***ТЕСТ ПО ХИМИИ 9 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ 1 ВАРИАНТ***

1. Ядро атома элемента содержит четыре протона. Этим элементом является:

1. 12С 2. 4Не 3. 9Ве 4. 39К

2. Электроотрицательность какого элемента выше:

1. С 2. Р 3. Si 4. N

3. У элементов главных подгрупп с ростом порядкового номера увеличиваются:

1. Металлические свойства 2. Число валентных электронов

3. Электроотрицательность 4. Все ответы правильные

4. Атом какого элемента имеет электронную конфигурацию 1s22s22p63s23p64s1:

1. Лития 2. Натрия 3. Цезия 4. Калия

5. Определите степень окисления атома мышьяка в Н3АsO3:

1. +5 2. +3 3. -3 4. +7

6. Сколько электронов отдает восстановитель при переходе N-3 → N+2

1. 1 2. 3 3. 5 4. 8

7. В химических реакциях атомы металлов:

1. Только отдают электроны 2. Только принимают электроны

3. Отдают или принимают электроны 4. Не отдают электроны

8. Укажите металл, участвующий в реакции Ме + 2НСI → МеСI2 + Н2↑:

1. АI 2. Cu 3. Na 4. Fе

9. С каким из перечисленных веществ не реагирует при обычных условиях натрий:

1. О2 2. Н2О 3. N2 4. CI2

10. Укажите гидроксид, который реагирует как с кислотой, так и с щелочью:

1. Са(ОН)2 2. АI(ОН)3 3. КОН 4. НNО3

11. Укажите типичные для железа степени окисления в соединениях:

1. +1,+3 2. +2,+3 3. +2,+3,+4 4. +3,+5

12. Какой реакции соответствует данное ионное уравнение Fe2+ + 2OH → Fe(OH)2:

1. FeCI2 + NaOH → 2. Fe(OH)2 + HCI →

3. FeO + NaOH → 4. FeS + NaOH →

13. С раствором какой соли не будет реагировать цинк:

1. Хлорид ртути(II) 2. Хлорид меди(II) 3. Хлорид железа(II) 4. Хлорид магния

14. Какой металл при окислении на воздухе образует соединение состава М2О2:

1. Натрий 2. Литий 3. Магний 4. Алюминий

15. Если к 1 моль хлорида алюминия прибавить 4 моль гидроксида натрия, то осадок не образуется. Это можно объяснить тем, что:

1. Соль не реагирует со щелочью 2. Гидроксид алюминия растворим в воде

3. Гидроксид алюминия растворим в щелочи 4. Гидроксид алюминия разлагается

16. Укажите сумму коэффициентов в реакции алюминия с водой:

1. 2 2. 4 3. 10 4. 13

17. В каком объеме азота содержится 12,04 ∙ 1023 молекул:

1. 2 л 2. 44,8 л 3. 67,2 л 4. 33,6 л

18. Какая масса сульфида железа (II) образуется при взаимодействии 16 г серы и 14 г железа:

1. 44 г 2. 30 г 3. 88 г 4. 22 г

***ТЕСТ ПО ХИМИИ 9 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ 2 ВАРИАНТ***

1. Ядро атома элемента содержит шесть протонов. Этим элементом является:

1. 12С 2. 6Li 3. 13Аl 4. 39К

2. Электроотрицательность какого элемента выше:

1. В 2. Ве 3. Мg 4. АI

3. У элементов одного периода с ростом порядкового номера:

1. Увеличивается радиус атома 2. Увеличиваются неметаллические свойства

3. Уменьшается число энергетических уровней 4. Все ответы правильные

4. Атом какого элемента имеет электронную конфигурацию 1s22s22p63s23p3:

1. Германия 2. Мышьяка 3. Фосфора 4. Серы

5. Определите степень окисления атома теллура в Н6ТеO6:

1. +6 2. +4 3. -6 4. +11

6. Сколько электронов отдает восстановитель при переходе P-3 → P+5

1. 2 2. 3 3. 5 4. 8

7. На внешнем энергетическом уровне металлов не может быть:

1. 1 е- 2. 2е- 3. 3е- 4. 8е-

8. Какой из металлов наиболее активен по отношению к воде:

1. Са 2. Na 3. Mg 4. AI

9. В какой группе все вещества вступают в реакцию с калием:

1. Н2О, НNО3, N2О 2. Н2S, S, SО2 3. НСI, S, Н2 4. Н2О, СI2, Na2O

10. . Укажите гидроксид, который реагирует как с кислотой, так и с щелочью:

1. Мg(ОН)2 2. Zn(ОН)2 3. NаОН 4. Н3РО4

11. При внесении железных опилок в колбу, заполненную хлором:

1. Образуется FeCI3  2.Образуется FeCI2

3. Образуется FeCI3 иFeCI2 4. Реакция не идет

12. Какой реакции соответствует данное ионное уравнение Cu2+ + 2OH → Cu(OH)2:

1. CuCI2 + NaOH → 2. Cu(OH)2 + HCI →

3. CuO + H2SO4 → 4. CuCO3 + NaOH →

13. С раствором какой соли будет взаимодействовать медь:

1. Хлорид магния 2. Сульфат цинка 3. Нитрат железа(II) 4. Нитрат ртути (II)

14. Какой металл при окислении на воздухе образует соединение состава М2О:

1. Литий 2. Натрий 3. Калий 4. Рубидий

15. Алюминаты образуются при реакции гидроксида алюминия с:

1. Щелочью 2. Соляной кислотой 3. Натрием 4. Нитратом калия

16. Укажите сумму коэффициентов в реакции железа с водой:

1. 4 2. 8 3. 12 4. 14

17. В каком объеме озона содержится 3,01 ∙ 1023 молекул:

1. 0,5 л 2. 22,4 л 3. 11,2 л 4. 5,6 л

18. Какая масса сульфида железа (II) образуется при взаимодействии 28 г железа и 8 г серы:

1. 44 г 2. 36 г 3. 88 г 4. 22 г

ОТВЕТЫ ТЕСТ ПО ХИМИИ 9 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ

Вариант 1 Вариант 2

1–3 1–1

2–4 2–1

3–1 3–2

4-4 4-3

5-2 5-1

6-3 6-4

7-1 7-4

8-4 8-2

9-3 9-3

10-2 10-2

11-2 11-1

12-1 12-1

13-4 13-4

14-1 14-1

15-3 15-1

16-4 16-3

17-2 17-3

18-4 18-4