**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 I вариант стр. 117-119.**

**1.** Атомы углерода и кремния сходны:

1) числом протонов в ядре 3)числом энергетических уровней

2) общим числом электронов 4) числом валентных электронов

**2.** Степени окисления углерода +2, -4,+4 в следующей группе веществ:

1) CO, CO2, CH4. 3) CO,Al4C3.

2) CO2, CH4, Na2CO3. 4) CO, CaC2, CO2.

**3. -**

**4.** Атомную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) алмаз и углекислый газ 3) кварц и алмаз

2) алмаз и белый фосфор 4) графит и угарный

**5.** Схема C-4 → C+4 соответствует уравнению реакции:

1) 2CO+O2→2CO2  3) CH4+H2O→CO+3H2

2) CH4+2O2→CO2+2H2O 4)Al4C3+12H2O→ 3CH4+4Al(OH)3

**6.** Сокращенному ионному уравнению CO32-+2H+→CO2+H2O соответствует следующее молекулярное уравнение:

1) CaCO3+2HCl→CaCl2+H2O+CO2 3) Na2CO3+2HCl→2NaCl+H2O+CO2

2) CaCO3→CaO+Ca 4) H2CO3→H2O+CO2.

**7.** И углекислый газ, и оксид кремнения (IV) будут реагировать со всеми веществами группы:

1) H2O, CaO, CuO 3) H2O, CaO, NaOH.

2) NaOH, C,CaO 4)Na2O, Ca(OH)2, H2SO4

**8.** Превращения CO→CO2→CaCO3→Сa(HCO3)2 можно осуществить, последовательно используя:

1) O2, CaO, H2O 3) O2, Ca(OH)2, H2O+CO2

2)H2O, Ca(OH)2, CO2  4) C, CaO, CO2+H2O

**9.** –

**10.** В реакции SiO4+2Mg→2MgO+Si кремний

1) является восстановителем 3) является окислителем

2)окисляется 4) повышает степень окисления

**15.** На 224 г. 10% раствора силиката натрия подействовали избытком соляной кислоты. Сколько г. осадка образуется?

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант II 119-121**

**1.** Азот является более сильным окислителем, чем углерод, потому что у атома азота

1) больше радиус, меньше валентных электронов 3) меньше радиус, больше валентных электронов

2) больше радиус, больше валентных электронов 4) меньше радиус, меньше валентных электронов

**2.** Углерод находится в степени окисления +4 во всех соединениях в группе:

1) CH4, Al4C3, CO2 3) CO2, CaCO3, CS2

2) CO2,CO,CaCO3  4) Na2CO3, CCl4,CO

**3.** –

**4.** Молекулярную кристаллическую решетку имеет следующая пара веществ:

1) оксид углерода (IV) и оксид кремния (IV) 3) алмаз и угарный газ

2) алмаз и графит 4) оксид углерода (II) и оксид углерода (IV)

