



Задание №2	<p>Составьте уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочки превращений веществ:</p> <p>Метан → ацетилен → этилен → этанол → бутадиен-1,3 → синтетический каучук бутадиеновый.</p>
------------	--

## Часть 2

Задание №3	<p>В результате полного сгорания 3 г органического вещества образовался углекислый газ объёмом 4,48 л (н.у.) и вода массой 5,4 г. Относительная плотность этого вещества по водороду равна 15. Установите молекулярную формулу этого вещества. Составьте его структурную формулу и укажите класс, к которому оно относится.</p>
Задание №4	<p>Составьте уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить цепочки превращений веществ:</p> $\text{CaC}_2 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \text{X}_1 \xrightarrow{2\text{H}_2, \text{Pt}} \text{X}_2 \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_4 \xrightarrow{\text{HBr}} \text{X}_3$