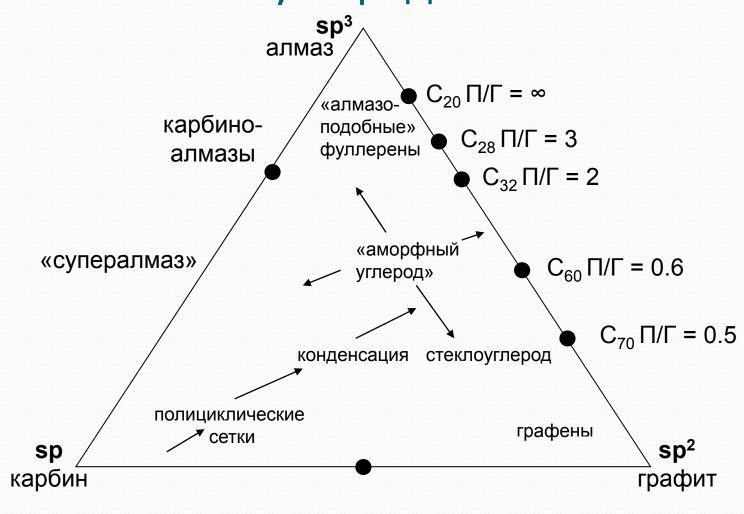
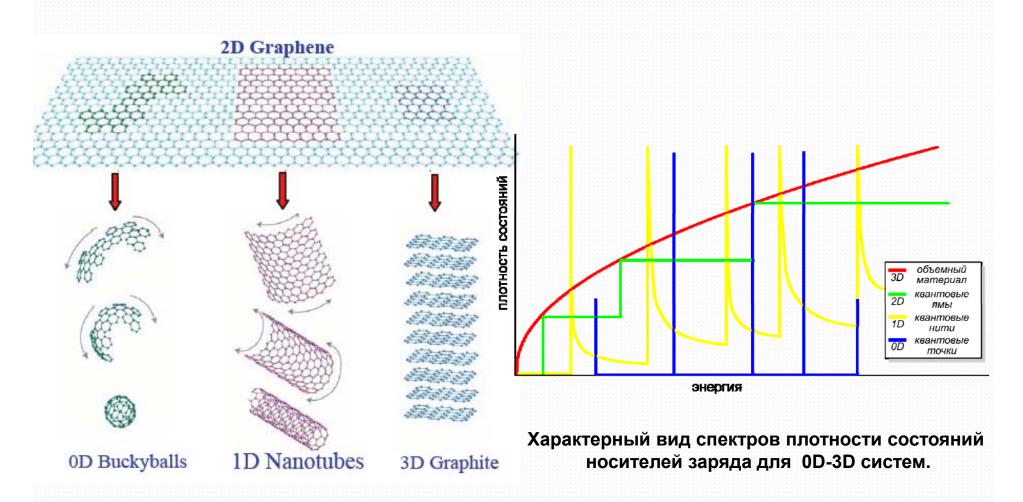
Молекулярные системы

Углерод: многообразие его аллотропных форм. Фуллерены и их производные.

Классификация аллотропных форм углерода



Многообразие форм углерода

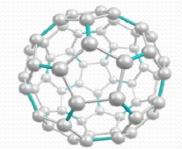


Многообразие форм существования углерода

Почему углерод?

Quantum Dot (OD)

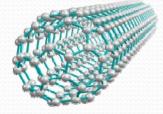
 C_{60} , C_{70} , C_{2n+2} (2n>70)



Селективность
Особенности физических свойств
Возможность химической
модернизации



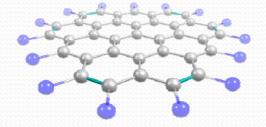
SWCNTs(n,m) and **MWCNTs**



Металлы и полупроводники Различная подвижность основных носителей заряда

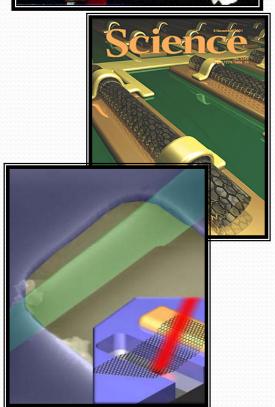
Quantum Well(2D)

