Контрольная работа по химии за 3 четверть учени…. 8 …. класса

ФИО…………………………………….

**2 вариант**

Задание включает **часть А -12 тестов**, к каждому из них предложено по 4 варианта ответа. Вам необходимо **выбрать только один ответ**, который Вы считаете наиболее полным и правильным. В **части В – 1 задание** на 2 балла составить уравнения и если необходимо, уравнять реакции. В **части С** каждое задание на 3 балла.

**Желаю успеха!!!**

**А1*.* Какие из следующих веществ растворяются в воде?** 1)АlРО4 и NaОН

 2)АgСl и Na2S

 3) ВаSО4 и AgNO3

 4) NaОН и HCl

**А 2. У какого атома наибольший радиус**

1. элемента № 12
2. элемента №20
3. элемента № 38
4. элемента №56

 **А 3. Какова электронная конфигурация атома кальция?**

1) 1s22s2 2р6 3s2  2) 1s22s2 2р2  3) 1s22s2 2р6 3s2 3р6 4s2  4) 1s22s2 2р6 3s2 2р6 3d24s2

 **А** **4 Какой из указанных металлов является более активным, чем железо?**

1) натрий 2) золото 3) серебро 4) медь

**А 5. Типичному неметаллу соответствует схема распределения электронов по**

 **электронным слоям:**

1) 2,1 2) 2,8,2 3) 2,8,7 4) 2,8,1

 **А 6. Заряд ядра атома брома**

 1) +55 2) +36 3) + 35 4) + 30

**А7*.* Какой из указанных формул обозначена формула основания?** 1)АlРО4

 2)АgСl

 3)NaОН

 4)ВаSО4

 **А8 *В какой* из указанных формул допущена ошибка при написании формулы?** 1)АlРО4

 2)АgСl2

 3)NaОН

 4)ВаSО4

**А9*.* Коэффициент перед оксидом серы в уравнении S+ O2 🡪 SO3 равен**

 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

**А10*.* Среди приведенных схем химических реакций к реакциям обмена относится:**

1) Zn+HCl🡪 H2 + ZnCl2 ; 2) Cl2 + Fe → FeCl3;

3) Р + О2 → Р2О5; 4) Na2S + HCl → H2S + NaCl

**А11*.***. **Число электронов в атоме натрия равно:**

1) 3; 2) 5; 3) 6; 4) 11.

**А12*.***. Массовая доля азота наибольшая в веществе, имеющем формулу:

1) HNO3; 2) KNO3; 3) LiNO3; 4) AgNO3.

Расчет:

**В – 1**  **Составьте уравнения реакций:**

1. Cu + FeSO4 →
2. Al + S →
3. BaCl2 + Na2SO4 →
4. S + O2 →

**С-1 Дайте характеристику химического элемента**

 у которого 2 энергетических уровня, на внешнем энергетическом уровне 6 электронов.

**С-2. Составьте электронную и ячеистую формулы атома натрия**

Контрольная работа по химии за 3 четверть учени…. 8 …. класса

ФИО…………………………………….

**1 вариант**

Задание включает **часть А -12 тестов**, к каждому из них предложено по 4 варианта ответа. Вам необходимо **выбрать только один ответ**, который Вы считаете наиболее полным и правильным. В **части В – 1 задание** на 2 балла составить уравнения и если необходимо, уравнять реакции. В **части С** каждое задание на 3 балла провести расчеты.

**Желаю успеха!!!**

**А 1.Какое из следующих веществ не растворяется в воде?** 1)Na2SО4

 2)АgNО3

 3) Н2Si О3

 4) NaОН

**А 2. У какого атома наибольший радиус**

1. элемента № 17
2. элемента №16
3. элемента № 15
4. элемента №14

**А** **3. Какова электронная конфигурация атома алюминия?**

1) 1s22s2 2р6 3s2  2) 1s22s2 2р6 3s2 3р6 4s1 3) 1s22s2 2р6 3s1  4) 1s22s2 2р6 3s2 3р1

**А 4. Какой из указанных металлов является менее активным, чем железо?**

1) магний 2) медь 3) калий 4) натрий

**А 5. Типичному неметаллу соответствует схема распределения электронов по**

 **электронным слоям:**

1) 2,8,2 2) 2,1 3) 2,8,6 4) 2,8,1

**А 6. Заряд ядра атома хлора**

 1) +35 2) +17 3) + 7 4) + 25

**А7*.* Какой из указанных формул обозначена формула основания?** 1)Аl(ОН)3

 2)АgСl

 3)Na2О

 4)ВаSО4

 **А8*. В какой* из указанных формул допущена ошибка при написании формулы?** 1)Na3РО4

 2) NaСl

 3)CaОН

 4)ВаSО4

**А9*.* Коэффициент перед молекулой кислорода в уравнении P + O2 🡪 P2 O5 равен**

 1) 2 2) 3 3) 4 4) 5

**А10*.* Среди приведенных схем химических реакций к реакциям соединенияотносится:**

1) Zn+HCl🡪 H2 + ZnCl2 ; 2) Cl2 + Fe → FeCl3;

3) К2S + HCl → H2S + КCl 4) Na2S + HCl → H2S + NaCl

**А11*.***. **Число электронов в атоме углерода равно:**

1) 3; 2) 5; 3) 6; 4) 11.

**А 12.** Массовая доля железа наибольшая в:

1) FeS2; 2) Fe2O3; 3) Fe3O4; 4) FeCO3.

Расчеты-

**В - 1 Составьте уравнения реакций:**

1. Cа + ZnSO4 →
2. Al + O2 →
3. BaCl2 + Na2SO4 →
4. Na + S →

**С-1 Дайте характеристику химического элемента**

 у которого 3 энергетических уровня, на внешнем энергетическом уровне 1 электрон.

**С-2. Составьте электронную и ячеистую формулы атома фтора**