

**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 объем 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.