**5.** Сокращенному ионному уравнению SiO32-+2H+→H2SiO3 соответсвует следующее молекулярное уравнение:

1) Na2SiO3+2H2O→ H2SiO3+2NaOH 3) CaSiO3+2HCl→CaCl2+H2SiO3

2) H2SiO3→H2O+SiO2  4) K2SiO3+H2SO4→H2SiO3+K2SO4

**6.** Угарный газ не будет реагировать с:

1) O2 3) Fe2O3

2) H2 4) HCl

**7.**Оксид кремния (IV) будет реагировать с парой веществ:

1) H2O и CaO 3) NaOH и H2SO4

2) Na2O и H2O 4) HF и NaOH

**8.** В реакции Al3C3+ 12H2O→4Al(OH)3+ 2CH4 углерод:

1) является окислителем 3) окисляется

2) является восстановителем 4) не изменяет степени окисления

**11.** Схеме С+2→С+4 соответствует уравнение реакции:

1) CO+H2→H2O+C 3) CO2+C→2CO

2) 2CO+O2→2CO2  4) CO2+2Mg→ 2Mg+C

**14.** При разложении 4,2 г. гидрокарбоната натрия выделяется объем углекислого газа, равный:

1) 2,24 л 3) 0,112 л

2) 1,12 л 4) 45

**Контрольная работа №4 Вариант III 121-123**

**1.**от лития к францию у атомов щелочных металлов

1) возрастает число валентных электронов 3) возрастает электроотрицательность

2) возрастает число электронных слоев 4) уменьшается радиус

**2.** Более сильным восстановителем, чем Al, будет

1) B 3)C

2) Mg 4)Si

**3.** С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать

1) железо 3) магний

2) алюминий 4) натрий

**4.**-

**5.** Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы

1) Cl2, NaOH, HCl, Cr2O3  3) HCl, S, Mg, O2

2) Zn, KOH, H2SO4, Na2O 4) Fe2O3, K, K2O, KOH

**6.** В реакции 4FeO+ O2 →2Fe2O3 железо

1) повышает степень окисления 3)не изменяет степень окисления

2) понижает степень окисления 4) восстанавливается

**7.** Превращения Na→Na2O→NaCl→NaNO3 можно осуществить, последовательно используя вещества

1)O2, Cl2, AgNO3  3) Na2O2, HCl, AgNO3

2) Na2O2, CaCl2, HNO3  4) O2, HCl, HNO3

**8.-**

**9.** Ионному виду Fe2++2OH-→Fe(OH)2

1) FeSO4+Ba(OH)2→Fe(OH)2+BaSO4  3)FeO+H2SO4→FeSO4+H2O

2) FeCl3+3NaOH→Fe(OH)2+3NaCl 4) Fe(NO3)2+2KOH→Fe(OH)2+2KNO3

**10.**Бурый осадок образуется в ркзультате взаимодействия

1) Fe(OH)2 c HCl 3) Fe(NO3)3 c KOH

2) FeCl3 c H2S4) FeSO4 c BaCl2

**15.** Сколько л водорода выделится при взаимодействии избытка алюминия с 600 г 9,8% раствора серной кислоты:

1) 137 л 3) 2,24 л

2) 13,44 л 4) 67,2 л

**Контрольная работа №4 Вариант III 121-123**

**1.**от лития к францию у атомов щелочных металлов

1) возрастает число валентных электронов 3) возрастает электроотрицательность

2) возрастает число электронных слоев 4) уменьшается радиус

**2.** Более сильным восстановителем, чем Al, будет

1) B 3)C

2) Mg 4)Si

**3.** С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать

1) железо 3) магний

2) алюминий 4) натрий

**4.**-

**5.** Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы

1) Cl2, NaOH, HCl, Cr2O3  3) HCl, S, Mg, O2

2) Zn, KOH, H2SO4, Na2O 4) Fe2O3, K, K2O, KOH

**6.** В реакции 4FeO+ O2 →2Fe2O3 железо

1) повышает степень окисления 3)не изменяет степень окисления

2) понижает степень окисления 4) восстанавливается

**7.** Превращения Na→Na2O→NaCl→NaNO3 можно осуществить, последовательно используя вещества

1)O2, Cl2, AgNO3  3) Na2O2, HCl, AgNO3

2) Na2O2, CaCl2, HNO3  4) O2, HCl, HNO3

**8.-**

**9.** Ионному виду Fe2++2OH-→Fe(OH)2

1) FeSO4+Ba(OH)2→Fe(OH)2+BaSO4  3)FeO+H2SO4→FeSO4+H2O

2) FeCl3+3NaOH→Fe(OH)2+3NaCl 4) Fe(NO3)2+2KOH→Fe(OH)2+2KNO3

**10.**Бурый осадок образуется в ркзультате взаимодействия

1) Fe(OH)2 c HCl 3) Fe(NO3)3 c KOH

2) FeCl3 c H2S4) FeSO4 c BaCl2

