

РАЗМИНКА

1. Водород
2. Кислород
3. Медь
4. Алмаз
5. Углекислый газ
6. Серная кислота
7. Сахар $C_{12}H_{22}O_{11}$
8. Этиловый спирт C_2H_5OH
9. Мрамор $CaCO_3$

Задача №1.

Рассчитайте массовые доли химических элементов в красном железняке (гематите) Fe_2O_3 .

Действие 1. Записать условие задачи (дано, найти, решение).

Действие 2. Рассчитать относительную молекулярную массу вещества.

Действие 3. Рассчитать массовые доли химических элементов Fe и O.



Задача №2.

Рассчитайте массу атомов кислорода, содержащихся в одном стакане (200 г) воды.

Действие 1. Записать условие задачи (дано, найти, решение).

Действие 2. Рассчитать массовую долю Химического элемента О в воде.

Действие 3. Найти массу атомов кислорода, содержащихся в одном стакане воды.



Вывести формулу вещества, если известно, что массовая доля олова составляет 65%, а массовая доля серы – 35%.

Действие 1. Записать условие задачи (дано, найти, решение).

Действие 2. Принять массу соединения за 100 г.

Действие 3. Найти количество атомов олова и серы.





Задача 4

Выведите формулу нитрида титана, если известно, что массовая доля титана составляет 77,4%, а массовая доля азота – 22,6%.