



Подготовка к ГИА-9 по химии

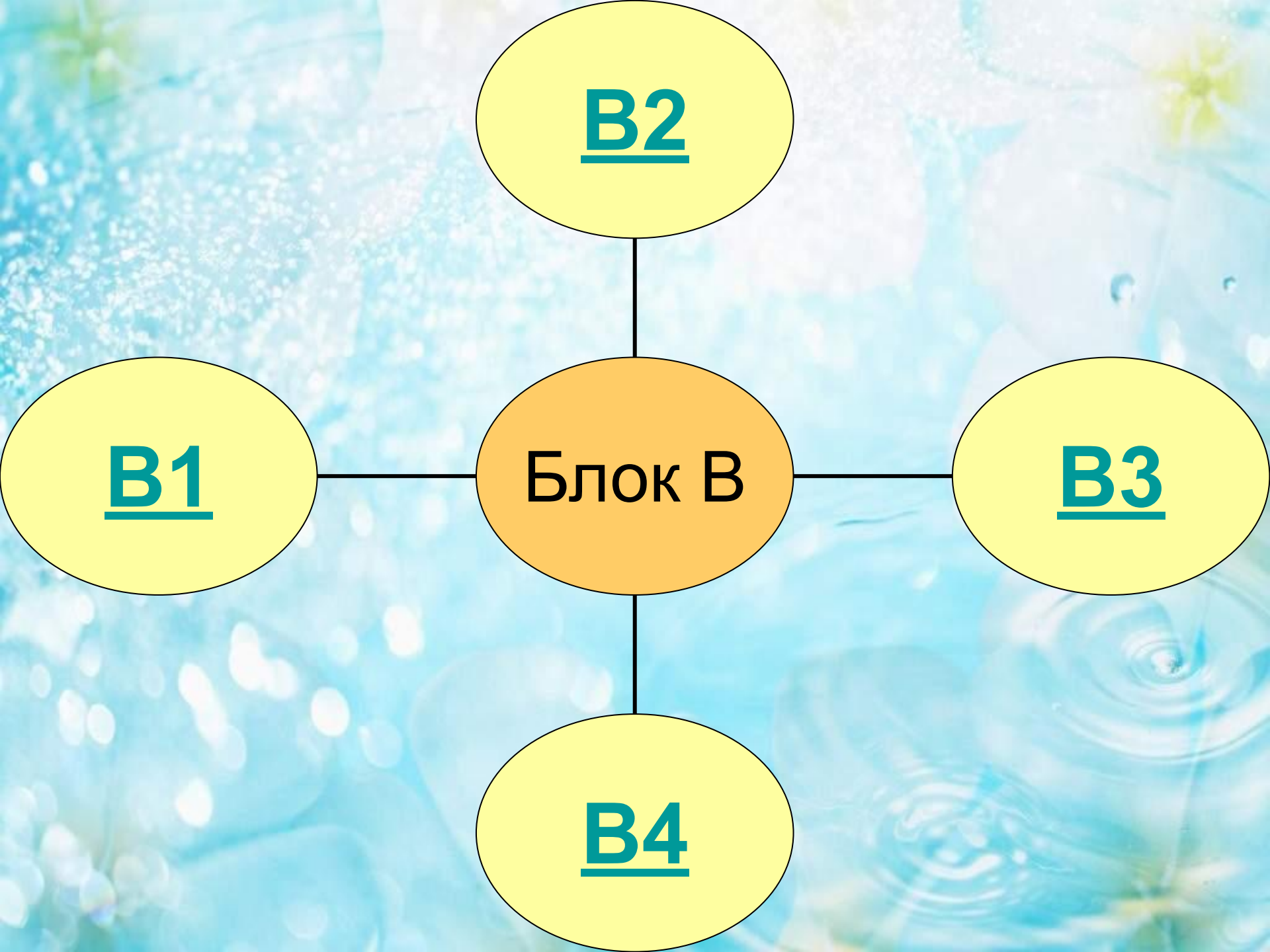


Пирогова Т.В.учитель химии
МОУ «Куженерская средняя
общеобразовательная школа
№ 2»

Учимся выполнять задания блока "В"

Необходимо выбрать несколько правильных ответов из пяти предложенных и записать ответ в виде последовательности цифр





Задания "В-1"

Проверка знаний по темам:

Периодический закон Д.И. Менделеева

Закономерности изменения свойств
элементов
и их соединение
в связи с положением в периодической
таблице



