

Рис. 1. Взаимосвязь длины связей С-N и N-N диазониевой группы. (а) Наблюдаются выраженные обратные зависимости длин связи для синглетного состояния диазо-катионов -N₂+ и дуплетного состояния нейтральных молекул. (b) Отсутствуют взаимосвязи этих параметров для триплетного состояния и для состояний с минимумом энергии.

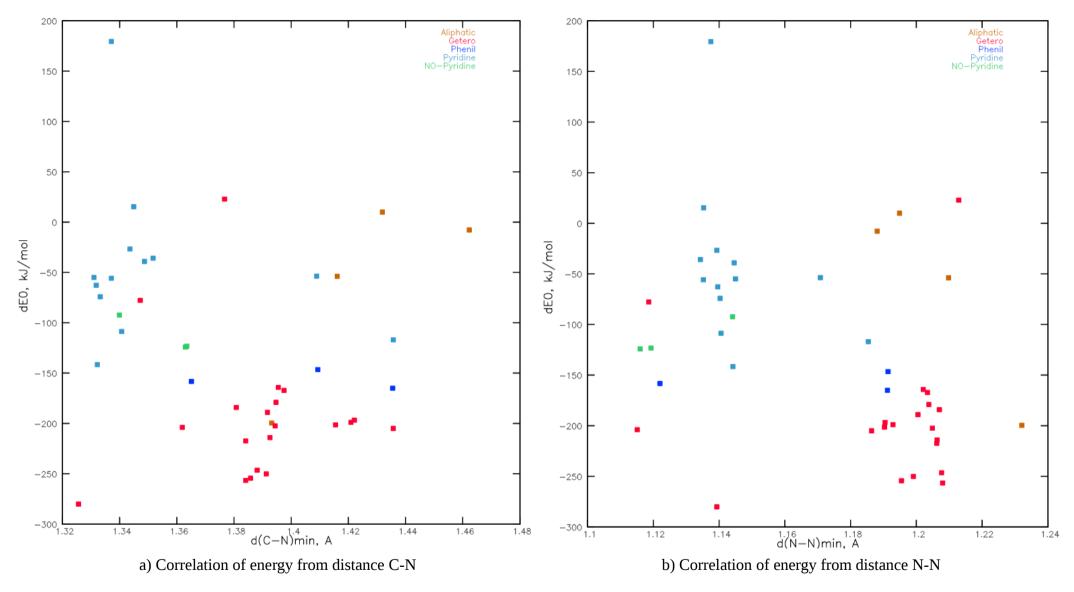


Рис. 2. Зависимость энергии взаимодействия азота с карбкатионом от длин связи C-N и N-N в диазониевой группе Не наблюдается каких либо корреляций между длинами связей в диазониевой группе и прочностью диазониевого катиона.

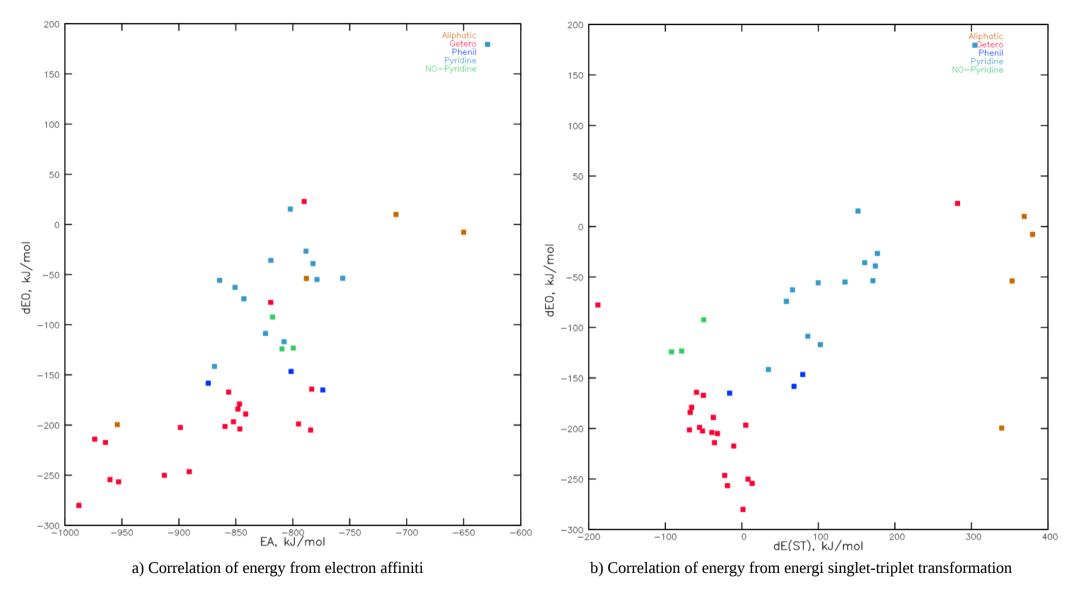


Рис. 3. Зависимость энергии взаимодействия с азотом от сродства к электрону и от энергии синглет триплетного перехода исходных карбкатионов. (а) Наблюдается слабая корреляция и тенденция к прямой зависимости энергии связывания азота от сродства к электрону. (b) Прочность диазониевого катиона практически не связана с энергией синглет триплетного перехода.

