

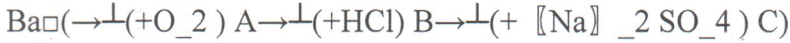
285

8x1

Задания для 8 класса

Задача № 8-1

Напишите уравнения химических реакций отвечающих цепочке превращений и ответьте на ряд вопросов: Mg A B C +O₂ +HCl +NaOH



1. Назовите соединения А, Б, С.
2. Определите классы неизвестных соединений.
3. В каком из веществ массовая доля кислорода наибольшая?

Задача № 8-2

У Вас в распоряжении имеется вода и оксид серы (VI). Воспользуйтесь еще одним дополнительным воздействием (по вашему усмотрению) и запишите уравнения получения из них как можно большего количества новых веществ. Можно использовать как исходные вещества, так и продукты их превращения.

Задача № 8-3

Бедному А совсем неудобно в своей квартире: сверху его грозитя сжечь Б, справа – отравить ядовитый Д, а живущий слева тихий Е иногда начинает буяннить и уж совсем не ясно чего от него ждать – либо отравит, либо подожжет квартиру (он ведь даже входит в состав спичек – не убережешься). Но когда Е успокаивается, то начинает светиться бледнозеленым светом и всех этим радует. Кто такие А, Б, Д и Е и кто построил «дом», в котором они живут? Кстати, не забудь записать номера их квартир – вдруг пригодятся.

Задача № 8-4

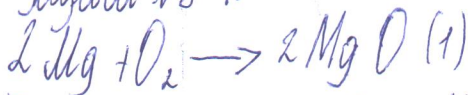
В соединении железа с кислородом отношение масс элементов составляет 7:3. Установите формулу данного соединения. Дайте название. К какому классу неорганических соединений оно относится?

Написать уравнения возможных реакций взаимодействия этого вещества с соляной кислотой, водой, углеродом, серной кислотой,

Задача № 8-5

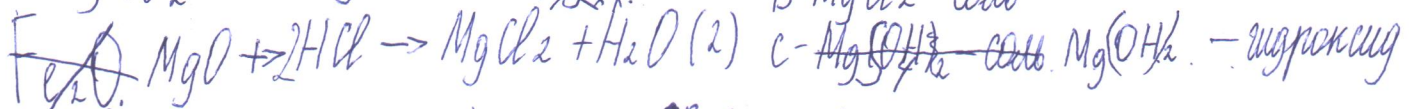
В средние века во время эпидемий чумы простое вещество, образованное элементом Г, использовали для «окуривания» помещений, в которых находились чумные больные (едкий газ ГО₂, который образуется при сгорании Г, является превосходным дезинфицирующим средством). Название Г переводится как «светло-желтый». Назовите Г, ГО₂, а также запишите формулы и названия минералов, в которых содержится Г. Существует ли Г в природе в виде простых веществ?

задача 8-1.



A - MgO - оксид

B - MgCl₂ - соль

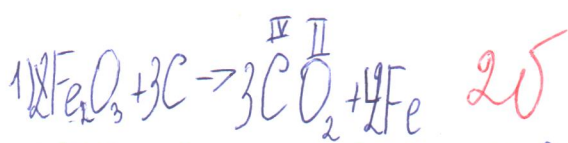


$w(O)_{MgO} = \frac{16}{24+16} \cdot 100\% = 40\%$

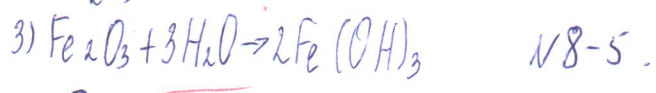
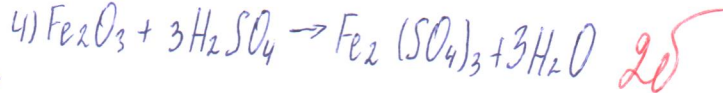
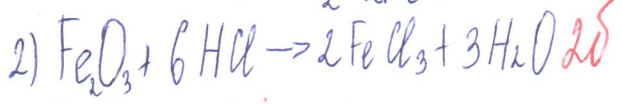
$w(O)_{Mg(OH)_2} = \frac{2 \cdot 16}{(24+2+16 \cdot 2)} \cdot 100\% = 55,2\%$

Большее массовая доля кислорода в соединении C (~~Mg~~ Mg(OH)₂)

Задача - 8 - 14

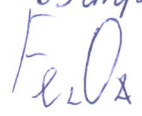


Fe_xO_y
если $y=2, x=1,3$ знаем это Fe_2O_3 - Оксид железа (III)
если $y=3, x=2$



Г- SO_2 , знаем SO_2 - оксид серы (IV) - хорошее дезодорирующее средство. В природе сера встречается в свободном виде, вблизи вулканов

Из минералов встречается в виде сульфидов металлов: $\text{FeS}_2, \text{PbS}, \text{ZnS}$.
Встречается в виде сульфатов $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ - гипс 100



N 8-3.

Речь идет о периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева

А- P (15) наверное фосфор (15) Он входит в состав смолы. Сверху в 6 группе

Б- O (8) поддерживает горение

Д- V - скрава от фосфора находится сера (16) это 100

Е- Mn - скрава от серы - хлор желто-зеленый газ обладающий удлинением

Задача 8-2

