**Задание по химии 10 класс.**

Решите задачи

№1. Найдите массу бензола, при бромировании которого образуется

 0.224 л бромоводорода.

№2. Какую массу 2-метил-1,3 бутадиена можно получить

 дегидрированием 72кг 2-метилбутана, если выход продукта

 реакции составляет 80% ?

№3. Рассчитайте количество теплоты, которое выделится при

 сгорании 11,2 л ацетилена по уравнению:

 2С2 Н2 + 5О2 → 4СО2 + 2Н2О + 2600 кДж

№4. На технический карбид кальция массой 40г подействовали

 избытком воды. При этом образовалось 11.2л газа.

 Определите массовую долю примесей в карбиде.

№5 Какую массу 1,3 бутадиена можно получить из 250кг 96%

 этилового спирта по реакции Лебедева:

 кат.

 2 С2Н5ОН → СН2 = СН – СН = СН2

№6. Определите алкан, плотность паров которого по воздуху

 равна 2,9.

№7. При гидрировании непредельного углеводорода массой 2,8г

 образовалось 0,896л алкана. Определите формулу алкена.





