**Основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова**

1. Атомы в молекулах соединены друг с другом в определенной последовательности согласно их валентности. Последовательность межатомных связей в молекуле называется ее химическим строением и отражается одной структурной формулой (формулой строения).
2. Свойства веществ зависят от их химического строения.
3. По свойствам данного вещества можно определить строение его молекулы, а по строению молекулы - предвидеть свойства.
4. Атомы и группы атомов в молекуле оказывают взаимное влияние друг на друга.

**Основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова**

1. Атомы в молекулах соединены друг с другом в определенной последовательности согласно их валентности. Последовательность межатомных связей в молекуле называется ее химическим строением и отражается одной структурной формулой (формулой строения).
2. Свойства веществ зависят от их химического строения.
3. По свойствам данного вещества можно определить строение его молекулы, а по строению молекулы - предвидеть свойства.
4. Атомы и группы атомов в молекуле оказывают взаимное влияние друг на друга.

**Основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова**

1. Атомы в молекулах соединены друг с другом в определенной последовательности согласно их валентности. Последовательность межатомных связей в молекуле называется ее химическим строением и отражается одной структурной формулой (формулой строения).
2. Свойства веществ зависят от их химического строения.
3. По свойствам данного вещества можно определить строение его молекулы, а по строению молекулы - предвидеть свойства.
4. Атомы и группы атомов в молекуле оказывают взаимное влияние друг на друга.

**Основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова**

1. Атомы в молекулах соединены друг с другом в определенной последовательности согласно их валентности. Последовательность межатомных связей в молекуле называется ее химическим строением и отражается одной структурной формулой (формулой строения).
2. Свойства веществ зависят от их химического строения.
3. По свойствам данного вещества можно определить строение его молекулы, а по строению молекулы - предвидеть свойства.
4. Атомы и группы атомов в молекуле оказывают взаимное влияние друг на друга.

**Основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова**

1. Атомы в молекулах соединены друг с другом в определенной последовательности согласно их валентности. Последовательность межатомных связей в молекуле называется ее химическим строением и отражается одной структурной формулой (формулой строения).
2. Свойства веществ зависят от их химического строения.
3. По свойствам данного вещества можно определить строение его молекулы, а по строению молекулы - предвидеть свойства.
4. Атомы и группы атомов в молекуле оказывают взаимное влияние друг на друга.

**Основные положения теории химического строения А.М. Бутлерова**

1. Атомы в молекулах соединены друг с другом в определенной последовательности согласно их валентности. Последовательность межатомных связей в молекуле называется ее химическим строением и отражается одной структурной формулой (формулой строения).
2. Свойства веществ зависят от их химического строения.
3. По свойствам данного вещества можно определить строение его молекулы, а по строению молекулы - предвидеть свойства.
4. Атомы и группы атомов в молекуле оказывают взаимное влияние друг на друга.