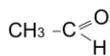


Задачи по теме альдегиды

10 класс

1. ▲ Рассчитайте массу уксусного альдегида, который может быть получен из ацетилен, объем которого при нормальных условиях равен 56 л. (Ответ: 110 г)

2. ■ При окислении этанала выделилось 2,7 г серебра. Вычислите, сколько литров ацетилен (н.у) потребовалось для получения необходимой массы этанала.



. (Ответ: 0,28 л)

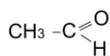
3.* В промышленности ацетальдегид получают по методу Кучерова. Рассчитайте массу ацетальдегида, который можно получить из 500 кг технического карбида кальция, массовая доля примесей в котором составляет 10,4%. Массовая доля выхода ацетальдегида равна 75%. (Ответ: 231 кг)

Задачи по теме альдегиды

10 класс

1. ▲ Рассчитайте массу уксусного альдегида, который может быть получен из ацетилен, объем которого при нормальных условиях равен 56 л. (Ответ: 110 г)

2. ■ При окислении этанала выделилось 2,7 г серебра. Вычислите, сколько литров ацетилен (н.у) потребовалось для получения необходимой массы этанала.



. (Ответ: 0,28 л)

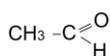
3.* В промышленности ацетальдегид получают по методу Кучерова. Рассчитайте массу ацетальдегида, который можно получить из 500 кг технического карбида кальция, массовая доля примесей в котором составляет 10,4%. Массовая доля выхода ацетальдегида равна 75%. (Ответ: 231 кг)

Задачи по теме альдегиды

10 класс

1. ▲ Рассчитайте массу уксусного альдегида, который может быть получен из ацетилен, объем которого при нормальных условиях равен 56 л. (Ответ: 110 г)

2. ■ При окислении этанала выделилось 2,7 г серебра. Вычислите, сколько литров ацетилен (н.у) потребовалось для получения необходимой массы этанала.



. (Ответ: 0,28 л)

3.* В промышленности ацетальдегид получают по методу Кучерова. Рассчитайте массу ацетальдегида, который можно получить из 500 кг технического карбида кальция, массовая доля примесей в котором составляет 10,4%. Массовая доля выхода ацетальдегида равна 75%. (Ответ: 231 кг)