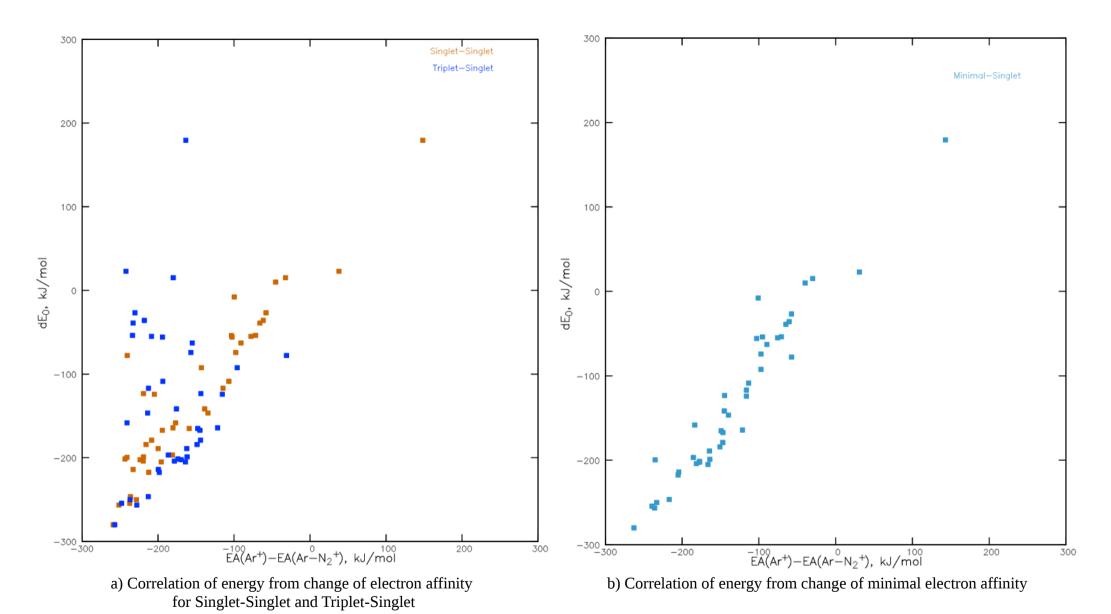


Рис. 4. Зависимость энергии взаимодействия с азотом от изменения сродства к электрону в этом процессе. (b) Наиболее четко выражена зависимость при использовании состояний с минимумом энергии для исходных карбкатионов и синглетного состояния для диазониевого катиона.

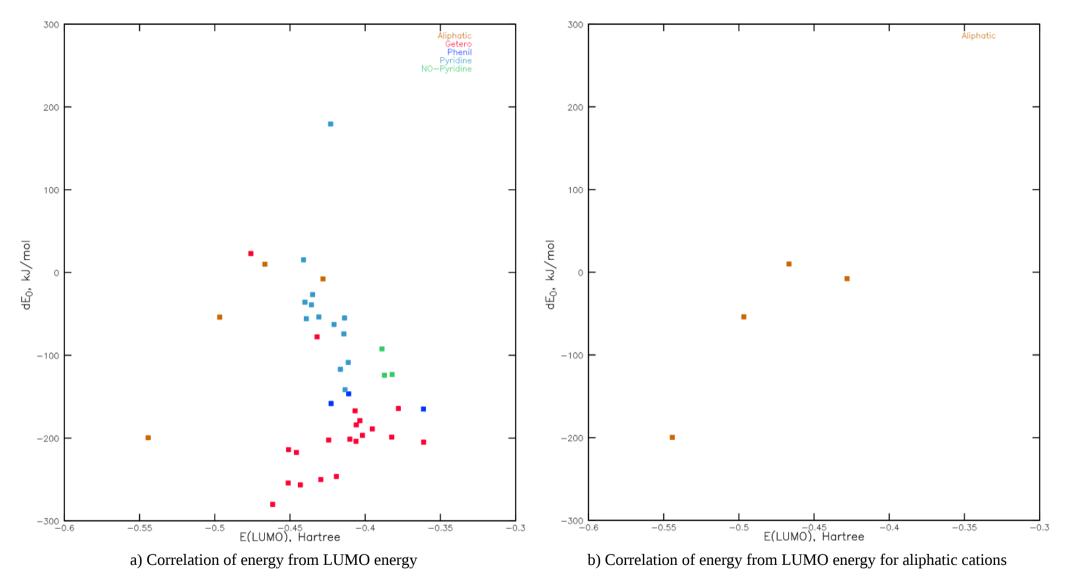


Рис. 5. Зависимость энергии взаимодействия с азотом от энергии LUMO орбитали.

(a) Для ароматических систем не наблюдается явных зависимостей. (b) В ряду алифатических катионов - метил, этил, изопропил наблюдается практически линейное возрастание прочности диазониевого катиона от энергии LUMO орбитали. Третбутиловый катион выпадает из ряда, так как значение энергии связывания с азотом для третбутилового катиона близка к нулю и в процессе оптимизации геометрии происходит отщепление азота, что вероятно связано с его повышенной устойчивостью.

