Тематический раздел: Теоретическая химия.

### Дискуссионная рубрика

Регистрационный код публикации: 12-32-10-1 Подраздел: Теория строения вещества.

Редакционный комментарий: Публикуемая статья является дискуссионной по многим позициям. У рецензентов сложилось неоднозначное мнение относительно адекватности описания предложенной моделью межатомных взаимодействий и, с очевидностью, автору необходимо еще многое проверить, доказать и сопоставить с общепринятыми квантово-химическими и иными подходами, в частности, с принципом Паули и т.д.. Однако, редактора журнала считают, что размещение статьи именно в дискуссионной рубрике позволит активировать обсуждение проблематики казалось бы уже устоявшейся теории электронного строения атома.

> Публикация доступна для обсуждения в рамках функционирования постоянно действующей интернет-конференции "Бутлеровские чтения". http://butlerov.com/readings/ Поступила в редакцию 30 сентября 2012 г. УДК 544.142.

# Природа и механизм образования ковалентной связи

## © Потапов Алексей Алексеевич

Учреждение Российской Академии наук Институт динамики систем и теории управления Сибирского отделения РАН (ИДСТУ СО РАН). ул. Лермонтова, д.134. г. Иркутск, 664033. Россия. Тел: (3952) 46-30-09. E-mail: aleksey.potapov.icc@gmail.com

Ключевые слова: атом, молекула, ковалентная связь, физическая связь, дипольные моменты, заряды ионов, электростатические взаимодействия.

#### Аннотация

Исходя из понимания электронного строения атомов, предложена теория ковалентной связи, основанная на модифицированной модели кольца на оси молекулы. Получены аналитические выражения энергии связи и энергии ионизации для молекулярного иона водорода, молекулы водорода и наиболее характерных двухатомных молекул. Установлен универсальный характер ковалентной связи.

## Содержание

#### Введение

- 1. Атом как основа формирования химической связи
- 2. Одноэлектронная (ковалентная) связь
- 3. Двухэлектронная ковалентная связь
- 4. Двойная и тройная ковалентные связи