Graphene

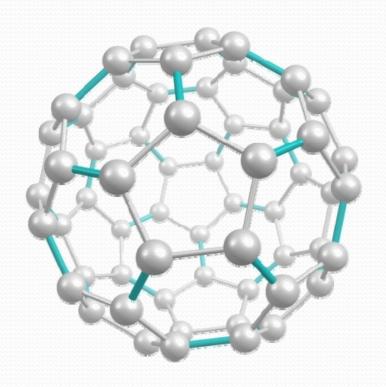


Область ждущая своих открытий





Простейший фуллерен: С₆₀



3D модель

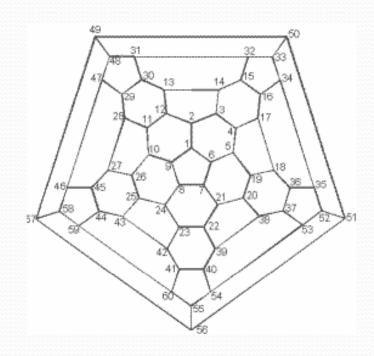
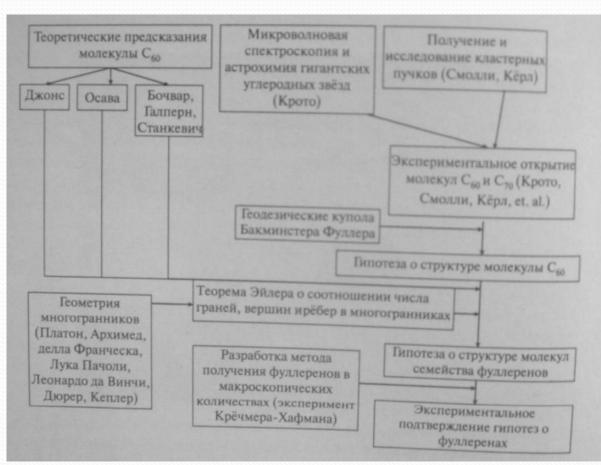


