Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение

Центр образования № 170

Колпинского района Санкт-Петербурга

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ОБСУЖДЕНО  на МО учителей **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  ГБОУ Центра образования  № 170  Колпинского района  Санкт-Петербурга  протокол № от 2019 г. | ПРИНЯТО  Решением педагогического совета  ГБОУ Центра образования № 170  Колпинского района  Санкт-Петербурга  протокол № от 2019 г.  Председатель педагогического совета  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ К.В.Левшин | УТВЕРЖДАЮ  Директор ГБОУ  Центра образования  № 170  Колпинского района  Санкт-Петербурга  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ К.В.Левшин  Приказ № от .2019 г. |

Химия

Промежуточная аттестация за 8 класс

Форма аттестации- итоговая контрольная работа

**1 вариант**

А1. Символ химического элемента кальция

1. K 2. Ca 3. Сs 4. Сd

А2. Физическим природным явлением является

1. образование глюкозы в зеленом растении 2. лесной пожар

3. высыхание дождевых луж 4. процесс дыхания растений

А3. Из приведенных понятий выберите только те, которые обозначают вещество.

1. железо, нож, сахар 2. стекло, дерево, железо

3. парта, дерево, стекло 4. стекло, окно, гвоздь

А4. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только сложные вещества.

1. кислород, ртуть, оксид азота 2. оксид натрия, вода, серная кислота

3. барий, оксид бария, гидроксид бария 4. кислород, водород, барий

А5. Число, показывающее число атомов в молекуле

1. индекс 2. коэффициент 3. валентность 4. электроотрицательность

А6. Как определяется число электронов атома химического элемента?

1. по порядковому номеру 2. по номеру периода

3. по номеру группы 4. по разнице между атомной массой и порядковым номером.

А7. Какое из веществ имеет ковалентный неполярный вид связи?

1. O2 2. H2O 3. CaCl2 4. Ba

А8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

1. H, Na, K 2. O, Mg, Zn 3. Na, Mg, Ca 4. Al, P, Cl

А9. Выберите ряд, где указаны только основания

1. H2SO4N2O5Cu(NO3)2Na2O 2. Ca(OH)2Cu(OH)2NaOH

3. CaO H2O Na2O N2O5 4. CaO NaOH Na2O N2O5

А10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой

**SO2+ O2 → SO3**

1. 4 2. 5 3. 6 4. 7

В1. Процесс диссоциации хлорида кальция можно выразить уравнением

1. CaCl2 ↔ Ca2+ + Cl-

2. CaCl2↔ Ca2+ + 2Cl-

3. CaCl2↔ Ca2+ + 2Cl-2

4. CaCl2↔ Ca+ + 2Cl-

В2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. 2Al + 3S → 2Al2S3 А. реакция обмена

2. 2Fe(OH)3 → Fe2O3+ 3H2O Б. реакция замещения

3. Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2В. реакция разложения

4. ZnO + 2HNO3 → Zn (NO3)2 + H2O Г. реакция соединения

С1. Для приготовления 400 г 2% раствора соли необходимо взять соль массой

1. 8 г

2. 4 г

3. 2 г

4. 10 г

С2. Объем углекислого газа, образовавшегося при сжигании 11,2 л (н.у.) метана СН4

СН4+ 2О2→ СО2+ Н2О равен

1. 11,2 л

2. 22,4 л

3. 44,8 л

4. 5,6 л

**2 вариант**

А1. Символ химического элемента фосфора

1. F 2. P 3. Po 4. H

А2. Свечение (горение) электролампочки и горение свечи относятся соответственно к явлениям

1. химическому и физическому

2. физическому и химическому

3. химическим

4. физическим

А3. Из приведенных понятий выберите только те, которые обозначают физическое тело.

1. алюминий, парта, сахар

2. стекло, дерево, железо

3. ручка, тетрадь, парта

4. стекло, окно, гвоздь

А4. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только простые вещества.

1. кислород, водород, гидроксид бария

2. оксид натрия, вода, азотная кислота

3. кальций, оксид кальция, гидроксид кальция

4. кислород, водород, железо

А5. Число, показывающее число молекул …

1. индекс

2. коэффициент

3. валентность

4. электроотрицательность

А6. Что определяется номером периода?

1. заряд ядра атома

2. число энергетических уровней

3. число валентных электронов

4. атомную массу

А7. Какое из веществ имеет ионный вид связи?

1. O2

2. H2O

3. CaCl2

4. Ba

А8. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

1. H, Ba, Al

2. O, Mg, Ca

3. H, Na, K

4. Al, P, Cl

А9. Выберите ряд, где указаны только кислоты

1. H2SO4НNO3Н2СО3НСl

2. Ca(OH)2Cu(OH)2NaOH КOН

3. CaO H2O Na2O N2O5

4. CaO NaOH Na2O N2O5

А10. Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой

Mg + O2 → MgO

1. 4

2. 5

3. 6

4. 7

В1. Процесс диссоциации серной кислоты можно выразить уравнением

1. H2SO4 → H+ + SO42-

2. H2SO4 →2H+ + SO42-

3. H2SO4 → 2H+ + SO4-

4. H2SO4 → H+ + 2SO42-

В2. Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. Fe + S → FeS А. реакция обмена

2. 2Al(OH)3 → Al2O3+ 3H2O Б. реакция замещения

3. Fe + CuCl2 → FeCl2 + Cu В. реакция разложения

4. CaO + H2CO3 → CaCO3 + H2O Г. реакция соединения

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
|  |  |  |  |

С1. Сколько грамм воды необходимо взять, чтобы приготовить 5%-ный раствор, если масса сахара равна 2 г?

1. 19 г

2. 38 г

3. 20 г

4. 40 г

С2. Масса цинка, необходимого для получения 2 моль водорода по следующей схеме превращений составляет Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2↑

1. 65 г

2. 130 г

3. 390 г

4. 260 г

Письменное решение задач обязательно.

Критерии оценивания

12-14 б – «5»

9-11 б – «4»

6 -8 б – «3»