

Задача №1. Какой объем воздуха, содержащего 21% кислорода (O_2), затрачивается на сгорание 40 грамм 2-пропилгептана?

Задача №2. При взаимодействии 110 грамм бензола с хлором получен хлорбензол. Какая практическая масса хлорбензола, который образовался, если выход продукта реакции 70 %.

Задача №3. Какая масса бензола была подвергнута хлорированию на свету, если при хлорировании бензола было получено 11,35 грамм гексахлорциклогексана, что составляет 65 % выхода?

Задача №4. В результате спиртового брожения виноградного сахара, содержащего 20% несхаристых примесей, выделилось 138 грамм спирта. Сколько виноградного сахара подвергалось реакции спиртового брожения? Какой объем углекислого газа (CO_2) выделился при этом?

Задача №5. Какой объем метана (CH_4) подвергли термическому разложению, если в результате реакции образовалось 12 моль ацетилена?

Задача №6. Сколько грамм глюкозы необходимо для реакции серебряного зеркала, если выделяется 4,32 грамма осадка.

Задача №7. Какая масса бензола образуется из 67,2 литров ацетилена, если выход бензола составляет 75 %?

Задача №8. Какой объём водорода присоединится к 156 граммам пропина при его полном гидрировании?

Задача №9. Вычислить массу ацетата натрия, потраченную для получения 120 грамм метана.

Задача №10. В результате полного окисления глюкозы ($C_6H_{12}O_6$) выделилось 44,8 литра углекислого газа (CO_2) (н.у.). Определить массу полного окисления глюкозы.