Диаграмма Шлегеля

«Генеалогическое дерево» открытия фуллеренов





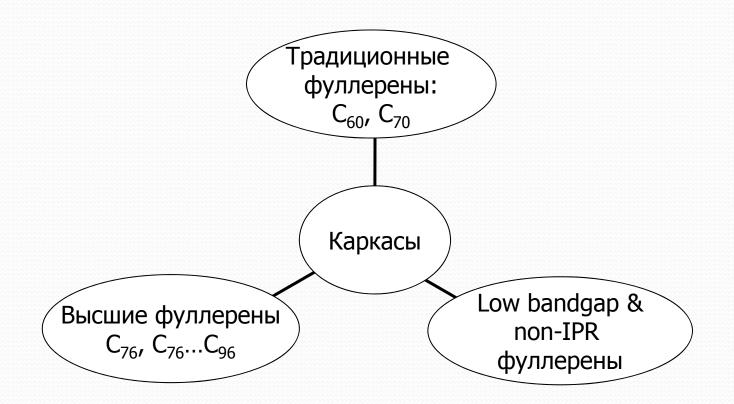
Биосфера Фуллера

$$B-P+\Gamma=2$$

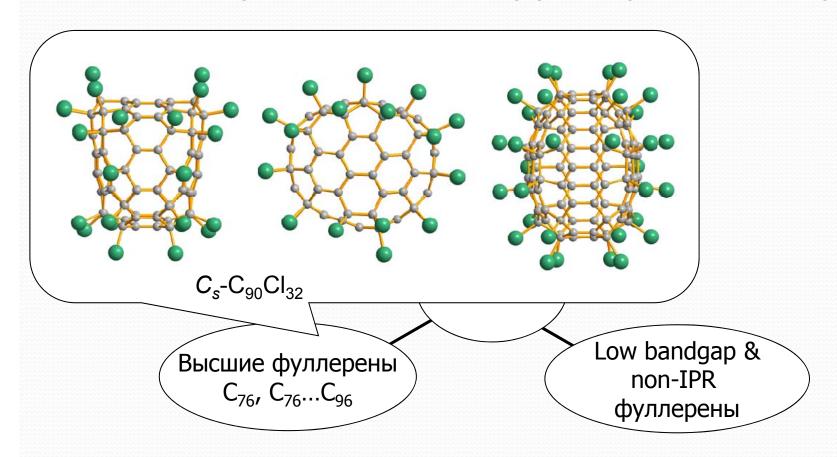
$$B = 2(10 + h)$$

Теорема Эйлера

Галогенпроизводные фуллеренов. Каркасы

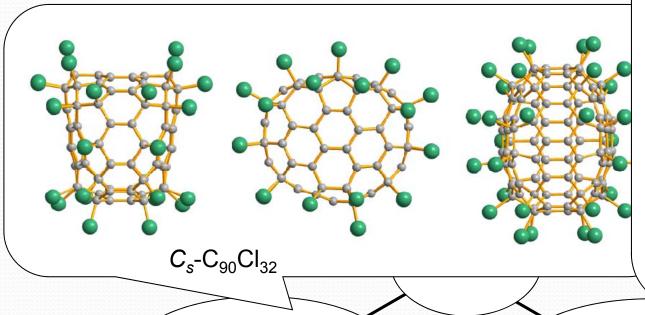


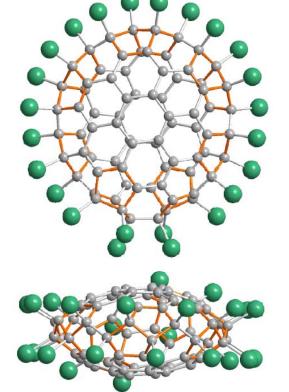
Галогенпроизводные фуллеренов. Каркасы