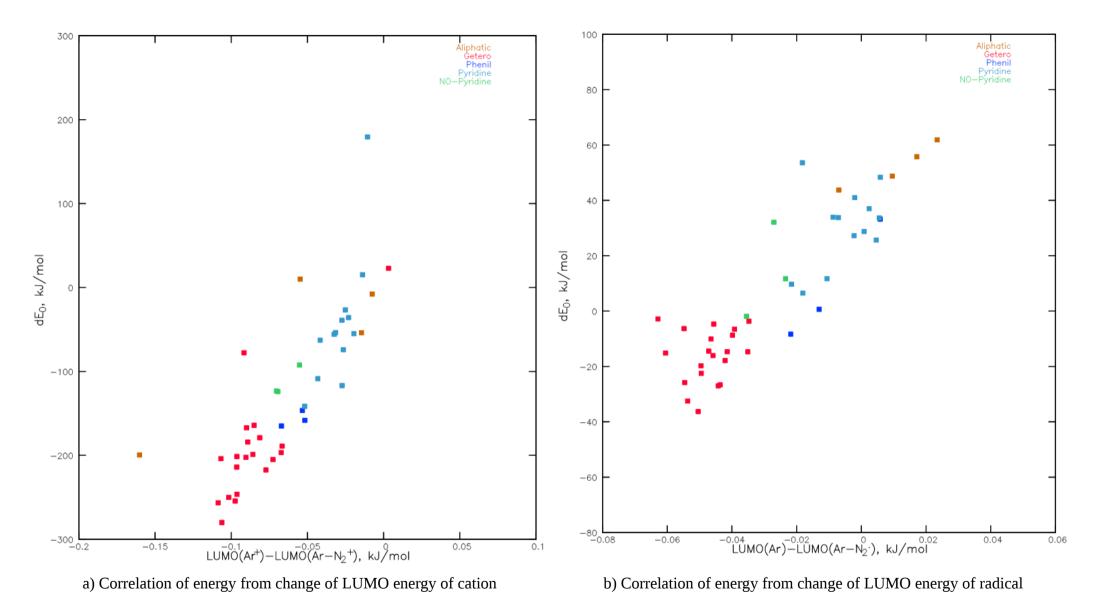


Рис. 6. Взаимосвязь энергии взаимодействия азота с карбкатионом от изменения энергии LUMO уровня в процессе. (а) Наблюдается прямо пропорциональная зависимость для карбкатионов в этом процессе. (b) Для радикалов зависимость носит аналогичный характер, но большинство систем имеет низкую прочность связывания с азотом.

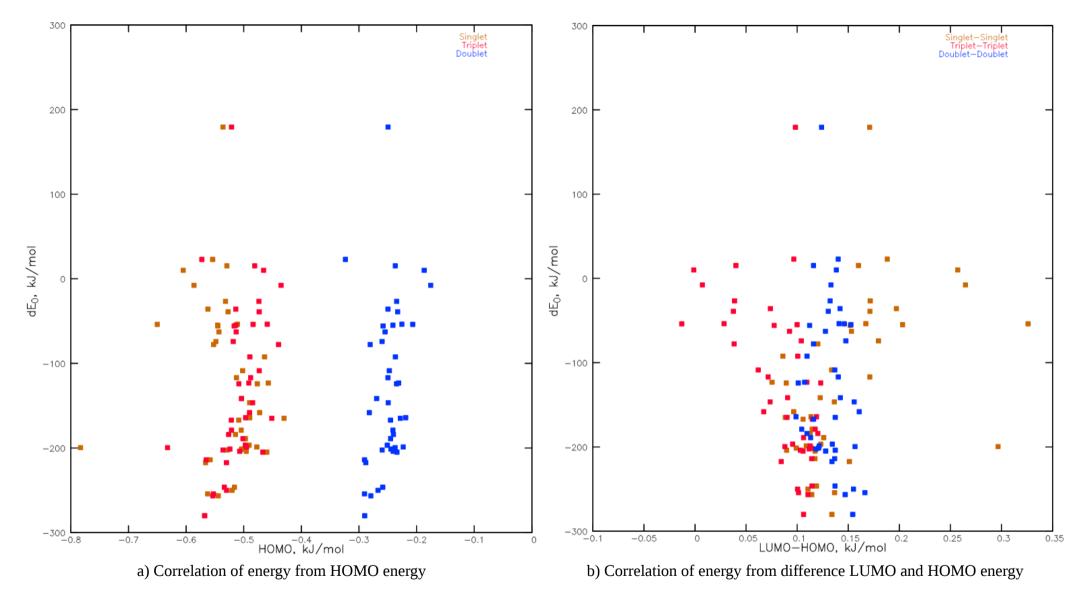


Рис. 7. Зависимость энергии взаимодействия азота с карбкатионом от энергии НОМО и разности LUMO-HOMO орбиталей исходных карбкатионов и радикалов. Энергия связывания азота слабо коррелирует с энергией НОМО орбитали и с разностю энергий LUMO-HOMO орбиталей.