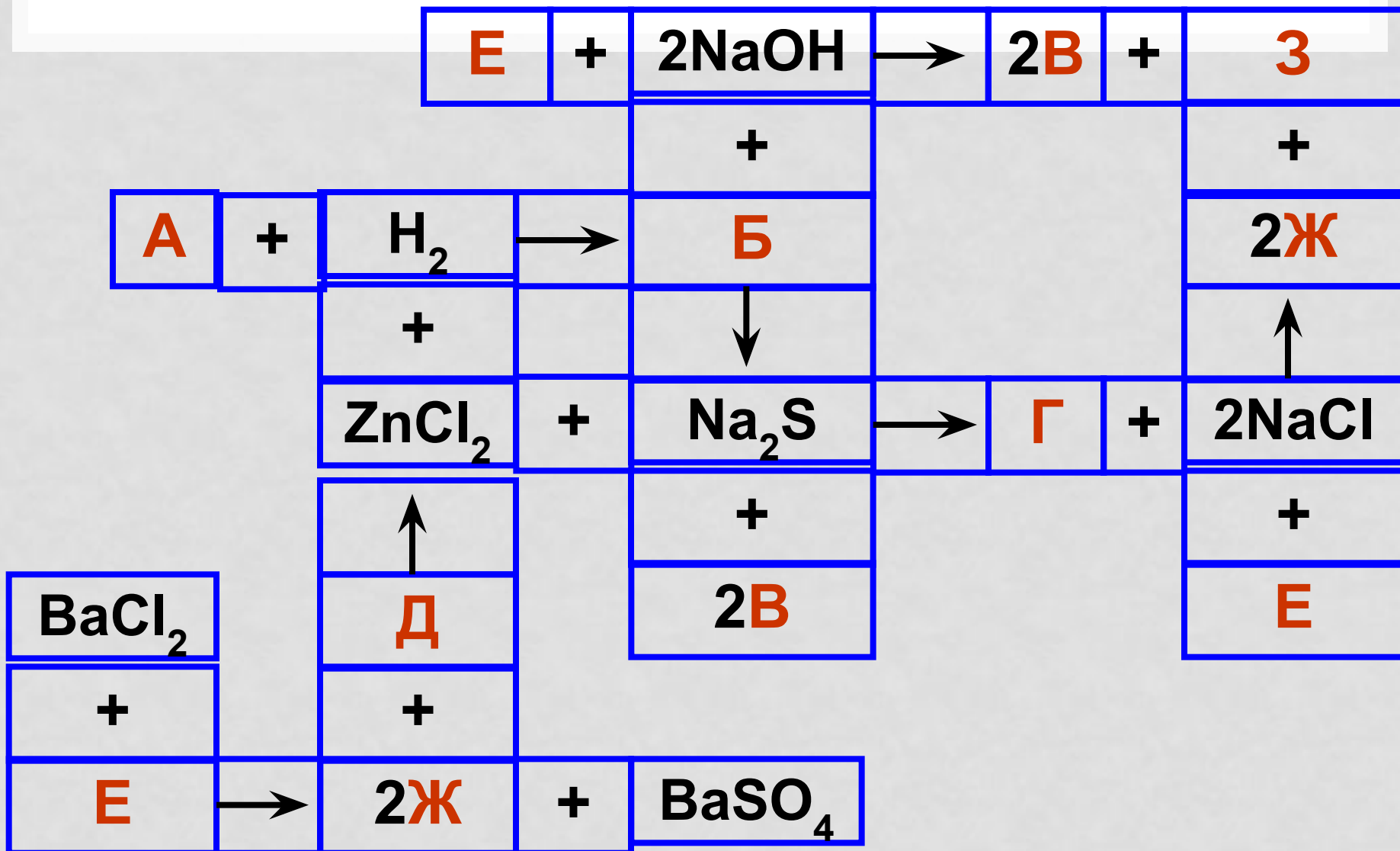


# ХОД РАБОТЫ

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



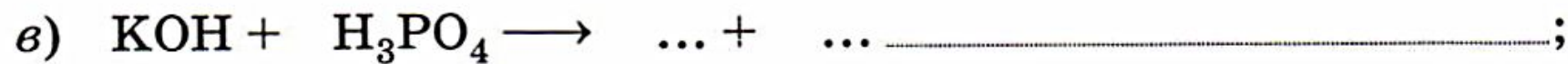
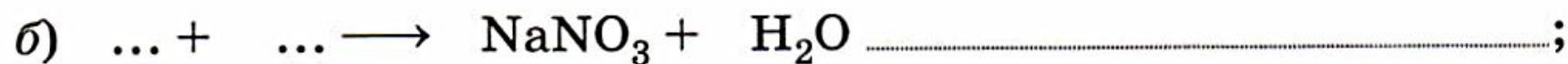
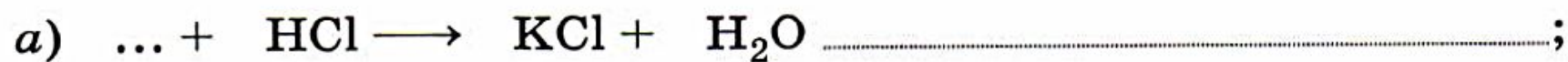
# Кроссворд:



# 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  $\text{CaO}$ ,  $\text{CO}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{N}_2\text{O}$ ,  $\text{Mn}_2\text{O}_7$ ,  $\text{P}_2\text{O}_5$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{CrO}_3$ , будут реагировать с азотной кислотой? Напишите уравнения возможных химических реакций.

---

---

---

---

# ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- Параграф 36