S.I. Toyanov et al., Angew. Chem. Int. Ed. 2009, 48, 2584 – 2589

Галогенпроизводные фуллере





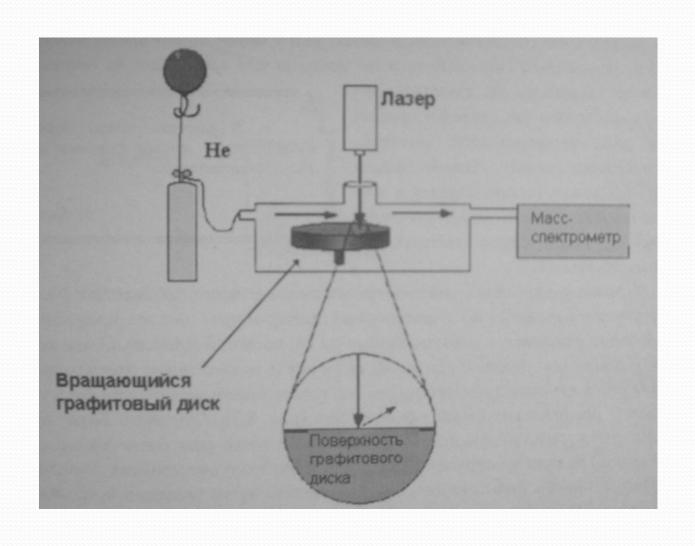
¹⁸⁹¹⁷C₇₆Cl₂₄

Высшие фуллерены С₇₆, С₇₆...С₉₆ Low bandgap & non-IPR фуллерены

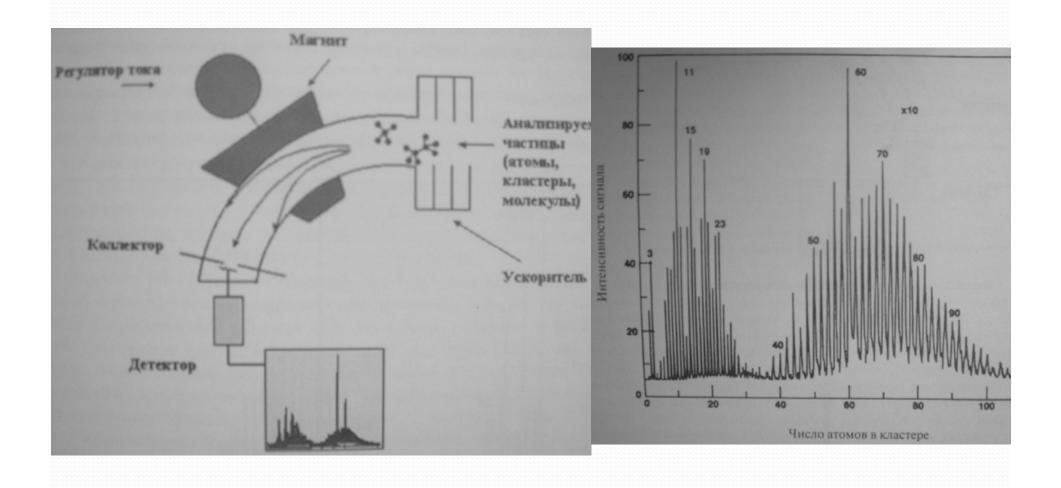
S.I. Toyanov et al., Angew. Chem. Int. Ed. 2009, 48, 2584 – 2589

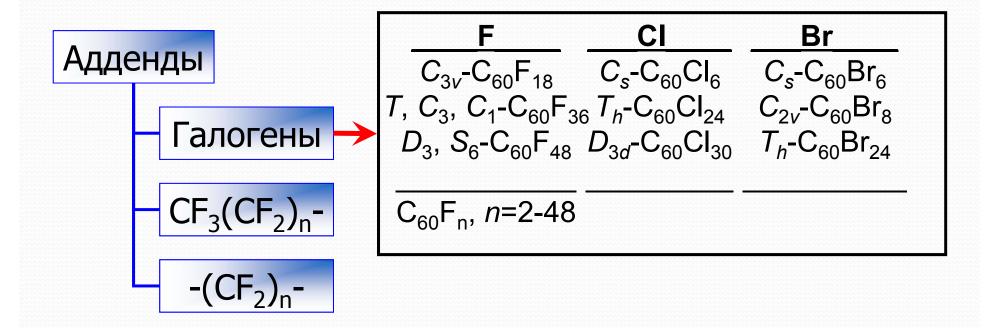
S.I. Toyanov et al., Angew. Chem. Int. Ed. 2009, **48**, 5904 – 5907