**15.** Сколько л водорода выделится при взаимодействии избытка алюминия с 600 г 9,8% раствора серной кислоты:

1) 137 л 3) 2,24 л

2) 13,44 л 4) 67,2 л

**Контрольная работа №4 Вариант III 121-123**

**1.**от лития к францию у атомов щелочных металлов

1) возрастает число валентных электронов 3) возрастает электроотрицательность

2) возрастает число электронных слоев 4) уменьшается радиус

**2.** Более сильным восстановителем, чем Al, будет

1) B 3)C

2) Mg 4)Si

**3.** С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать

1) железо 3) магний

2) алюминий 4) натрий

**4.**-

**5.** Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы

1) Cl2, NaOH, HCl, Cr2O3  3) HCl, S, Mg, O2

2) Zn, KOH, H2SO4, Na2O 4) Fe2O3, K, K2O, KOH

**6.** В реакции 4FeO+ O2 →2Fe2O3 железо

1) повышает степень окисления 3)не изменяет степень окисления

2) понижает степень окисления 4) восстанавливается

**7.** Превращения Na→Na2O→NaCl→NaNO3 можно осуществить, последовательно используя вещества

1)O2, Cl2, AgNO3  3) Na2O2, HCl, AgNO3

2) Na2O2, CaCl2, HNO3  4) O2, HCl, HNO3

**8.-**

**9.** Ионному виду Fe2++2OH-→Fe(OH)2

1) FeSO4+Ba(OH)2→Fe(OH)2+BaSO4  3)FeO+H2SO4→FeSO4+H2O

2) FeCl3+3NaOH→Fe(OH)2+3NaCl 4) Fe(NO3)2+2KOH→Fe(OH)2+2KNO3

**10.**Бурый осадок образуется в ркзультате взаимодействия

1) Fe(OH)2 c HCl 3) Fe(NO3)3 c KOH

2) FeCl3 c H2S4) FeSO4 c BaCl2

**15.** Сколько л водорода выделится при взаимодействии избытка алюминия с 600 г 9,8% раствора серной кислоты:

1) 137 л 3) 2,24 л

2) 13,44 л 4) 67,2 л

**Контрольная работа №4 Вариант III 121-123**

**1.**от лития к францию у атомов щелочных металлов

1) возрастает число валентных электронов 3) возрастает электроотрицательность

2) возрастает число электронных слоев 4) уменьшается радиус

**2.** Более сильным восстановителем, чем Al, будет

1) B 3)C

2) Mg 4)Si

**3.** С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать

1) железо 3) магний

2) алюминий 4) натрий

**4.**-

**5.** Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы

1) Cl2, NaOH, HCl, Cr2O3  3) HCl, S, Mg, O2

2) Zn, KOH, H2SO4, Na2O 4) Fe2O3, K, K2O, KOH

**6.** В реакции 4FeO+ O2 →2Fe2O3 железо

1) повышает степень окисления 3)не изменяет степень окисления

2) понижает степень окисления 4) восстанавливается

**7.** Превращения Na→Na2O→NaCl→NaNO3 можно осуществить, последовательно используя вещества

1)O2, Cl2, AgNO3  3) Na2O2, HCl, AgNO3

2) Na2O2, CaCl2, HNO3  4) O2, HCl, HNO3

**8.-**

**9.** Ионному виду Fe2++2OH-→Fe(OH)2

1) FeSO4+Ba(OH)2→Fe(OH)2+BaSO4  3)FeO+H2SO4→FeSO4+H2O

2) FeCl3+3NaOH→Fe(OH)2+3NaCl 4) Fe(NO3)2+2KOH→Fe(OH)2+2KNO3

**10.**Бурый осадок образуется в ркзультате взаимодействия

1) Fe(OH)2 c HCl 3) Fe(NO3)3 c KOH

2) FeCl3 c H2S4) FeSO4 c BaCl2

**15.** Сколько л водорода выделится при взаимодействии избытка алюминия с 600 г 9,8% раствора серной кислоты:

1) 137 л 3) 2,24 л

2) 13,44 л 4) 67,2 л

**Контрольная работа №4 Вариант III 121-123**

**1.**от лития к францию у атомов щелочных металлов

1) возрастает число валентных электронов 3) возрастает электроотрицательность

2) возрастает число электронных слоев 4) уменьшается радиус

**2.** Более сильным восстановителем, чем Al, будет

1) B 3)C

2) Mg 4)Si

**3.** С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать

1) железо 3) магний

2) алюминий 4) натрий

**4.**-

**5.** Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы

1) Cl2, NaOH, HCl, Cr2O3  3) HCl, S, Mg, O2

2) Zn, KOH, H2SO4, Na2O 4) Fe2O3, K, K2O, KOH

