Самостоятельная работа по теме: «Ароматические углеводороды»

 1 - вариант

 **Выбрать правильные утверждения:**

1. Бензол относится к ароматическим соединениям – алкенам;
2. В молекуле бензола электронные облака атомов углерода находятся в состоянии sp2-гибридизации;
3. Молекула бензола содержит чередующиеся одинарные и двойные связи;
4. Бензол относится к классу соединений с общей формулой СnН2n-6
5. При замещении водородных атомов в молекуле бензола радикалами образуются гомологи;
6. Метилбензол является изомером бензола;
7. Этилбензол является гомологом метилбензола;
8. Источником ароматических углеводородов является природный газ;
9. Бензол – легковоспламеняющаяся жидкость, без цвета, и запаха;
10. Бензол – бесцветная жидкость, горящая сильно коптящим пламенем;

Самостоятельная работа по теме: «Ароматические углеводороды»

 2 - вариант

 **Выбрать правильные утверждения:**

1. Арены – это углеводороды, в молекулах которых имеется бензольное кольцо;
2. Молекула бензола состоит из шести атомов углерода и шести атомов водорода;
3. Циклическую формулу бензола предложил Бутлеров, согласно своей теории строения органических веществ;
4. Структурную формулу бензола правильнее изображать в виде шестиугольника с чередующимися двойными и одинарными связями;
5. В молекуле бензола негибридные р-электронные облака атома углерода перекрываются друг с другом;
6. 1,3-диметилбензол и этилбензол являются гомологами;
7. В боковых цепях ароматических соединений **не** могут быть радикалы непредельных углеводородов;
8. Бензол можно получить из гексана;
9. Бензол – кристаллическое вещество со своеобразным запахом, не растворяется в воде;
10. При охлаждении бензол легко застывает в белую массу с температурой плавления 5,50С