Тема: «Арены: строение молекулы, физические, химические свойства, способы получения, применение».

**Домашнее задание:**

1. Изучить стр. 227-235 учебника.

2. Ответить на вопросы:

1. Какие углеводороды называют ароматическими? Какова их общая формула?
2. Какие типы изомерии характерны для ароматических углеводородов? Составьте структурные формулы всех изомерных аренов состава C9H12 и назовите их согласно международной номенклатуре.
3. Какие из перечисленных свойств присущи бензолу: а) бесцветная жидкость; б) кристаллы синего цвета; в) без запаха; г) растворим в воде; д) является хорошим растворителем?
4. Напишите уравнения реакций, при помощи которых можно осуществить следующие превращения: а) CH4 → X → Y → C6H5Cl; б) X → C6H6 → Y → C6H5COOH. Укажите вещества X и Y и условия проведения синтеза.
5. Какие два вещества вступили в реакцию и в каких условиях, если в результате образовались следующие продукты: а) C6H5C2H5 и HBr; б) C6H5NO2 и H2O? Напишите уравнения реакций.

\*Ответы прислать по адресу: andru79r@gmail.com.