

# Проверка ответов студентов в MOODLE

Курс: Общая химическая (Химия-1155872858079) | Общая химическая технология  
Задание: Laboratory assignment\_Catalytic cracking of petroleum distillates on alumin...  
Проанализировать все ответы

Эсет Муратулы  
muratuly.aset@kaznu.kz  
Крайний срок сдачи: 16 Октября 2020, 17:00

Страница 2 из 3

Volume of gas at normal conditions:  
$$V_0 = \frac{2150 \text{ mL} \cdot 101.3 \text{ kPa} \cdot 273 \text{ K}}{101.3 \text{ kPa} \cdot 294 \text{ K}} = 1817 \text{ mL}$$

Amount of aromatic hydrocarbons in raw material:  
$$x_{\text{raw}} = \frac{100 \cdot (3.6 - 3.5)}{3.5} = 2.9\%$$

Amount of aromatic hydrocarbons in liquid product:  
$$x_{\text{product}} = \frac{100 \cdot (4 - 3)}{3} = 33.3\%$$

Liquid product mass:  
$$m_{\text{liq}} = 93.21 - 61.25 = 28.96 \text{ g}$$

Gasoline fraction mass:  
$$m_{\text{gasoline}} = 63.73 - 53.12 = 10.61 \text{ g}$$

Gaseous product mass:  
$$m_{\text{gas}} = 2150 \text{ mL} \cdot 8.20 \cdot 10^{-4} \text{ g/mL} = 1.74 \text{ g}$$

This is the volume of gas obtained in 33 minutes, and the experiment lasted 42 minutes. It was necessary to calculate the volume of gas obtained during the experiment

Ответ

Ответы для оценки  
Оценено  
Задание представлено заранее - 1 ч, 2 мин.  
Студент не может исправить этот ответ

report.pdf Оценка 16 Октября 2020, 16:17

Комментарии (0)

Оценка

Оценка из 8  
6.00

Отзыв в виде комментария

Well! You are the correct course of calculation, but there are mistakes due to inattention.

Сообщить студентам Сохранить Сохранить и показать следующий Очистка