В ряду химических элементов



1)уменьшаются заряды ядер атомов

2)возрастают кислотные свойства
летучих водородных соединений

3)высшая степень окисления уменьшается



4)уменьшается радиус атомов

5)усиливаются металлические свойства

**В порядке усиления усиления
неметаллических свойств расположены
элементы в ряды в ряду:**

1) O – N – C

2) I – Br – Cl

3) Si – P – S

4) N – P – As



5) Si – B – Be

**В порядке ослабления металлических свойств
расположены элементы в рядах:**

1) Be – Mg - Ca

2) Na – Mg - Al

3) B – Be - Li

4) Rb – K - Na



5) Mg – Ca - Sr



**В порядке увеличения радиуса атома
расположены элементы в рядах:**

1) Be – Mg – Ca

2) Na – Mg – Al

3) B – Be – Li

4) Rb – K – Na

5) Mg – Ca – Sr



В ряду химических элементов



Be $\longrightarrow$ Mg $\longrightarrow$ Ba:

- 1)увеличивается степень окисления элементов в высших оксидах
- 2)увеличивается радиус атомов
- 3)увеличиваются заряды ядер атомов
- 4)уменьшается число неспаренных электронов на последнем уровне
- 5)усиливаются неметаллические свойства



Задания "В-2"

Проверяются знания по темам:

**Первоначальные сведения
об органических веществах**



Метан является:

- 1) Составной частью природного газа
- 2) Вступает в реакцию с хлором
- 3) Хорошо растворяется в воде
- 4) Относится к непредельным углеводородам
- 5) Не реагирует с кислородом



ЭТИЛЕН:

- 1) Относится к ароматическим углеводородам
- 2) Реагирует с кислородом
- 3) В молекуле все связи одинарные
- 4) Обесцвечивает бромную воду
- 5) Характерны реакции замещения



Ацетилен:

- 1) Общая формула класса C_nH_{2n-2}
- 2) Обесцвечивает бромную воду
- 3) Хорошо растворяется в воде
- 4) Относится к предельным углеводородам
- 5) Не реагирует с кислородом



Этанол:

1) Жидкость с резким запахом

2) Нерастворим в воде

3) В составе содержится гидроксильная группа

4) Относится к непредельным соединения

5) Общая формула $C_nH_{2n}O_2$



Уксусная кислота:

1)Изменяет окраску индикатора

2)Реагирует с оксидом углерода

3)Её формула CH_3OH

4) Не горит

5)Жидкость с резким запахом



Задания "В-3"

Проверяются знания по темам:

Степень окисления элементов

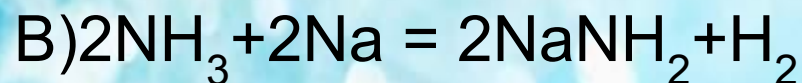
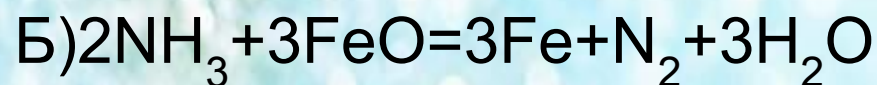
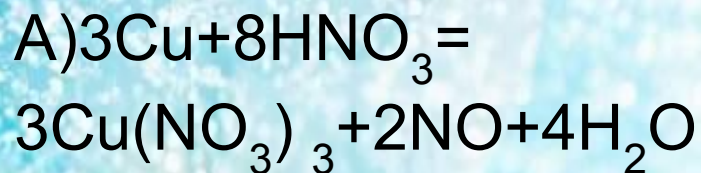
Окислитель, восстановитель

***Окислительно-восстановительные
реакции***



Установите соответствие:

Схема превращения



Свойства азота

1) Окислитель

2) Восстановитель

3) Ни окислитель,
ни восстановитель

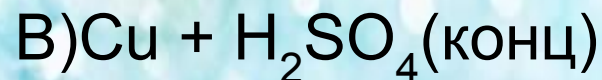
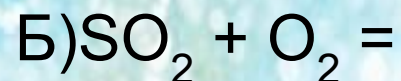
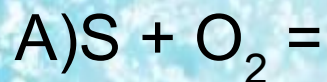
4) И окислитель,
и восстановитель

А	Б	В
<u>Ответ:</u>		

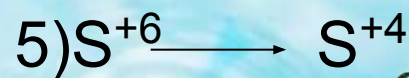
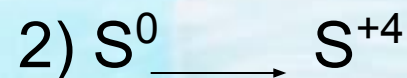
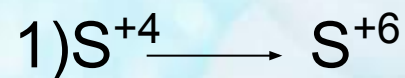


Установите соответствие:

