

Задачи по органической химии «Углеводороды»

1. рассчитайте объем кислорода, необходимого для сжигания смеси, состоящей из метана массой 0,048 гр и этана объемом 0,042 л. (№ 1.2)
2. определите молекулярную формулу углеводорода, который содержит 85,7% углерода и имеет относительную плотность по водороду 21. (№ 1.8)
3. определите молекулярную формулу газа, если известно, что при сжигании 2,24 л его образовалось 4,48 л углекислого газа и 1,8 г воды. Плотность газа по воздуху равна 0,8966. (№ 1.24)
4. по термохимическому уравнению: $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 = 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2700 \text{ кДж}$
Рассчитайте сколько выделиться теплоты, если в реакцию вступило 13 г ацетилена. (№ 1.38a)
5. рассчитайте, какой объем хлора потребуется для получения из бензола 26,19 г гексахлорциклогексана, если это составляет 90% от теоретического. (№ 1.58)

Задачи по органической химии «Углеводороды»

1. рассчитайте объем кислорода, необходимого для сжигания смеси, состоящей из метана массой 0,048 гр и этана объемом 0,042 л. (№ 1.2)
2. определите молекулярную формулу углеводорода, который содержит 85,7% углерода и имеет относительную плотность по водороду 21. (№ 1.8)
3. определите молекулярную формулу газа, если известно, что при сжигании 2,24 л его образовалось 4,48 л углекислого газа и 1,8 г воды. Плотность газа по воздуху равна 0,8966. (№ 1.24)
4. по термохимическому уравнению: $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 = 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2700 \text{ кДж}$
Рассчитайте сколько выделиться теплоты, если в реакцию вступило 13 г ацетилена. (№ 1.38a)
5. рассчитайте, какой объем хлора потребуется для получения из бензола 26,19 г гексахлорциклогексана, если это составляет 90% от теоретического. (№ 1.58)