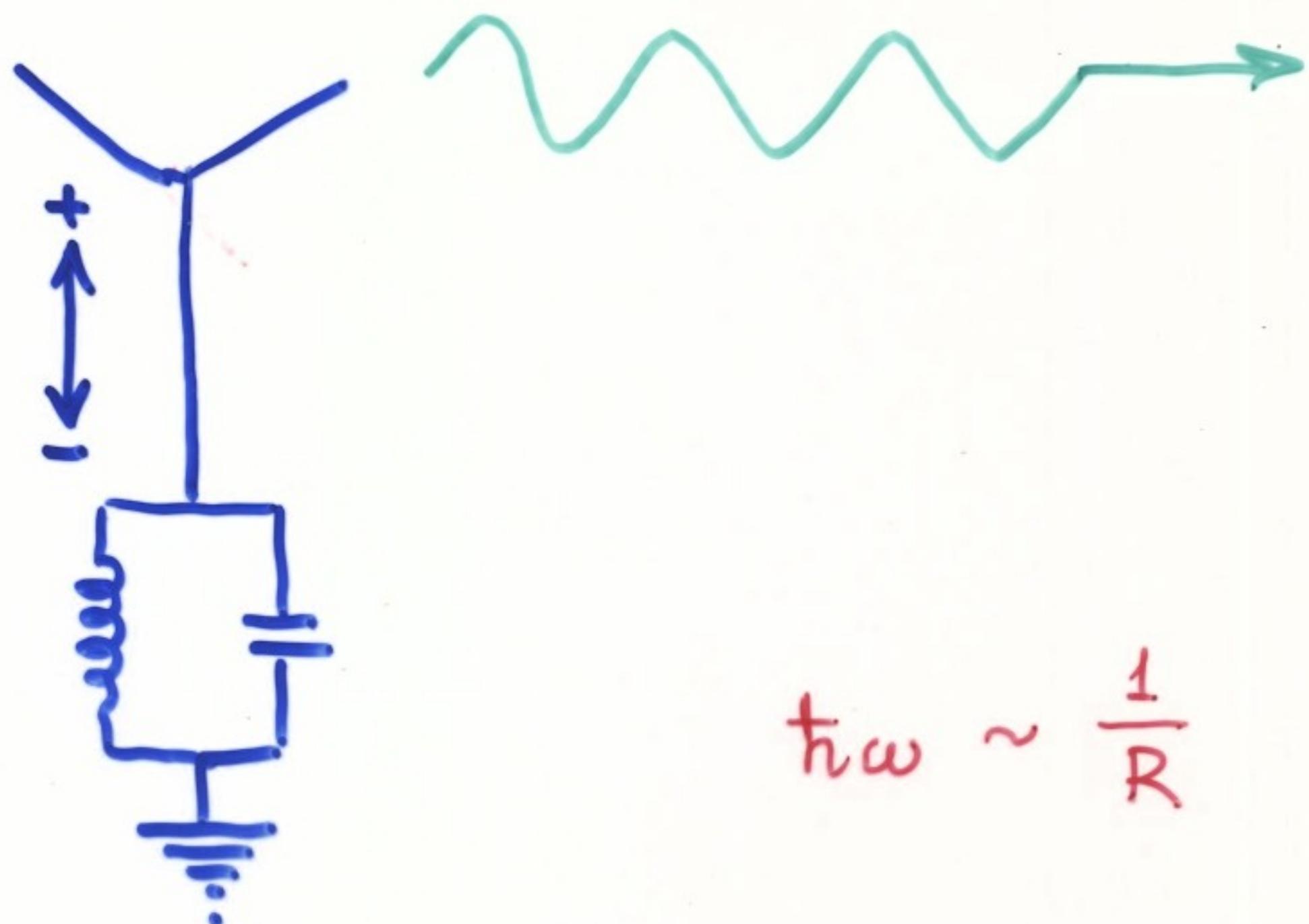


Гигантский дипольный резонанс в неядерных микросистемах

1. Атомы.