Реагенты



Изменение степени окисления

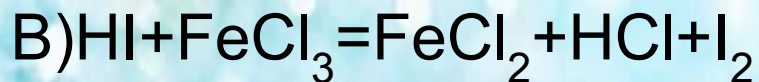
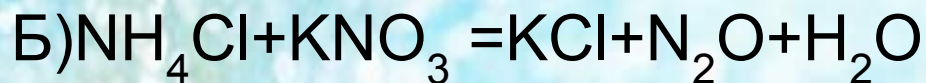
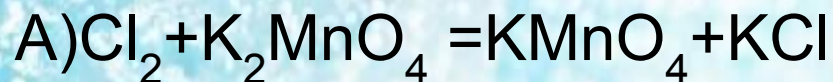


А	Б	В
<u>Ответ:</u>		

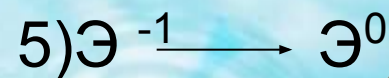
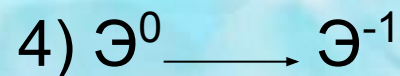
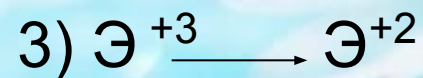
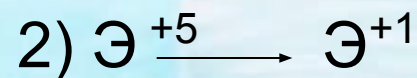
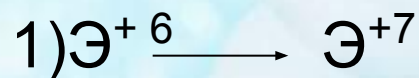


Установите соответствие:

Реагенты



Изменение степени окисления

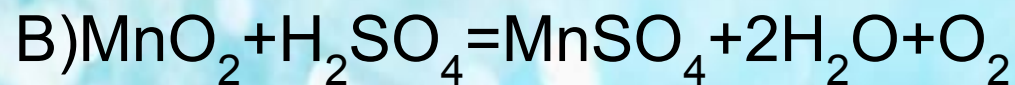
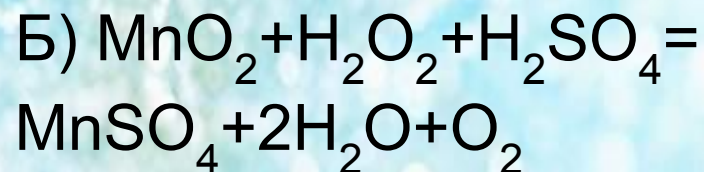
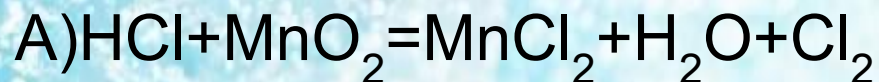


А	Б	В
<u>Ответ:</u>		



Установите соответствие:

Схема превращения



**Степень
окисления**

восстановителя:

1) +4

2) -2

3) -1

4) +6

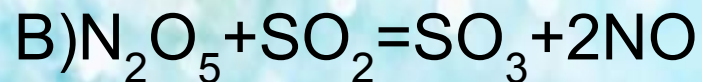
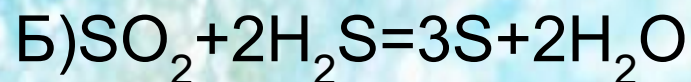
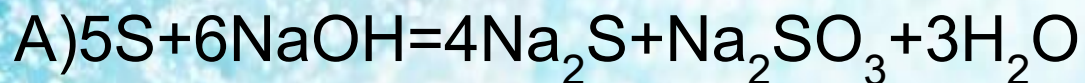
5) +2

А	Б	В
<u>Ответ:</u>		



Установите соответствие:

Схема превращения



Свойства серы

1) Окислитель

2) Восстановитель

3) Ни окислитель,
ни восстановитель

4) И окислитель,
и восстановитель

А	Б	В
<u>Ответ</u>		



Задания "В-4"

Проверяются знания по темам:

Химические свойства простых веществ

Химические свойства сложных веществ



УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) Азотная кислота

Б) Хлор

В) Сульфат меди (II)

1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ Cu

2) O_2 HCl

3) Mg H_2

4) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ NaOH



А	Б	В
<u>Ответ:</u>		

УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) Гидроксид калия

Б) Железо

В) Оксид углерода (IV)

1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ CuSO_4

2) O_2 HCl

3) MgO K_2O

4) HNO_3 Na_2SO_4



А

Б

В

Ответ:

УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) S

Б) H_2SO_4

В) Оксид азота (V)

1) KOH

K_2O

2) O_2

Fe

3) Mg

K_2O

4) HNO_3

Na_2SO_4



A

Б

В

Ответ:

УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) Гидроксид натрия

Б) Водород

В) Оксид углерода (IV)

