|  |  |
| --- | --- |
| **I Вариант:**  Фамилия Имя класс | |
| 1. Вещество и тело:  А) капля воды;  Б) поваренная соль;  В) железный гвоздь;  Г) медная монета. |  |
| 2. Простое вещество и сложное:  А) кислород;  Б) вода;  В) хлороводород;  Г) поваренная соль. |  |
| 3. Химическое явление и физическое:  А) плавление льда;  Б) испарение воды;  В) растворение сахара в воде;  Г) горение лучины. |  |
| 4. Шесть атомов кислорода можно записать как:  А) 6О2;  Б) 6О;  В) 2О3  Г) 3О2 |  |
| 5. Мr (SO3) равна:  А) 40  Б) 64  В) 80  Г) 72 |  |
| 6. Рассчитать массовую долю одного из элементов:  H2SО4 |  |
| 7. Вычислите и запишите молярную массу: | |
| M(HNO3) |  |
| M(H3PO4) |  |
| M(Fe3O4) |  |
| 8. Знак химического элемента медь:  1) Со  2) Се  3) Сr  4) Сu | |

|  |  |
| --- | --- |
| **II вариант:**  Фамилия Имя класс | |
| 1.Тело и вещество:  А) медный купорос;  Б) алюминий;  В) стеклянная пробирка;  Г) мел. |  |
| 2.Сложное вещество и простое:  А) белый фосфор;  Б) красный фосфор;  В) вода;  Г) водород. |  |
| 3. Физическое явление и химическое:  А) ржавление железа;  Б) почернение меди при нагревании;  В) плавление металла;  Г) скисание молока. |  |
| 4. Четыре молекулы кислорода можно записать так:  А) 4О2  Б) 4О  В) 4Н2О  Г) 2О2 |  |
| 5. Mr (CuO) равна:  А) 37  Б) 80  В) 72  Г) 45 |  |
| 6. Рассчитать массовую долю одного из элементов:  MgCО3 |  |
| 7. Вычислите и запишите молярную массу: | |
| М(СН**4**) |  |
| М(NH**3**) |  |
| M(CO**2**) |  |
| 8. Знак химического элемента серы:  1) Se  2) S  3) С  4) Sb | |