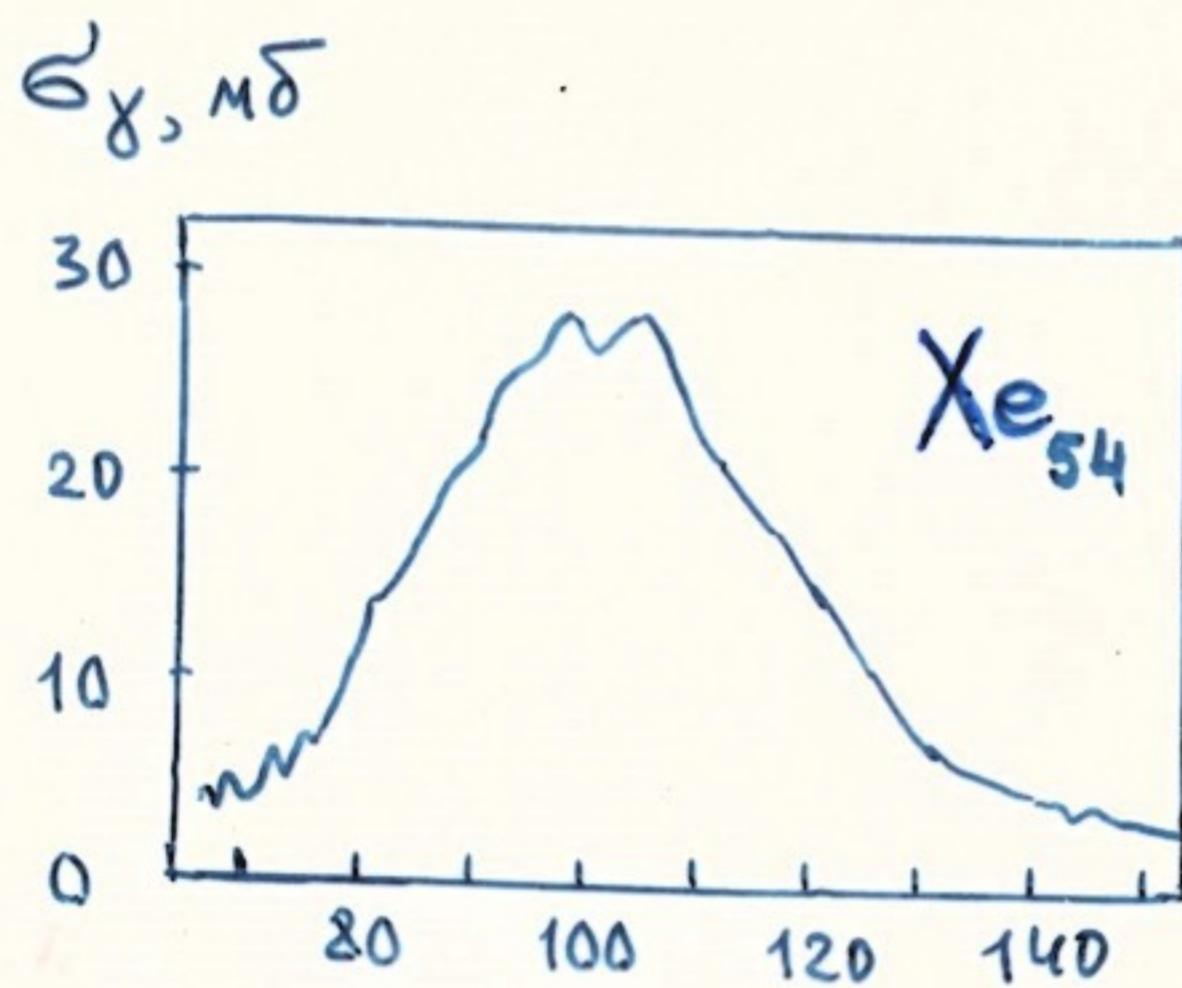
2. Металлические кластеры.