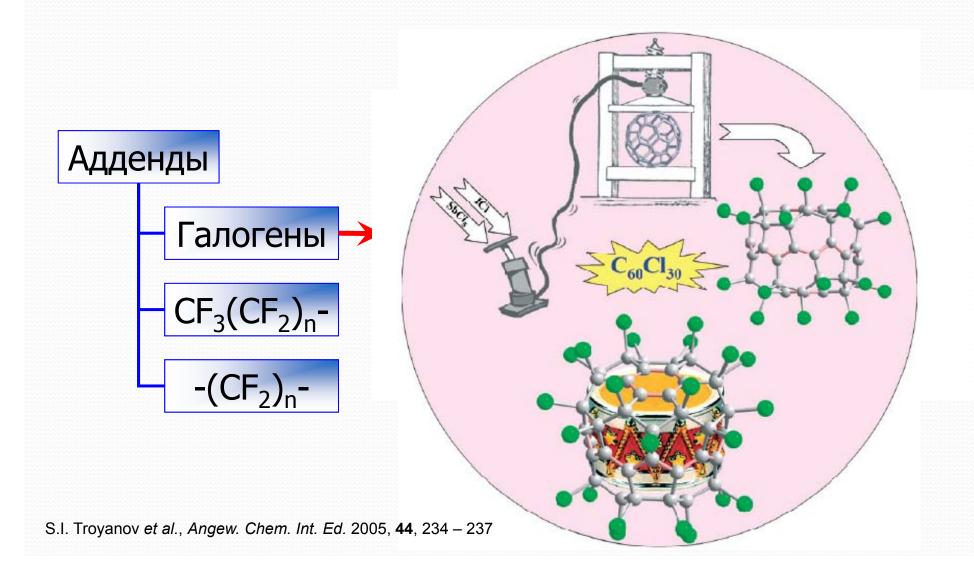
Получение углеродных кластеров 1

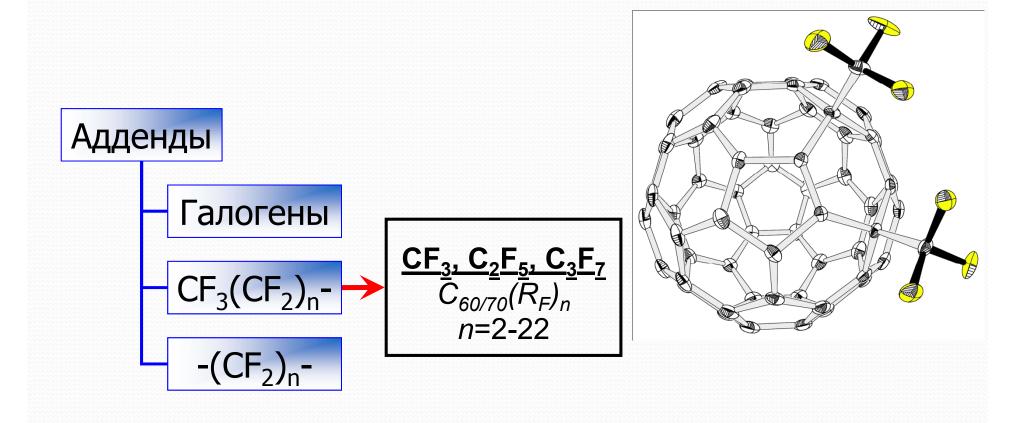


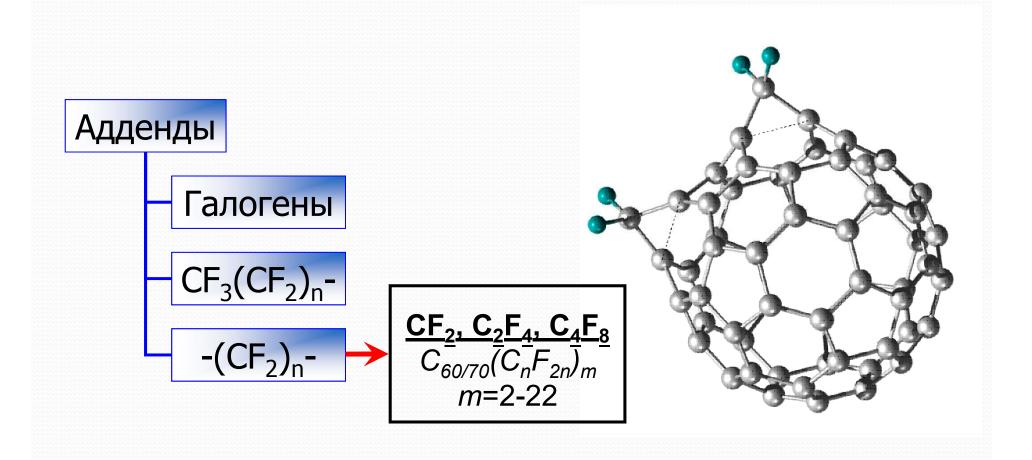
Получение углеродных кластеров 2



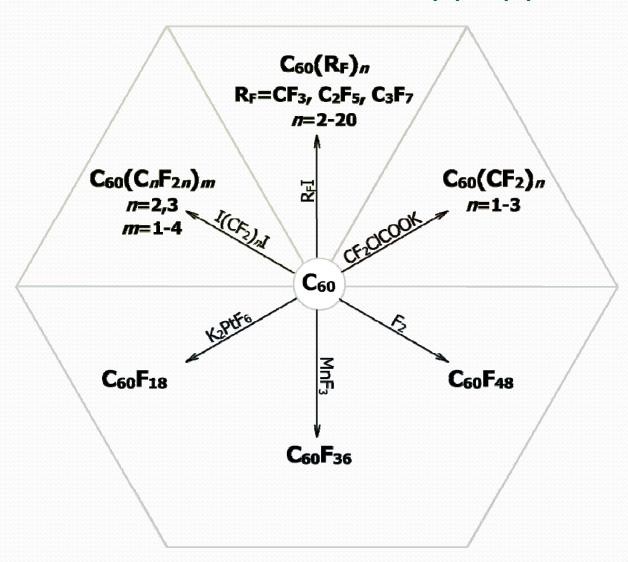




