**VI вариант**

**3.** Написатьуравнения реакций схемы синтеза в молекулярном и структурном виде с названиями веществ:

n=3 алкан→ алкен→1,2-дихлоралкан→гликоль→СО2

**5.** Сколько граммов этанола потребуется для получения 8,8 г этилцетата, если практический выход составляет 90%?

Решения задач должны сопровождаться краткими, но достаточно обоснованными пояснениями, используемые формулы нужно выписывать.

Список используемой литературы приводится после выполнения контрольной работы на следующей странице. (не менее 3-х источников).

**Алгоритм решения задач.**

1. Написать в молекулярном виде уравнение реакции, уравнять

2. Над формулами веществ указать, что дано и что найти (по условию)

3. Под формулами веществ написать вычисленные величины (по уравнению)

4. Составить пропорцию и решить её