3. Фуллерены.



$$\hbar\omega \sim \frac{1}{R}$$

АТОМЫ



$$\hbar\omega \approx \frac{1}{R}$$

ядро Xe (ксенон): $R_{ядро} \approx (132)^{1/3} \phi_M \approx 5 \cdot 10^{-13} \text{ см.}$

атом Xe (ксенон): $R_{атом} \approx 10^{-8} \text{ см}$

$$(\hbar\omega)_{ядро Xe} \approx 15 \text{ МэВ} = 1,5 \cdot 10^7 \text{ эВ.}$$

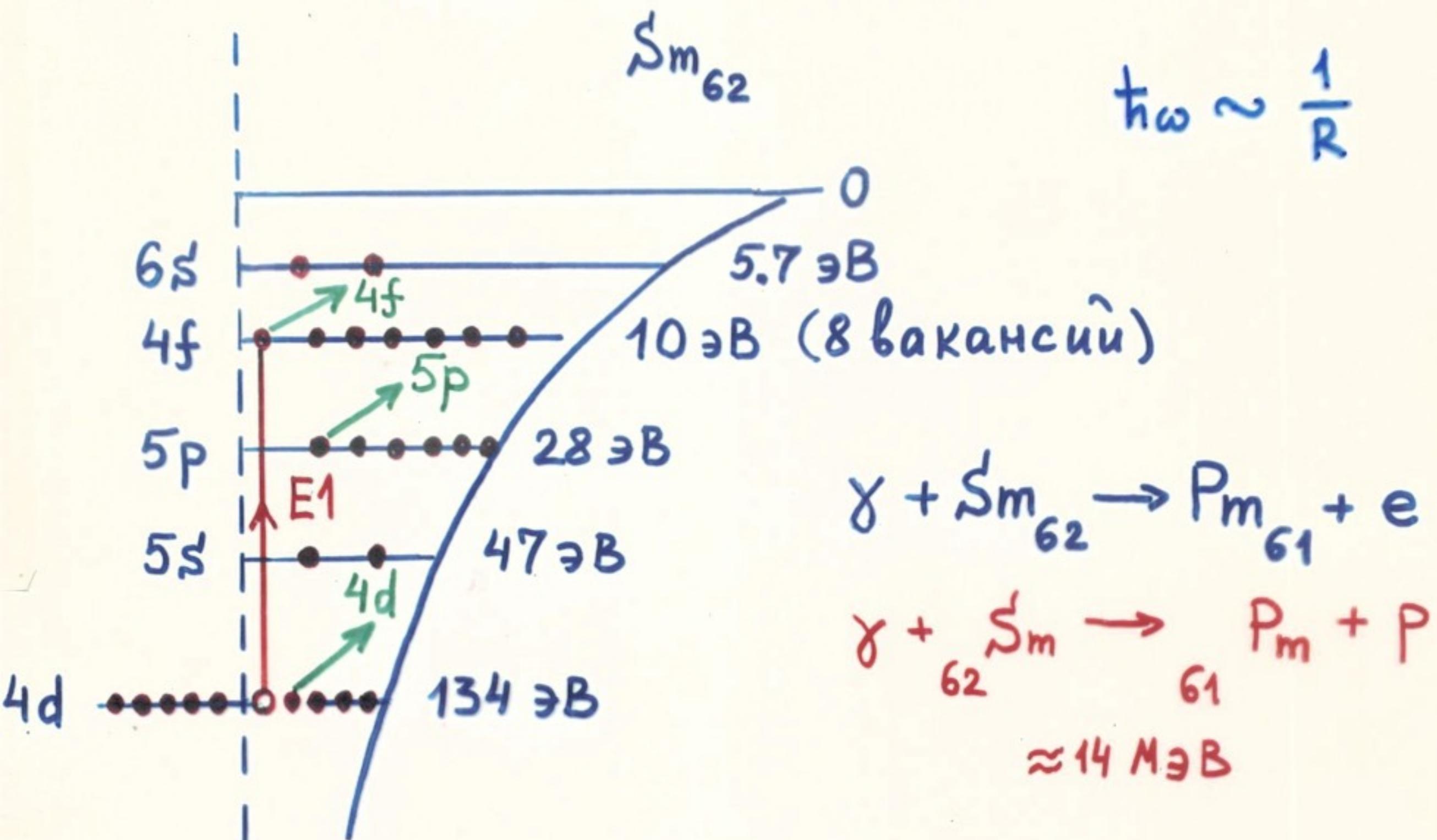
$$(\hbar\omega)_{атом Xe} \approx 100 \text{ эВ.}$$