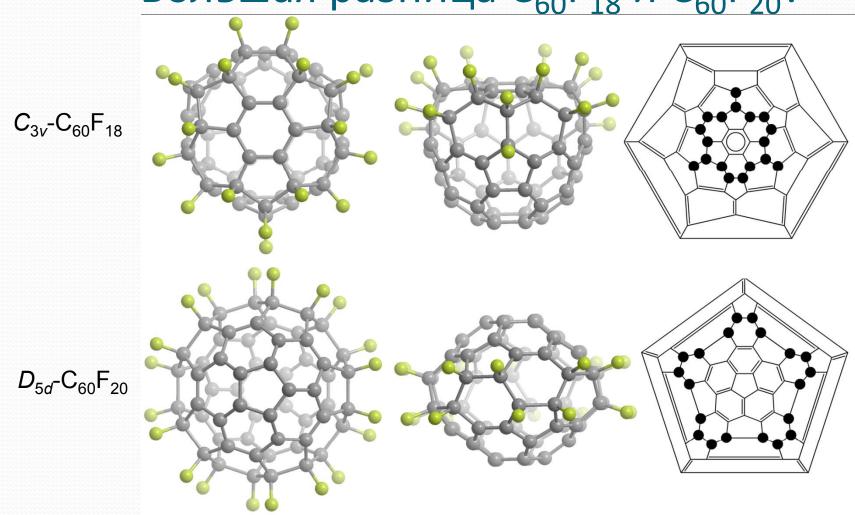




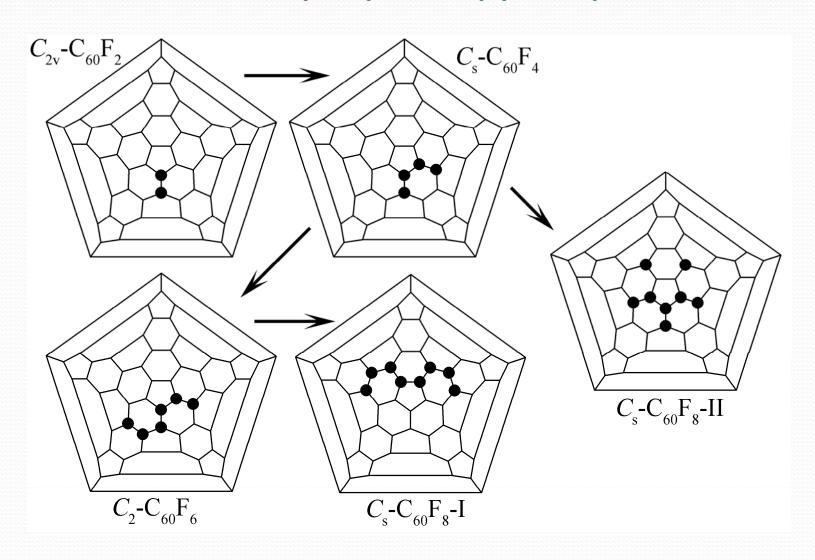
Синтетические подходы



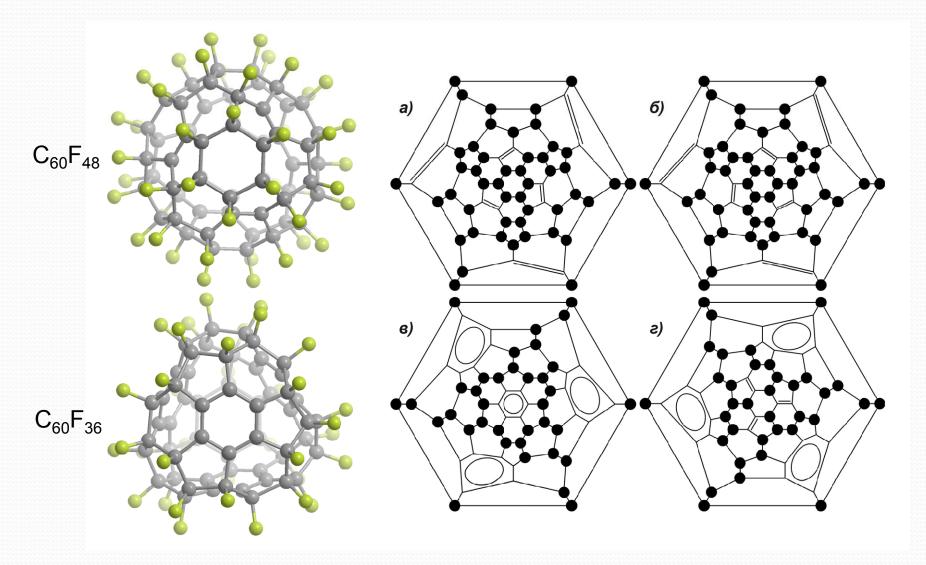
Строение фтор[60]фуллеренов. Большая разница $C_{60}F_{18}$ и $C_{60}F_{20}$?



