Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_ класс\_\_\_\_\_\_\_\_

**Относительная атомная и молекулярная масса**

**1.** Вычислите относительные атомные массы веществ, формулы которых приведены ниже.

 1) *Ar*(Na) = 6) *Ar*(N) =

 2) *Ar*(H) = 7) *Ar*(Br) =

 3) *Ar*(Ca) = 8) *Ar*(S) =

 4) *Ar*(F) = 9) *Ar*(Ag) =

 5) *Ar*(Al) = 10) *Ar*(Cl) =

**2.** Вычислите относительные молекулярные массы веществ, формулы которых приведены ниже.

1) *Mr*(N2) = ……………………………............………………………………………...…………............. ;

2) *Mr*(H2O) ……………………………............………………………………………...…………............. ;

3) *Mr*(H2S) = ……………………………............………………………………………...…………........... ;

4) *Mr*(CO2) = ……………………………............………………………………………...…………........... ;

5) *Mr*(CH4) = ……………………………............………………………………………...…………............ ;

6) *Mr*(NH3) = ……………………………............………………………………………...…………............ ;

7) *Mr*(Fe3O4) = ……………………………............………………………………………...…………......... ;

8) *Mr*(HNO3) = ……………………………............………………………………………...………….......... ;

9) *Mr*(Ba(OH)2) = ……………………………............………………………………………...…………..... ;

10) *Mr*(K3PO4) = ……………………………............………………………………………...…………........ ;

11) *Mr*(NaNO3) = ……………………………............………………………………………...…………........ ;

12) *Mr*(CaSO4) = ……………………………............………………………………………...…………......... ;

13) *Mr*(Al(NO3)3) = ……………………………............………………………………………...…………....... ;

14) *Mr*(Fe(OH)3) = ……………………………............………………………………………...…………........ ;

15) *Mr*(Al2(SO4)3) = ……………………………............………………………………………...…………......

16) *Mr*(Cr(NO3)3) = ……………………………............………………………………………...…………........ ;

17) *Mr*(H2CO3) = ……………………………............………………………………………...…………............

Фамилия Имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ дата\_\_\_\_\_\_\_\_\_ класс\_\_\_\_\_\_\_\_

**Относительная атомная и молекулярная масса**

1. Заполни пропуски:
2. Символ - атомная масса вещества - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Символ – молекулярная масса вещества - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Величина – сумма атомных масс - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
5. Величина, которую находим в ПСХЭ, методом округления - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. Масса молекулы - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
7. Масса атома - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Баллы \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Оценка \_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Запиши правила округления:

 А) 0, 1,2,3,4 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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

 Б) 5,6,7,8,9 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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

1. Определи атомную массу:

 1) *Ar*(Na) = 6) *Ar*(N) =

 2) *Ar*(H) = 7) *Ar*(Br) =

 3) *Ar*(Ca) = 8) *Ar*(S) =

 4) *Ar*(F) = 9) *Ar*(Ag) =

 5) *Ar*(Al) = 10) *Ar*(Cl) =

 4. Вычислите относительные молекулярные массы веществ, формулы которых приведены ниже.

1) *Mr*(O2) = ……………………………............………………………………………...…………............. ;

2) *Mr*(CH4) = ……………………………............………………………………………...…………............ ;

3) *Mr*(Fe3O4) = ……………………………............………………………………………...…………......... ;

4) *Mr*(HNO3) = ……………………………............………………………………………...………….......... ;

5) *Mr*(Al2(SO4)3) = ……………………………............………………………………………...…………......... ;