$$\left(\frac{R_{ядро}}{R_{атом}} \right)_{Xe} \approx \left(\frac{\hbar\omega_{атом}}{\hbar\omega_{ядро}} \right)_{Xe}$$

$$\frac{5 \cdot 10^{-13} \text{ см}}{10^{-8} \text{ см}} \approx \frac{10^2 \text{ эВ}}{1,5 \cdot 10^7 \text{ эВ}}$$

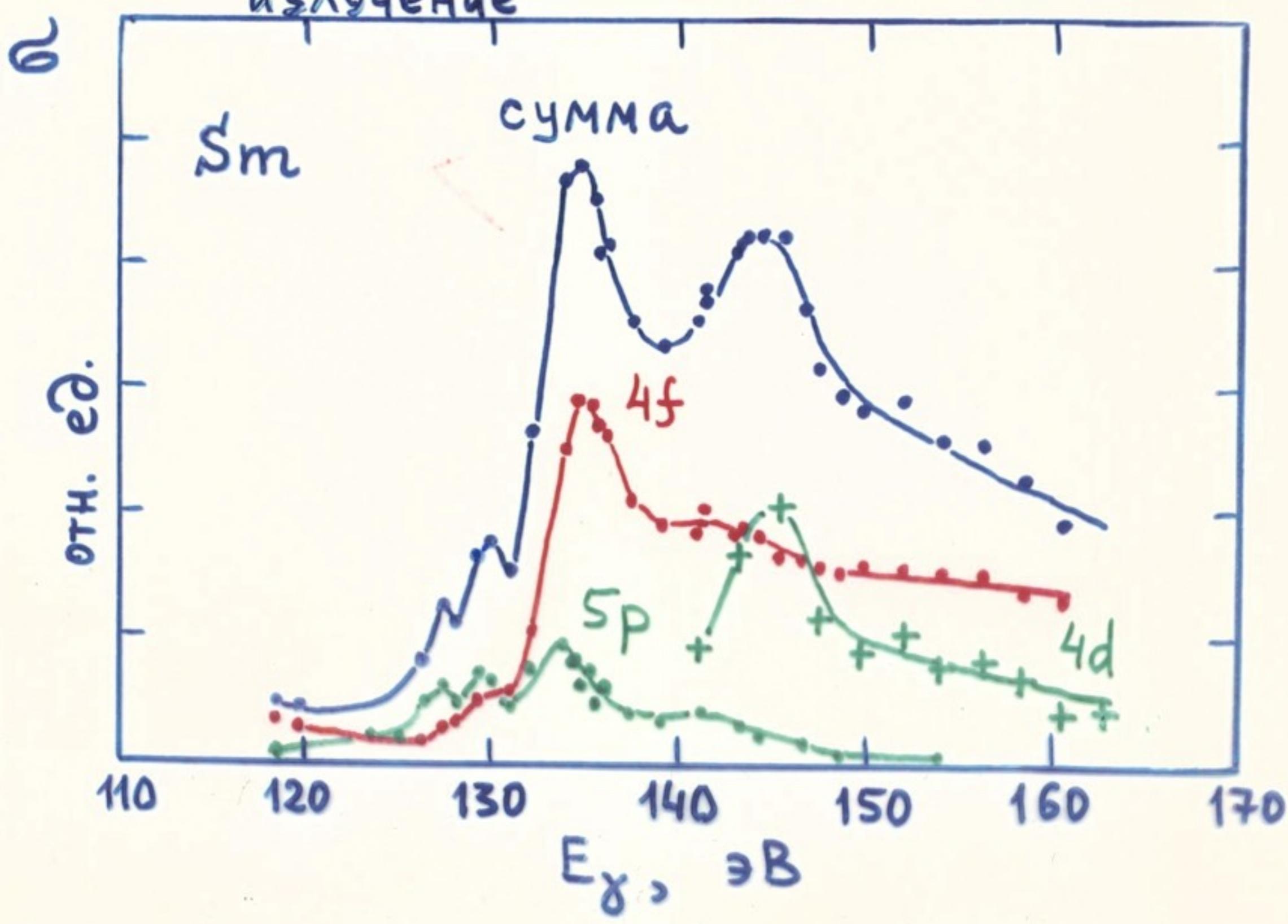
$$5 \cdot 10^{-5} \approx 0,7 \cdot 10^{-5}$$