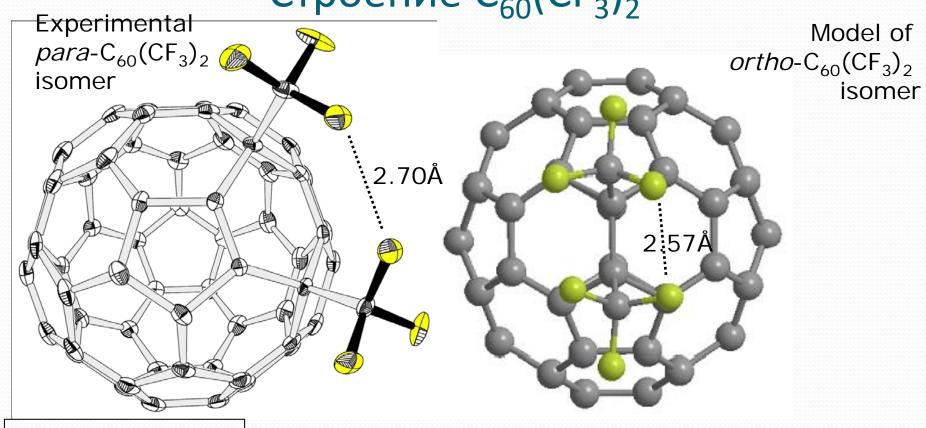
Низшие фтор[60]фуллерены



Высшие фтор[60]фуллерены



Трифторметил[60]фуллерены. Строение $C_{60}(CF_3)_2$

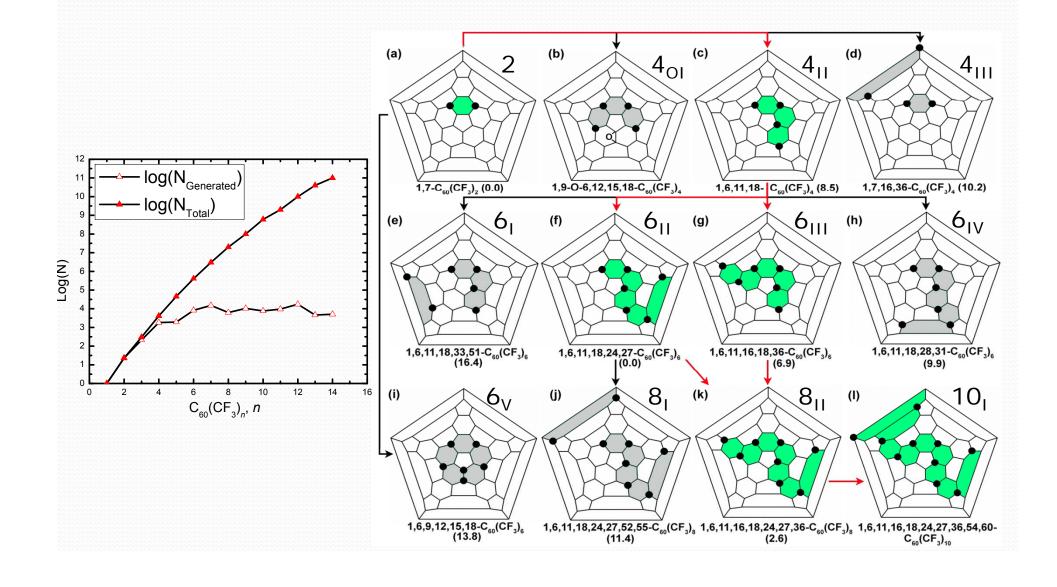


 $C_{60}(CF_3)_2 \cdot C_6H_5CH_3$, 150 K Monoclinic P2₁ R_1/wR_2 0.055/0.140

E_{ortho}− E_{para}~ 32 kJ·mol⁻¹

Dorozhkin E.I. et al. Eur. J. Org. Chem., 2007, 5082-5094

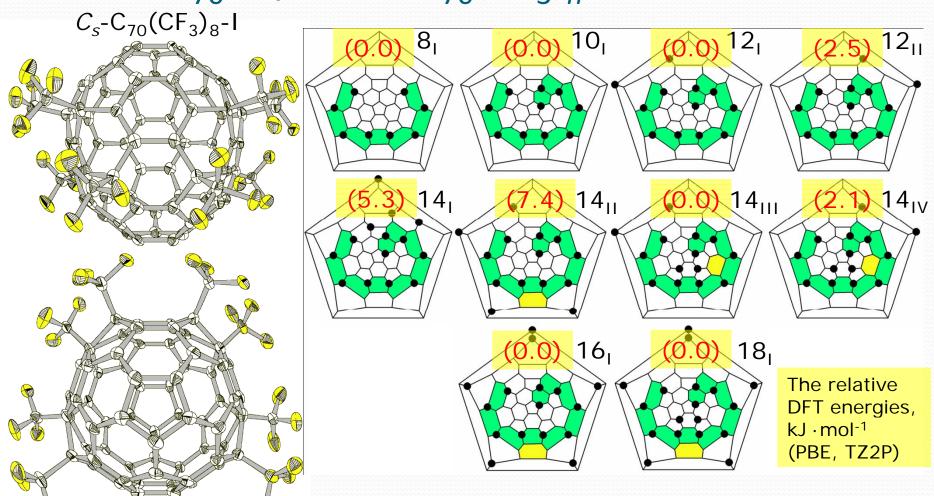
Трифторметил[60]фуллерены.



Количество охарактеризованных соединений $C_{60}F_n$, $C_{60}(CF_3)_n$, $C_{70}(CF_3)_n$

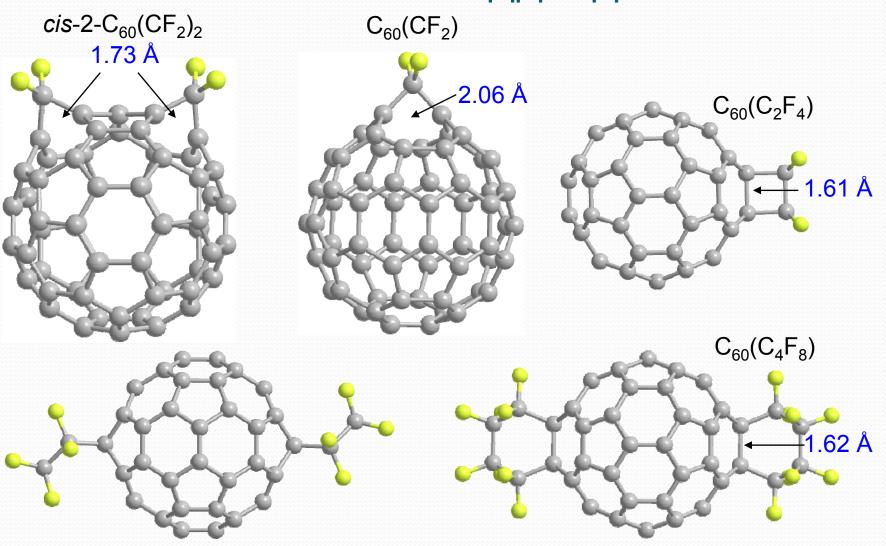
C ₆₀ F _n		C ₆₀ (CF ₃) _n		C ₇₀ (CF ₃) _n	
n=	Str. Data	n=	Str. Data	n=	Str. Data
2	1*	2	1	2	1*
4	1*	4	2	4	1*
6	1*	6	3+2*	6	1+ 1*
8	2*	8	2	8	1+ 1*
16	1	10	4	10	1
18	1	12	3	12	2
20	1*	14	2	14	4
24	1*	16	3	16	1
36	3	18	1	18	1
38	1*				
48	2				
Об.	7+8*	Об.	21+2*	Об.	11+4*

