|  |
| --- |
|  |
| Рис. 1. Зависимость энергий молекулярных орбиталей NH2N2+  от межъядерного расстояния NH2—N2+. |

|  |
| --- |
|  |
| Рис. 2. Трассировка молекулярных орбиталей NH2N2+.  ***При сканировании энергии, с учетом пространственного подобия МО, можно определить что заполненные орбитали***  ***молекулярного азота трансформируются в орбитали № 1, 3, 4, 6, 9, 10, 11 катиона NH2N2+.*** |

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |
| Рис. 3. Энергетическая диаграмма молекулярных орбиталей при взаимодействии N2 и NH2+ c образованием NH2N2+. | |

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |
| Рис. 4. Особый случай, трансформация МО11 и МО14 NH2N2+, в молекулярные орбитали N2 и NH2+ соответственно,  с очень медленным разделением, вплоть до d(NH2+—N2)>50Å | |

|  |
| --- |
| Таблица 1.  **Энергия молекулярных орбиталей** |
|  |
|  |
| ***Занятые орбитали молекулярного азота понижают свою энергию на 2,063 Eh(102,5 %), а орбитали NH2+ катиона повышают***  ***энергию на 0,0588 Eh (-2,5 %).*** |