Гигантский дипольный (E1) резонанс в атомах



синхротронное
излучение

DESY 1985



Металлические кластеры

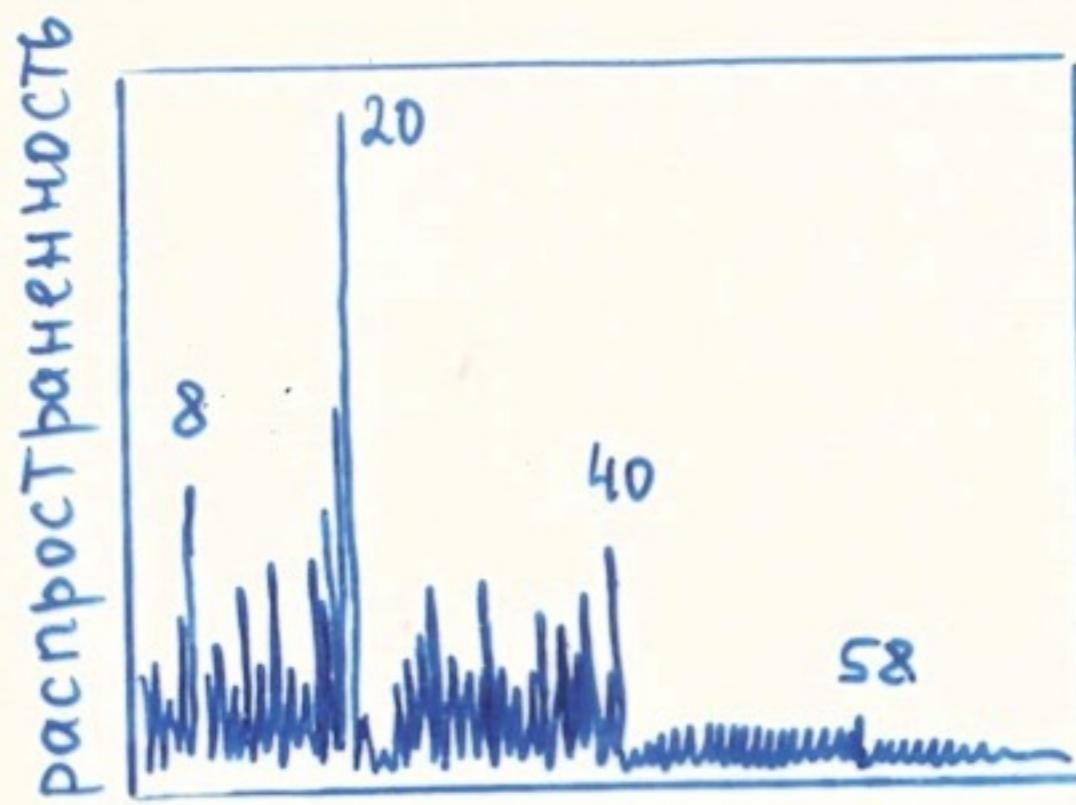
W. D. Knight et al (1984)

это связанные состояния атомов ^{счётного числа} металлов (железных, благородных и др.)