C_{70} : проще? $C_{70}(CF_3)_n$, n = 8-18



Avdoshenko S.M. et al., Chem. Commun., 2006, 2463 and refs. herein Kareev I.E. et al., Angew. Chem. Int. Ed., 2005, 44, 7984

Бивалентные адденды



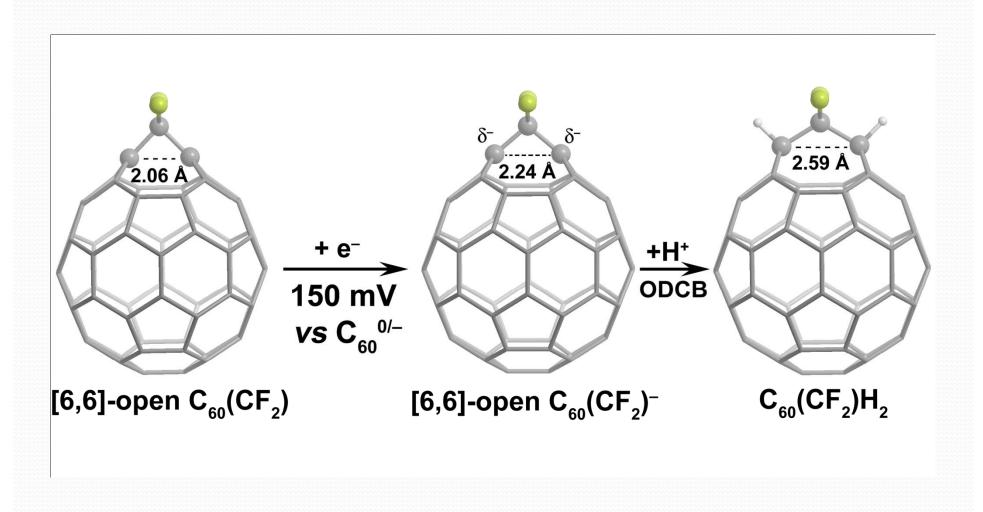
Pimenova A.S. et al., Dalton Trans., 2007, 5322; Pimenova A.S. et al., Chem. Commun, 2007, 374

Мотивы заполнения каркаса

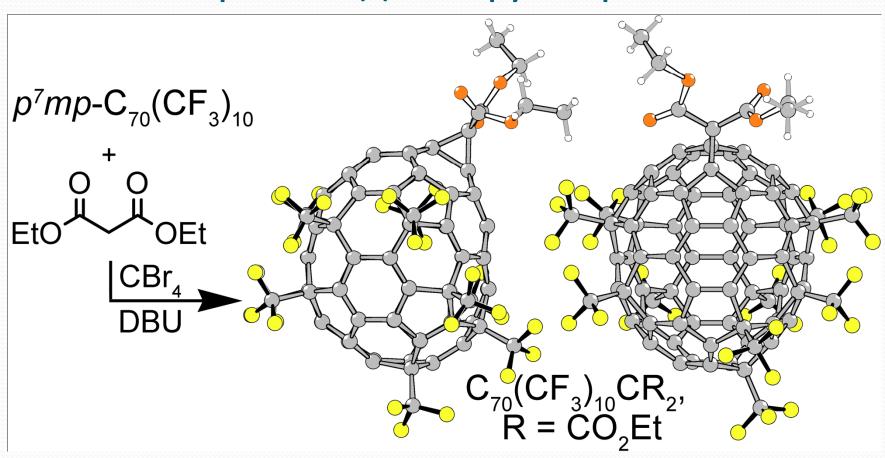
• 1,2-контакты для малых групп и 1,3-1,4-контакты для объемных групп

- Локализация аддендов
- Выделение уплощенных ароматичесих фрагментов и двойных связей

Протонирование аниона $C_{60}(CF_2)^-$



Модификация фторсодержащих производных фуллеренов



Принцип разделения зарядов. Построение устройств на основе органических полупроводников

