Самостоятельная работа по теме: « Галогены»

Вариант -1

1. Выберите номера высказываний, относящиеся к химическому элементу и простому веществу фтору:

1. В переводе с греческого «зловонный»

2. Реакция взаимодействия его с водородом эндотермическая

3. При обычных условиях взаимодействует даже с золотом

4. Элемент, регулирующий процессы возбуждения и торможения центральной нервной системы

5. Имеет металлический блеск

6. Его недостаток приводит к заболеванию эндемическим зобом

7. Самый электроотрицательный элемент

8. В лаборатории его получают, используя оксид марганца (IV)

9. Вытесняет бром и йод из растворов их солей.

10. Реагирует с водой

11. Твёрдое вещество, способное к возгонке

12. Проявляет только окислительные свойства

13. Обесцвечивает красящие вещества

14. В переводе с греческого «желто-зеленый»

15. Самый слабый окислитель среди галогенов

16. Содержится в морской водоросли ламинария

17. В переводе с греческого «разрушающий»

18. Проявляет в соединениях переменную валентность

19. Молекулы простых веществ двухатомны

20. Недостаток этого элемента приводит к кариесу зубов

1. С какими из веществ, формулы которых приведены ниже, будет реагировать соляная кислота? Составьте уравнения реакций. К одному уравнению (по желанию) составьте электронный баланс, к одному (по желанию) – полное и сокращенное ионные уравнения, одну реакцию (по желанию) охарактеризуйте по всем признакам классификации. CuO, CO2, Cu, Mg, Cu(OH)2, AgNO3, H2SO4
2. Как доказать, что в выданном вам растворе содержится иодид ион? Запишите уравнения в молекулярном и ионном видах, считая, что в пробирке находится раствор иодида калия.

Дополнительное задание.

Осуществите схему превращения:

MnO2→Cl2→NaCI→HCl→CuCl2→Cu(OH)2→CuSO4→Cu

Самостоятельная работа по теме: « Галогены»

Вариант -2

1. Выберите номера высказываний, относящиеся к химическому элементу и простому веществу хлору:

1. В переводе с греческого «зловонный»

2. Реакция взаимодействия его с водородом эндотермическая

3. При обычных условиях взаимодействует даже с золотом

4. Элемент, регулирующий процессы возбуждения и торможения центральной нервной системы

5. Имеет металлический блеск

6. Его недостаток приводит к заболеванию эндемическим зобом

7. Самый электроотрицательный элемент

8. В лаборатории его получают, используя оксид марганца (IV)

9. Вытесняет бром и йод из растворов их солей.

10. Реагирует с водой

11. Твёрдое вещество, способное к возгонке

12. Проявляет только окислительные свойства

13. Обесцвечивает красящие вещества

14. В переводе с греческого «желто-зеленый»

15. Самый слабый окислитель среди галогенов

16. Содержится в морской водоросли ламинария

17. В переводе с греческого «разрушающий»

18. Проявляет в соединениях переменную валентность

19. Молекулы простых веществ двухатомны

20. Недостаток этого элемента приводит к кариесу зубов

1. С какими из веществ, формулы которых приведены ниже, будет реагировать соляная кислота? Составьте уравнения реакций. К одному уравнению (по желанию) составьте электронный баланс, к одному (по желанию) – полное и сокращенное ионные уравнения, одну реакцию (по желанию) охарактеризуйте по всем признакам классификации. HNO3, P2O5, Zn, Hg, Fe(OH)3, Pb(NO3) 2, FeO
2. Как доказать, что в выданном вам растворе содержится хлорид ион? Запишите уравнения в молекулярном и ионном видах, считая, что в пробирке находится раствор хлорида натрия.

Дополнительное задание.

Осуществите схему превращения:

MnO2→Cl2→NaCI→HCl→CuCl2→Cu(OH)2→CuSO4→Cu

Самостоятельная работа по теме: «Галогены»

Вариант -3

1. Выберите номера высказываний, относящиеся к химическому элементу и простому веществу брому:

1. В переводе с греческого «зловонный»

2. Реакция взаимодействия его с водородом эндотермическая

3. При обычных условиях взаимодействует даже с золотом

4. Элемент, регулирующий процессы возбуждения и торможения центральной нервной системы

5. Имеет металлический блеск

6. Его недостаток приводит к заболеванию эндемическим зобом

7. Самый электроотрицательный элемент

8. В лаборатории его получают, используя оксид марганца (IV)

9. Вытесняет бром и йод из растворов их солей.

10. Реагирует с водой

11. Твёрдое вещество, способное к возгонке

12. Проявляет только окислительные свойства

13. Обесцвечивает красящие вещества

14. В переводе с греческого «желто-зеленый»

15. Самый слабый окислитель среди галогенов

16. Содержится в морской водоросли ламинария

17. В переводе с греческого «разрушающий»

18. Проявляет в соединениях переменную валентность

19. Молекулы простых веществ двухатомны

20. Недостаток этого элемента приводит к кариесу зубов

1. С какими из веществ, формулы которых приведены ниже, будет реагировать соляная кислота? Составьте уравнения реакций. К одному уравнению (по желанию) составьте электронный баланс, к одному (по желанию) – полное и сокращенное ионные уравнения, одну реакцию (по желанию) охарактеризуйте по всем признакам классификации. Pb(NO3) 2, SO2, Ag, Ba, Fe(OH)2, СаСO3, HNO2
2. Как доказать, что в выданном вам растворе содержится фторид ион? Запишите уравнения в молекулярном и ионном видах, считая, что в пробирке находится раствор фторида натрия.

Дополнительное задание.

Осуществите схему превращения:

MnO2→Cl2→NaCI→HCl→CuCl2→Cu(OH)2→CuSO4→Cu

Самостоятельная работа по теме: «Галогены»

Вариант -4

1. Выберите номера высказываний, относящиеся к химическому элементу и простому веществу йоду:

1. В переводе с греческого «зловонный»

2. Реакция взаимодействия его с водородом эндотермическая

3. При обычных условиях взаимодействует даже с золотом

4. Элемент, регулирующий процессы возбуждения и торможения центральной нервной системы

5. Имеет металлический блеск

6. Его недостаток приводит к заболеванию эндемическим зобом

7. Самый электроотрицательный элемент

8. В лаборатории его получают, используя оксид марганца (IV)

9. Вытесняет бром и йод из растворов их солей.

10. Реагирует с водой

11. Твёрдое вещество, способное к возгонке

12. Проявляет только окислительные свойства

13. Обесцвечивает красящие вещества

14. В переводе с греческого «желто-зеленый»

15. Самый слабый окислитель среди галогенов

16. Содержится в морской водоросли ламинария

17. В переводе с греческого «разрушающий»

18. Проявляет в соединениях переменную валентность

19. Молекулы простых веществ двухатомны

20. Недостаток этого элемента приводит к кариесу зубов

1. С какими из веществ, формулы которых приведены ниже, будет реагировать соляная кислота? Составьте уравнения реакций. К одному уравнению (по желанию) составьте электронный баланс, к одному (по желанию) – полное и сокращенное ионные уравнения, одну реакцию (по желанию) охарактеризуйте по всем признакам классификации. SiO2, BaO, Ag, Al, Zn(OH)2, Na2 CO3 , HNO3
2. Как доказать, что в выданном вам растворе содержится бромид ион? Запишите уравнения в молекулярном и ионном видах, считая, что в пробирке находится раствор бромида калия.

Дополнительное задание.

Осуществите схему превращения:

MnO2→Cl2→NaCI→HCl→CuCl2→Cu(OH)2→CuSO4→Cu