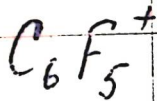


$C_6F_5,$

$C_6F_5^+$



Price S. Y. W., 1974.
et al.

(A.P.)

Can. J. Chem. 1974,
52 (24), 4109-11.

(see $\text{C}_6\text{F}_5\text{-F}$, I)

C₆F₅

1982

2 Б1086. Ионизация при соударениях между быстрыми атомами щелочных металлов и гексафторбензолом. Collisional ionization between fast alkali atoms and hexafluorobenzene. Compton R. N., Reinhardt P. W. «Chem. phys. Lett.», 1982, 91, № 4, 268—270 (англ.)

Изучено образование отриц. ионов при соударениях атомов щел. металлов с гексафторбензолом. Обнаружено, что в соударениях C₆F₆ с атомами Na и K образуются только ионы C₆F₅⁻ и F⁻, в соударениях же с Rb и Cs наблюдаются те же ионы, а молек. ион C₆F₆⁻ присутствует на уровне следов. В кач-ве возможных причин аномально малых сечений образования иона C₆F₆⁻ рассматриваются существование барьера для переноса s-электрона щел. атома на σ* орбиталь C₆F₆⁻, а также наличие конкурирующего канала, каковым может быть гарпунная р-ция отрыва атома фтора A + C₆F₆ → AF + C₆H₅. Оценена величина сродства к электрону радикала C₆F₅, EA(C₆F₅) = 2,7 ± 0,2 эВ.

Н. И. Бутковская

Ac;

X. 1983, 19,
N 2