

Задание

1. Выполнить задание согласно списку:

Вариант 1: Анников, Головкин, Горбачев, Гуськов, Диткин, Жильцова, Зайцев, Иванов, Карпов, Колбинцев, Крысов, Мамлин;

Вариант 2: Мулюгин, Неверов, Никифоров, Орлов, Паксеваткин, Пушкин, Сарычев, Семидьянов, Типушков, Хуторской, Чучелин, Шишкина, Шияпов.

2. Отчеты отправить на эл. почту bandreeva68@mail.ru не позже 15.00 15.05.2020

Практическое занятие.

Решение типовых задач по теме «Углеводороды»

Алгоритм решения задач:

1. Записать условие и вопрос задачи.
2. Написать уравнение реакции, расставить коэффициенты.

Примечание:

1) в решении задач используется следствие из закона Авогадро: молярный объем любого газа при н.у. равен 22,4 л, ($V_m = 22,4$ л/моль).

2) количество вещества n (моль) определяем, используя формулы:

$$n = m / M,$$

$$n = V / V_m,$$

где

m – масса вещества, г;

M – молярная масса вещества, г/моль,

V – объем газа, л.

3. Составляем пропорцию согласно уравнению реакции, находим искомое значение.

Задания для самостоятельного решения:

Вариант 1	Вариант 2
1. При пропускании этилена через раствор бромной воды вес склянки увеличился на 14 г. Какой объем этилена поглотится бромной водой? Какая масса бромистого этилена образовалась при этом?	1. При пропускании этилена через раствор бромной воды вес склянки увеличился на 28 г. Какой объем этилена поглотится бромной водой? Какая масса бромистого этилена образовалась при этом?

2. Какой объем углекислого газа выделится при сжигании 50 л пропилена (н.у.)?	2. Какой объем углекислого газа выделится при сжигании 100 л пропилена (н.у.)?
3. Какой объем ацетилена можно получить при взаимодействии 51,2 кг карбида кальция с водой?	3. Какой объем ацетилена можно получить при взаимодействии 25,6 кг карбида кальция с водой?
4. Дайте названия соединениям:	
1. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$	1. $\begin{array}{c} \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$
2. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$	2. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}\equiv\text{C}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$
3. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_3 \\ \quad \\ \text{Cl} \quad \text{CH}_3 \end{array}$	3. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$