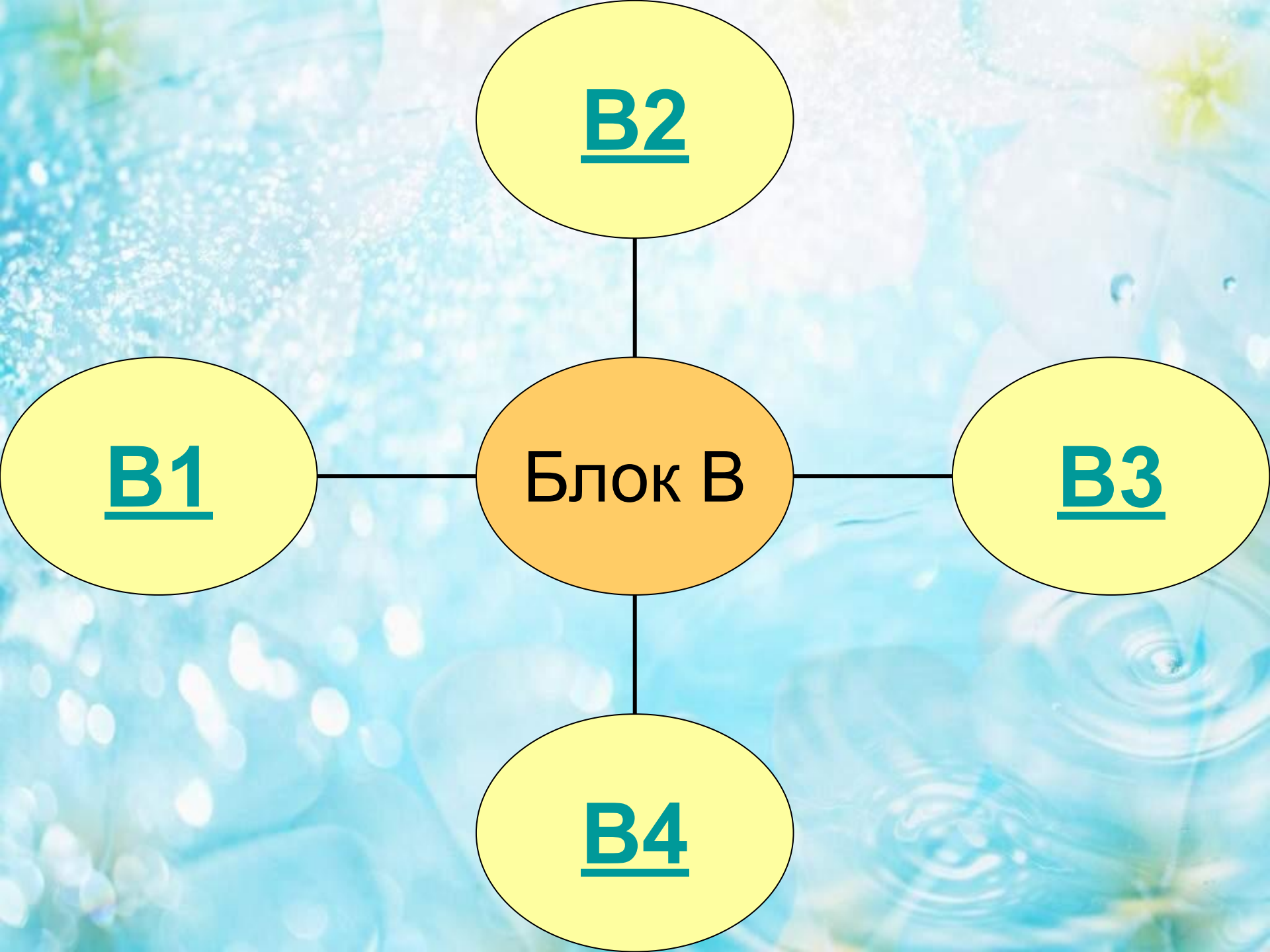
Подготовка к ГИА-9 по химии

Prezentacii.com

Учимся выполнять задания блока "В"

