

Дорогие ребята, предлагаю выполнить вам задания на повторение изученного материала. Работу можно выполнить в тетради, перенеся туда необходимые таблицы и уравнения реакций. Работу сдать 12.12.2023.

1. Вычислите относительную молекулярную массу вещества FeCO_3 .
2. Дано неизвестное химическое вещество. Известно, что в атомах этого вещества содержится по 12 протонов. Используя Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева, определите, что это за вещество? Изобразите модель его атома.
3. Рассчитайте массовую долю каждого элемента в MgO .

4. О каких химических веществах идёт речь?

А) «Прозрачная жидкость, не имеющая цвета, запаха и вкуса; важнейшее вещество для всех живых существ на Земле; играет ключевую роль в формировании климата и погоды».

Б) «Бесцветный газ, не имеющий запаха и вкуса; поддерживает горение; используется живыми организмами для дыхания»

В) «Ковкий пластичный благородный металл серебристо-белого цвета, применяемый в ювелирном деле»

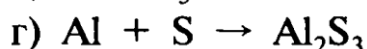
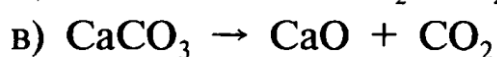
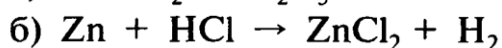
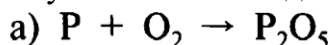
Г) «Ядовитый жёлто-зелёный газ, тяжелее воздуха, с резким удушающим запахом»

Д) «Бесцветный газ, не имеющий запаха и вкуса; в смеси с воздухом или кислородом горюч и взрывоопасен»

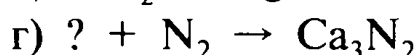
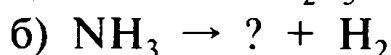
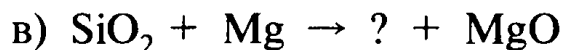
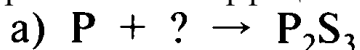
Ответы запишите в таблицу:

А	Б	В	Г	Д

5. В приведённых ниже схемах реакций, расставьте коэффициенты и укажите, к какому типу относится каждая из реакций.



6. Из приведённых схем реакций выпишите только те, которые относятся к реакциям соединения. Вместо знаков вопроса напишите формулы соответствующих веществ и расставьте коэффициенты.



7. Обозначьте римскими цифрами валентность элементов.



8. Вычислите объёмную долю азота в смеси газов, содержащей 32 л азота, 48 л углекислого газа, 36 л гелия и 14 л водорода.