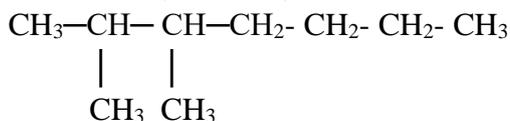


**Демонстрация контрольной работы для проведения промежуточной аттестации в 10 классе по химии.**

- 1) Дайте название соединению, составьте по два его изомера и гомолога, укажите их названия. (6 баллов)



- 2) Напишите уравнения реакций по схемам превращений: (3 балла)



- 3) Напишите структурные формулы веществ по их названиям, определите, к какому классу органических соединений относится каждое вещество: (4 балла)

а) 2,3,3 – триметилпентан; б) 4-метилпентин – 2; в) 2- метилпентен – 1; г) метиловый эфир уксусной кислоты

- 4) (5 баллов)

Газ, формулу которого вам предстоит вывести, применяется для производства полипропилена. Массовые доли углерода и водорода в нём соответственно равны 81,82% и 18,18%, относительная плотность его по водороду равна 22. Выведите молекулярную формулу вещества.

**Критерии оценивания:**

«5» - 18 баллов

«4» - 14 - 17 балл

«3» - 9 – 13 баллов

«2» - менее 9 баллов