**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение –**

**лицей № 18 г. Орла**

тестирование в ходе промежуточной аттестации по химии

Ученика(цы) 8 «\_\_\_» класса

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

имя фамилия

**Часть 1**

**А1.** (1 балл) К химическим явлениям относится процесс

1)  плавления парафиновой свечи

2)  образования инея

3)  распространения запаха духов

4)  горения древесины

 **А2.** (1 балл) Относительная молекулярная масса молекулы НСl равна

1) 36,5 2)49 3) 29 4) 46

**А3.** (1 балл) Выберите два высказывания, в которых говорится о кислороде как о химическом элементе.

1)  Кислород плохо растворяется в воде.

2)  Кислород не имеет запаха.

3)  Кислород входит в состав воды.

4)  Кислород входит в состав воздуха.

5)  Кислород самый распространенный в земной коре.

 **А4.** (1 балл) Степень окисления фосфора равна + 5 в соединении

1) РН3 2) Са3Р2 3) Н3РО3 4) Р2O5

**А5.** (1 балл) Общим в строении атомов элементов 3 периода является

1) число электронов на внешнем энергетическом уровне

2) величина зарядов ядер атомов

3) число электронных слоёв

4) число электронов в атоме

**А6.** (1 балл) Укажите распределение электронов по энергетическим уровням в атоме фосфора

1) 2, 8, 8 2) 2, 8, 5 3) 2, 6 4) 2,8, 6

**А7.** (1 балл) Фенолфталеин окрасится в малиновый цвет в растворе вещества, формула которого

1) HNO3  2) NaOH 3)Mg(NO3)2  4) HCl

**А8.** (1 балл) Массовая доля серы в серной кислоте равна

1) 32,7 % 2) 16,2 % 3) 28,6 % 4) 24 %

**А9.** (1 балл) Укажите формулу соединения с ковалентной полярной связью

1) KBr 2) N2 3) СF4  4) О3

**А10.** (1 балл) Сумма коэффициентов в уравнении реакции:

 Zn+ HCl → ZnCl2 + H2 равна

1) 7 2) 5 3) 8 4) 9

**Часть 2**

**В1.** (2 балла)Установите соответствие между формулой вещества и классом неорганических веществ

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА КЛАСС НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

1) Na2SO4  А) основные оксиды

2) HCl  Б) кислоты

3) Ca(OH)2 В) соли

4) CaO Г) щёлочи

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

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

**В2.** (2 балла)Установите соответствие между уравнением реакции и типом химической реакции

УРАВНЕНИЕ ТИП РЕАКЦИИ

1) O2 + 4NO2 + 2H2O = 4HNO3  А) реакция разложения

2)3 LiNO3 + H3PO4 = Li3PO4 + 3HNO3  Б) реакция соединения

3) 2KHCO3 = K2CO3  + CO2+H2OВ) реакция замещения

4) Zn + CuSO4 = ZnSO4 + Cu Г) реакция обмена

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам

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

**В3.( 1 балл)**К раствору силиката калия массой 20,53 г и массовой долей 15% прилили избыток раствора нитрата кальция. Вычислите массу образовавшегося осадка.

А)2,32

Б)36.5

В)8,12

С)10

**В4.** (2 балла) Признак химической реакции:

а) распространение запаха в воздухе

б) изменение цвета;

в) переход из твёрдого состояния в жидкое;

г) прохождение электрического тока по металлической проволоке

д) выделение газа;

е) изменение агрегатного состояния

**Система оценивания отдельных заданий и работы**

С А1 вопроса по А10 за каждый правильный ответ-1 балл.

Задания В1, В2, В4 2 балла,В3-1 балл.

Часть 1-10б.

Часть 2-7б.

Всего за тест-17 баллов

**Школа перевода первичных баллов в отметку**

Оценка «5» - от 15 до 17 баллов;

Оценка «4» - от 11 до 14 баллов;

Оценка «3» - от 7 до 10 баллов;

Оценка «2»- менее 7 баллов.

**Ответы**

|  |
| --- |
| Вариант  |
| А1-4 |
| А2-1 |
| А3-35 |
| А4-4 |
| А5-3 |
| А6-2 |
| А7-2 |
| А8-1 |
| А9-3 |
| А10-2 |
| В1-вбга |
| В2-бгав |
| В3-а |
| В4 -бд |