



ОЛИМПИАДА ПО

ХИМИИ

Отборочный тур

11 класс

11.1.1.(20 баллов). Выведите молекулярную формулу углеводорода по данным: массовая доля углерода 85,7%, относительная плотность по водороду $D_{H_2} = 21$.

11.1.2.(20 баллов). Составьте уравнения реакций при помощи которых можно осуществить следующие превращения:



11.1.3. (20 баллов). Какой объем ацетилен (н.у.) можно получить из 51,2 кг карбида кальция при взаимодействии его с водой, если массовая доля выхода ацетилена составляет 0,84 от теоретического выхода ацетилена?

11.1.4. (20 баллов). Загадка: одно и то же вещество входит в состав «... воды» и «... молока». Если в такую «воду» подуть через трубочку, она превратится в «молоко». Если в такое «молоко» подуть через трубочку, она превратится в «воду». О каком веществе идет речь?

11.1.5. (20 баллов). Определите массу 10%-раствора гидроксида натрия, которую надо прилить к раствору хлорида железа (III), чтобы получить 0,5 г осадка.

Задание	1	2	3	4	5
Баллы					