1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ CuSO_3

2) O_3 S

3) CaO NaOH

4) HNO_3 Na_2SO_3



A

Б

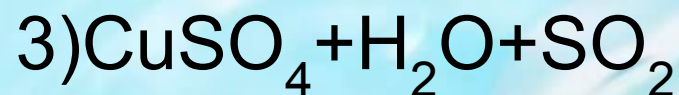
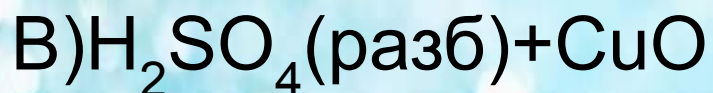
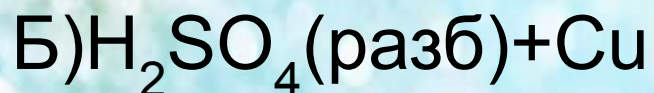
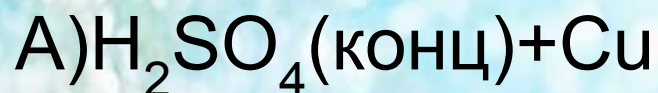
В

Ответ:

УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Реагенты

Продукты



4) Не взаимодействуют



А	Б	В
<u>Ответ:</u>		



Спасибо за работу!



Источники:

Литература:

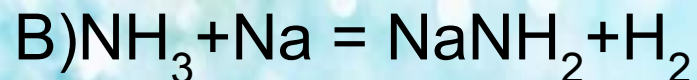
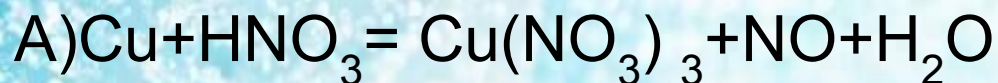
- Р.Г.Иванова, А.А.Каверина,А.С.Корощенко. Химия. Сборник заданий для проведения экзамена в 9 классе. –М.:Просвещение,2006.
- В.Н.Доронькин, А.Г.Бережная,Т.В.Сажнева, В.А. Февралева Химия 9 класс. Подготовка к ГИА 2011.- Ростов н/ Д: Легион, 2010.
- Добротин Д.Ю., Каверина А.А., Гончарук О.Ю.ГИА. Химия.-Ярославль: Интеллект-Центр,2009.

Интернет-источники:

- <http://www.master-live.ru/gifimg/index2.htm>
- <http://allforchildren.ru/pictures/school21.php?page=4>
- <http://tana.ucoz.ru/load/116>
- <http://www.fipi.ru>

Установите соответствие:

Схема превращения



А	Б	В
1	2	2

Свойства азота

1) Окислитель

2) Восстановитель

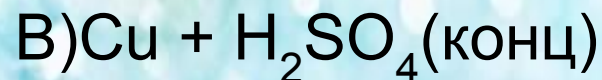
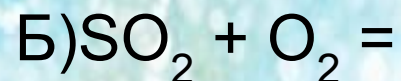
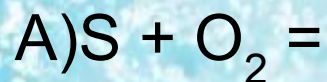
3) Ни окислитель,
ни восстановитель

4) И окислитель,
и восстановитель

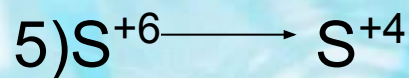
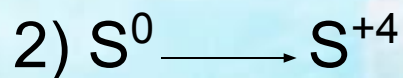
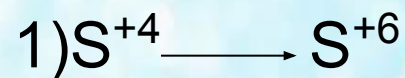


Установите соответствие:

Реагенты



Изменение степени окисления

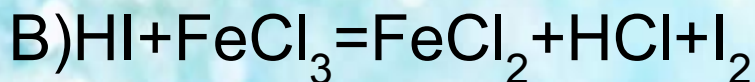
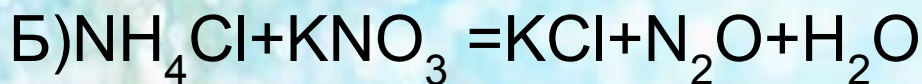


А	Б	В
2	3	5

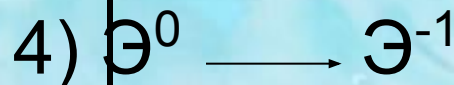
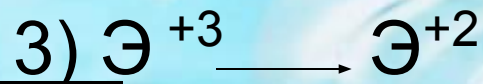
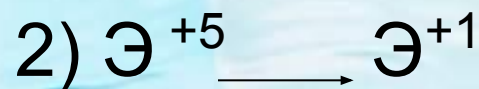
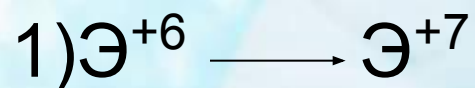


