**Итоговое тестирование по химии за курс 8 класса**

**( программа О.С.Габриеляна)**

**1 вариант**

1. Какова относительная молекулярная масса гидроксида кальция? Пояснение: (Са(ОН)2 (смотрим в таблицу Менделеева, находим хим. элементы и их относительные атомные массы, например у кальция -40(безразмерная величина), у кислорода 16х2 у водорода…)

а) 7,4 б) 74

в) 14,5 г) 145

2. Формула простого вещества:

Пояснение: Простое вещество, образовано одним видом атомов

а) NaCl

б) H2O

в) O 2

г) KOH

3. Только сложные вещества представлены в ряду:

Пояснение: Простое вещество, образовано одним видом атомов, сложное-несколькими

а) H2O ; MgCl2

б) Zn ; Cu

в) O 2 ; S8

г) Na ; NaCl

4. **Заряд ядра** химического элемента равен:

а) номеру периода

б) номеру группы

в) порядковому номеру

г) номеру ряда

5. Число электронных уровней («дуги, слои») определяется по:

а) номеру группы

б) номеру ряда

в) порядковому номеру

г) номеру периода

6. У атома калия число электронов и протонов соответственно равно: (кол-во электронов= кол-ву протонов)

а) 19 и 39

б) 19 и 20

в) 39 и 19

г) 19 и 19

7. Вид химической связи у вещества, имеющего формулу Na2S: (вспомните: металл и неметалл…можно по цветам («чёрный-красный»))

а) ковалентная неполярная

б) ковалентная полярная

в) металлическая

г) ионная

8. Вещество с ковалентным неполярным типом связи: (вспомните: полярная связь- когда один неметалл «сильнее», а неполярная, когда «сила» - электроотрицательность одинакова)

а) N2

б) Na

в) NaCl

г) H2O

9. Неметаллические свойства элементов в периоде (период – горизонтальный, группа вертикальный ряд, «жадность»- неметаллические свойства усиливаются к фтору…)

а) уменьшаются

б) увеличиваются

в) не изменяются

г)уменьшаются, а затем увеличиваются

10. Металлические свойства в группе:

а) увеличиваются

б) уменьшаются

в) уменьшаются, а затем увеличиваются

г) не изменяются

11. Формула соли:

а) CaCO3

б) HNO2

в) H2O

г) NaOH

12. Какова масса воды, количеством вещества n=0,3 моль? (Пояснение:

1 моль= молярной массе «M», m =n\*M)

 а) 5,4 г; б) 10,8 г; в) 54 г; г) 108 г

|  |  |
| --- | --- |
| № | Ответ |
| 1 |  |
| 2 |  |
| 3 |  |
| 4 |  |
| 5 |  |
| 6 |  |
| 7 |  |
| 8 |  |
| 9 |  |
| 10 |  |
| 11 |  |
| 12 |  |