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


В2
В1
Блок В
В3
В4

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

Cl → Si → Al:

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 неметаллических свойств расположены элементы в ряду:

1)O – N - C

2)I – Br - Cl

3)Si – P - S

4)N – P - As

5) Si – B - Be

В порядке ослабевания 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 → Mg → 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 соответсвие:

Схема превращения

А) $3Cu+8HNO_3=3Cu(NO_3)_3+2NO+4H_2O$

Б) $2NH_3+3FeO=3Fe+N_2+3H_2O$

В) $2NH_3+2Na = 2NaNH_2+H_2$

Свойства азота

1) Окислитель

2) Восстановитель

3) Ни окислитель, ни восстановитель

4) И окислитель, и восстановитель

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответсвие:

Реагенты

А) $S + O_2 =$

Б) $SO_2 + O_2 =$

В) $Cu + H_2SO_4$(конц)

Изменение степени окисления

1) $S^{+4} \longrightarrow S^{+6}$

2) $S^{0} \longrightarrow S^{+4}$

3) $S^{0} \longrightarrow S^{+6}$

4) $S^{0} \longrightarrow S^{-2}$

5) $S^{+6} \longrightarrow S^{+4}$

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответсвие:

Реагенты

А) $Cl_2 + K_2MnO_4 = KMnO_4 + KCl$

Б) $NH_4Cl + KNO_3 = KCl + N_2O + H_2O$

В) $HI + FeCl_3 = FeCl_2 + HCl + I_2$

Изменение степени окисления

1) $Э^{+6} \longrightarrow Э^{+7}$

2) $Э^{+5} \longrightarrow Э^{+1}$

3) $Э^{+3} \longrightarrow Э^{+2}$

4) $Э^{0} \longrightarrow Э^{-1}$

5) $Э^{-1} \longrightarrow Э^{0}$

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответсвие:

Схема превращения

А) $HCl+MnO_2=MnCl_2+H_2O+Cl_2$

Б) $MnO_2+H_2O_2+H_2SO_4=MnSO_4+2H_2O+O_2$

В) $MnO_2+H_2SO_4=MnSO_4+2H_2O+O_2$

Степень окисления восстановителя:

1) +4
2) -2
3) -1
4) +6
5) +2

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответсвие:

Схема превращения

А) $5S+6NaOH=4Na_2S+Na_2SO_3+3H_2O$

Б) $SO_2+2H_2S=3S+2H_2O$

В) $N_2O_5+SO_2=SO_3+2NO$

Свойства серы

1) Окислитель

2) Восстановитель

3) Ни окислитель, ни восстановитель

4) И окислитель, и восстановитель

А	Б	В
Ответ		

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

А)Азотная кислота

Б)Хлор

В)Сульфат меди (II)

Реагенты

1)$Al(OH)_3$ Cu

2)O_2 HCl

3)Mg H_2

4)$Ba(NO_3)_2$ NaOH

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответсвие между веществом и реагентом,с которым оно может реагировать:

Вещество

А) Гидроксид калия

Б)Железо

В)Оксид углерода (IV)

Реагенты

1)$Al(OH)_3$ $CuSO_4$

2)O_2 HCl

3)MgO K_2O

4)HNO_3 Na_2SO_4

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответствие между веществом и реагентом, с которым оно может реагировать:

Вещество

А) S

Б) H_2SO_4

В) Оксид азота (V)

Реагенты

1) KOH K_2O

2) O_2 Fe

3) Mg K_2O

4) HNO_3 Na_2SO_4

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответсвие между веществом и реагентом,с которым оно может реагировать:

Вещество

А)Гидроксид натрия

Б)Водород

В)Оксид углерода (IV)

Реагенты

1)$Al(OH)_3$ $CuSO_3$

2)O_3 S

3)CaO NaOH

4)HNO_3 Na_3SO_3

А	Б	В
Ответ:		

Установите соответствие между веществом и реагентом, с которым оно может реагировать:

Реагенты

А) H_2SO_4(конц)+Cu

Б) H_2SO_4(разб)+Cu

В) H_2SO_4(разб)+CuO

Продукты

1) $CuSO_4+H_2$

2) $CuSO_4+H_2O$

3) $CuSO_4+H_2O+SO_2$

4) Не взаимодействуют

А	Б	В
Ответ:		

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 соответсвие:

Схема превращения

А) $Cu+HNO_3= Cu(NO_3)_3+NO+H_2O$

Б) $NH_3+FeO=Fe+N_2+H_2O$

В) $NH_3+Na = NaNH_2+H_2$

Свойства азота

1) Окислитель

2) Восстановитель

3) Ни окислитель, ни восстановитель

4) И окислитель, и восстановитель

А	Б	В
1	2	2

Установите соответсвие:

Реагенты

А) $S + O_2 =$

Б) $SO_2 + O_2 =$

В) $Cu + H_2SO_4$(конц)

Изменение степени окисления

1) $S^{+4} \longrightarrow S^{+6}$

2) $S^{0} \longrightarrow S^{+4}$

3) $S^{0} \longrightarrow S^{+6}$

4) $S^{0} \longrightarrow S^{-2}$

5) $S^{+6} \longrightarrow S^{+4}$

А	Б	В
2	3	5

Установите соответсвие:

Реагенты

А) $Cl_2 + K_2MnO_4 = KMnO_4 + KCl$

Б) $NH_4Cl + KNO_3 = KCl + N_2O + H_2O$

В) $HI + FeCl_3 = FeCl_2 + HCl + I_2$

А	Б	В
4	2	5

Изменение степени окисления

1) $Э^{+6} \longrightarrow Э^{+7}$

2) $Э^{+5} \longrightarrow Э^{+1}$

3) $Э^{+3} \longrightarrow Э^{+2}$

4) $Э^{0} \longrightarrow Э^{-1}$

5) $Э^{-1} \longrightarrow Э^{0}$

Установите соответсвие:

Схема превращения

А) $HCl+MnO_2=MnCl_2+H_2O+Cl_2$

Б) $MnO_2+H_2O_2+H_2SO_4=MnSO_4+2H_2O+O_2$

В) $MnO_2+H_2SO_4=MnSO_4+2H_2O+O_2$

Степень окисления восстановителя:

1)+4

2)-2

3)-1

4)+6

5)+2

А	Б	В
3	1	1

Установите соответсвие:

Схема превращения

А) $5S+6NaOH=4Na_2S+Na_2SO_3+3H_2O$

Б) $SO_2+2H_2S=3S+2H_2O$

В) $N_2O_5+SO_2=SO_3+2NO$

Свойства серы

1) Окислитель

2) Восстановитель

3) Ни окислитель, ни восстановитель

4) И окислитель, и восстановитель

А	Б	В
4	4	2

Установите соответсвие между веществом и реагентом,с которым оно может реагировать:

Вещество

А)Азотная кислота

Б)Хлор

В)Сульфат меди (II)

Реагенты

1)$Al(OH)_3$ Cu

2)O_2 HCl

3)Mg H_2

4)$Ba(NO_3)_2$ NaOH

А	Б	В
1	3	4

Установите соответсвие между веществом и реагентом,с которым оно может реагировать:

Вещество

А) Гидроксид калия

Б)Железо

В)Оксид углерода (IV)

Реагенты

1)$Al(OH)_3$ $CuSO_4$

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

А)S

Б)H_2SO_4

В)Оксид азота (V)

Реагенты

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

А)Гидроксид натрия

Б)Водород

В)Оксид углерода (IV)

Реагенты

1)$Al(OH)_3$ $CuSO_4$

2)O_2 S

3)CaO NaOH

4)HNO_3 Na_3SO_4

А	Б	В
1	2	3

Установите соответствие между веществом и реагентом, с которым оно может реагировать:

Реагенты

А) H_2SO_4(конц)+Cu

Б) H_2SO_4(разб)+Cu

В) H_2SO_4(разб)+CuO

Продукты

1) $CuSO_4+H_2$

2) $CuSO_4+H_2O$

3) $CuSO_4+H_2O+SO_2$

4) Не взаимодействуют

А	Б	В
3	4	2