Установите соответствие:

Реагенты



Изменение степени окисления

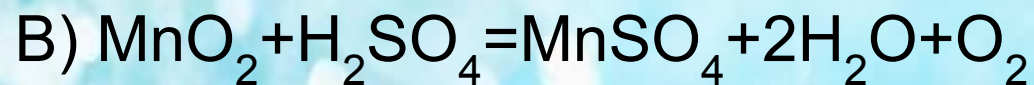
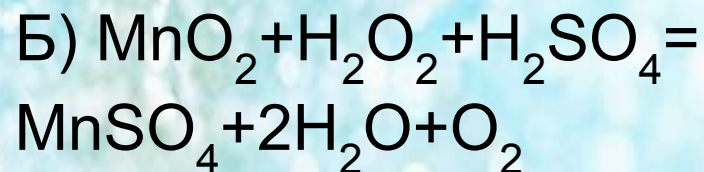
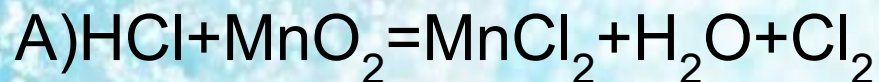


А	Б	В
4	2	5



Установите соответствие:

Схема превращения



**Степень
окисления**

восстановителя:

1)+4

2)-2

3)-1

4)+6

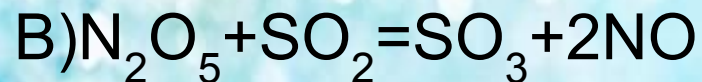
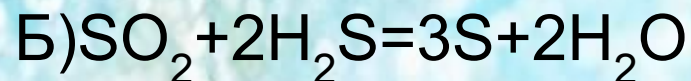
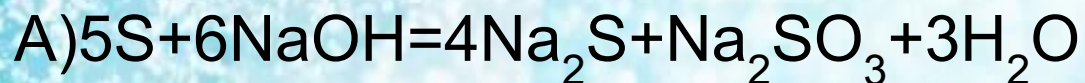
5)+2

А	Б	В
3	1	1



Установите соответствие:

Схема превращения



Свойства серы

1) Окислитель

2) Восстановитель

3) Ни окислитель,
ни восстановитель

4) И окислитель,
и восстановитель

А	Б	В
4	4	



УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) Азотная кислота

Б) Хлор

В) Сульфат меди (II)

1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ Cu

2) O_2 HCl

3) Mg H_2

4) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ NaOH



А	Б	В
1	3	4

УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) Гидроксид калия

Б) Железо

В) Оксид углерода (IV)

1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ CuSO_4

2) O_2 HCl

3) MgO K_2O

4) HNO_3 Na_2SO_4



А	Б	В
1	2	3

УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) S

Б) H_2SO_4

В) Оксид азота (V)

1) KOH

K_2O

2) O_2

Fe

3) Mg

K_2O

4) HNO_3

Na_2SO_4



А	Б	В

УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Вещество

Реагенты

А) Гидроксид натрия

Б) Водород

В) Оксид углерода (IV)

1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ CuSO_4

2) O_2 S

3) CaO NaOH

4) HNO_3 Na_2SO_4

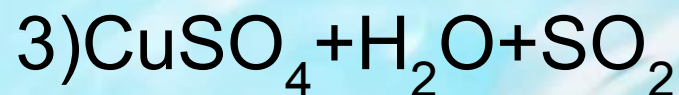
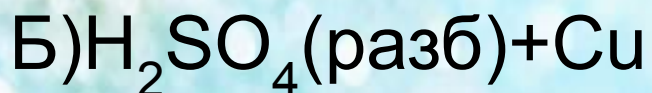
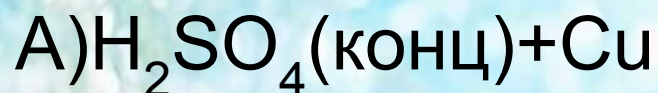
А	Б	В
1	2	3



УСТАНОВИТЕ СООТВЕТСВИЕ МЕЖДУ ВЕЩЕСТВОМ И РЕАГЕНТОМ, С КОТОРЫМ ОНО МОЖЕТ РЕАГИРОВАТЬ:

Реагенты

Продукты



4) Не взаимодействуют



А	Б	В
3	4	2