**6.** В реакции 4FeO+ O2 →2Fe2O3 железо

1) повышает степень окисления 3)не изменяет степень окисления

2) понижает степень окисления 4) восстанавливается

**7.** Превращения Na→Na2O→NaCl→NaNO3 можно осуществить, последовательно используя вещества

1)O2, Cl2, AgNO3  3) Na2O2, HCl, AgNO3

2) Na2O2, CaCl2, HNO3  4) O2, HCl, HNO3

**8.-**

**9.** Ионному виду Fe2++2OH-→Fe(OH)2

1) FeSO4+Ba(OH)2→Fe(OH)2+BaSO4  3)FeO+H2SO4→FeSO4+H2O

2) FeCl3+3NaOH→Fe(OH)2+3NaCl 4) Fe(NO3)2+2KOH→Fe(OH)2+2KNO3

**10.**Бурый осадок образуется в ркзультате взаимодействия

1) Fe(OH)2 c HCl 3) Fe(NO3)3 c KOH

2) FeCl3 c H2S4) FeSO4 c BaCl2

**15.** Сколько л водорода выделится при взаимодействии избытка алюминия с 600 г 9,8% раствора серной кислоты:

1) 137 л 3) 2,24 л

2) 13,44 л 4) 67,2 л

**Контрольная работа №4 Вариант III 121-123**

**1.**от лития к францию у атомов щелочных металлов

1) возрастает число валентных электронов 3) возрастает электроотрицательность

2) возрастает число электронных слоев 4) уменьшается радиус

**2.** Более сильным восстановителем, чем Al, будет

1) B 3)C

2) Mg 4)Si

**3.** С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать

1) железо 3) магний

2) алюминий 4) натрий

**4.**-

**5.** Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы

1) Cl2, NaOH, HCl, Cr2O3  3) HCl, S, Mg, O2

2) Zn, KOH, H2SO4, Na2O 4) Fe2O3, K, K2O, KOH

**6.** В реакции 4FeO+ O2 →2Fe2O3 железо

1) повышает степень окисления 3)не изменяет степень окисления

2) понижает степень окисления 4) восстанавливается

**7.** Превращения Na→Na2O→NaCl→NaNO3 можно осуществить, последовательно используя вещества

1)O2, Cl2, AgNO3  3) Na2O2, HCl, AgNO3

2) Na2O2, CaCl2, HNO3  4) O2, HCl, HNO3

**8.-**

**9.** Ионному виду Fe2++2OH-→Fe(OH)2

1) FeSO4+Ba(OH)2→Fe(OH)2+BaSO4  3)FeO+H2SO4→FeSO4+H2O

2) FeCl3+3NaOH→Fe(OH)2+3NaCl 4) Fe(NO3)2+2KOH→Fe(OH)2+2KNO3

**10.**Бурый осадок образуется в ркзультате взаимодействия

1) Fe(OH)2 c HCl 3) Fe(NO3)3 c KOH

2) FeCl3 c H2S4) FeSO4 c BaCl2

**15.** Сколько л водорода выделится при взаимодействии избытка алюминия с 600 г 9,8% раствора серной кислоты:

1) 137 л 3) 2,24 л

2) 13,44 л 4) 67,2 л

**Контрольная работа №4 Вариант III 121-123**

**1.**от лития к францию у атомов щелочных металлов

1) возрастает число валентных электронов 3) возрастает электроотрицательность

2) возрастает число электронных слоев 4) уменьшается радиус

**2.** Более сильным восстановителем, чем Al, будет

1) B 3)C

2) Mg 4)Si

**3.** С соляной кислотой быстрее всех будет взаимодействовать

1) железо 3) магний

2) алюминий 4) натрий

**4.**-

**5.** Алюминий может взаимодействовать со всеми веществами группы

1) Cl2, NaOH, HCl, Cr2O3  3) HCl, S, Mg, O2

2) Zn, KOH, H2SO4, Na2O 4) Fe2O3, K, K2O, KOH

**6.** В реакции 4FeO+ O2 →2Fe2O3 железо

1) повышает степень окисления 3)не изменяет степень окисления

2) понижает степень окисления 4) восстанавливается

**7.** Превращения Na→Na2O→NaCl→NaNO3 можно осуществить, последовательно используя вещества

1)O2, Cl2, AgNO3  3) Na2O2, HCl, AgNO3

2) Na2O2, CaCl2, HNO3  4) O2, HCl, HNO3

**8.-**

**9.** Ионному виду Fe2++2OH-→Fe(OH)2

1) FeSO4+Ba(OH)2→Fe(OH)2+BaSO4  3)FeO+H2SO4→FeSO4+H2O

2) FeCl3+3NaOH→Fe(OH)2+3NaCl 4) Fe(NO3)2+2KOH→Fe(OH)2+2KNO3

**10.**Бурый осадок образуется в ркзультате взаимодействия

1) Fe(OH)2 c HCl 3) Fe(NO3)3 c KOH

2) FeCl3 c H2S4) FeSO4 c BaCl2

**15.** Сколько л водорода выделится при взаимодействии избытка алюминия с 600 г 9,8% раствора серной кислоты:

1) 137 л 3) 2,24 л

2) 13,44 л 4) 67,2 л