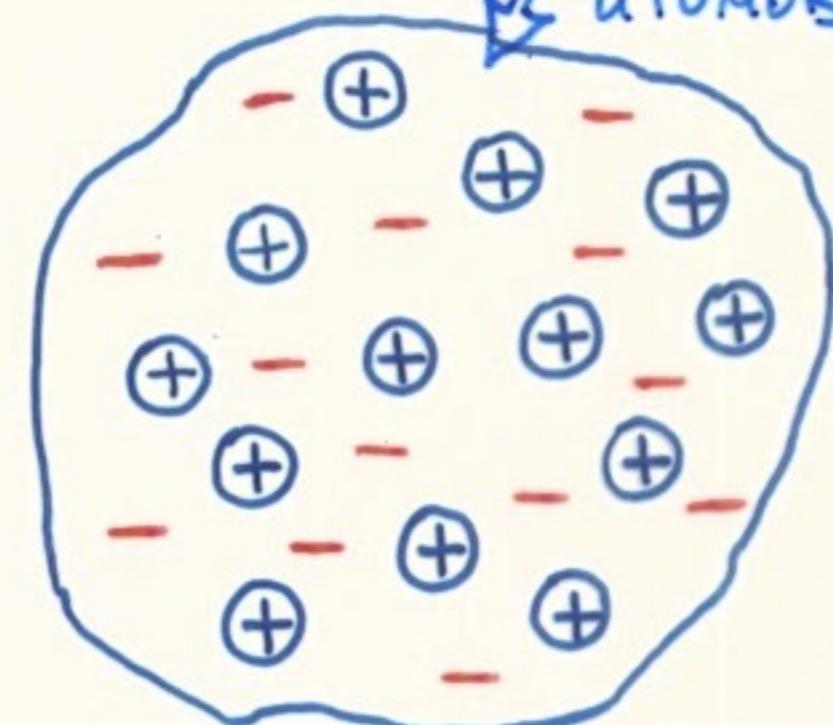
Это система валентных электронов в поле заряженных ионов. Нелокализованные в пространстве электроны.

Обзорки! Получены магические числа вибратор

g₀ 21300



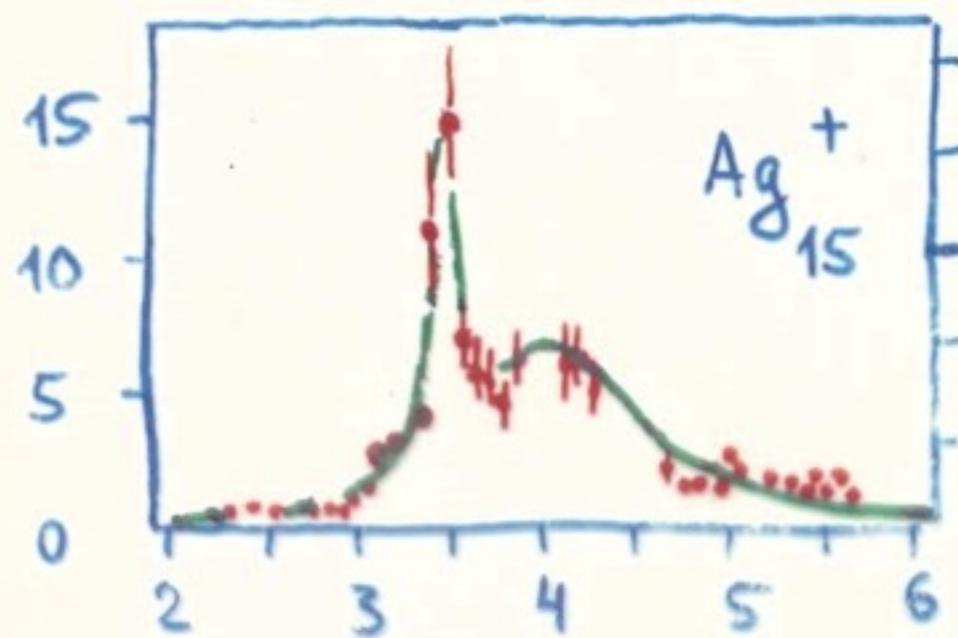
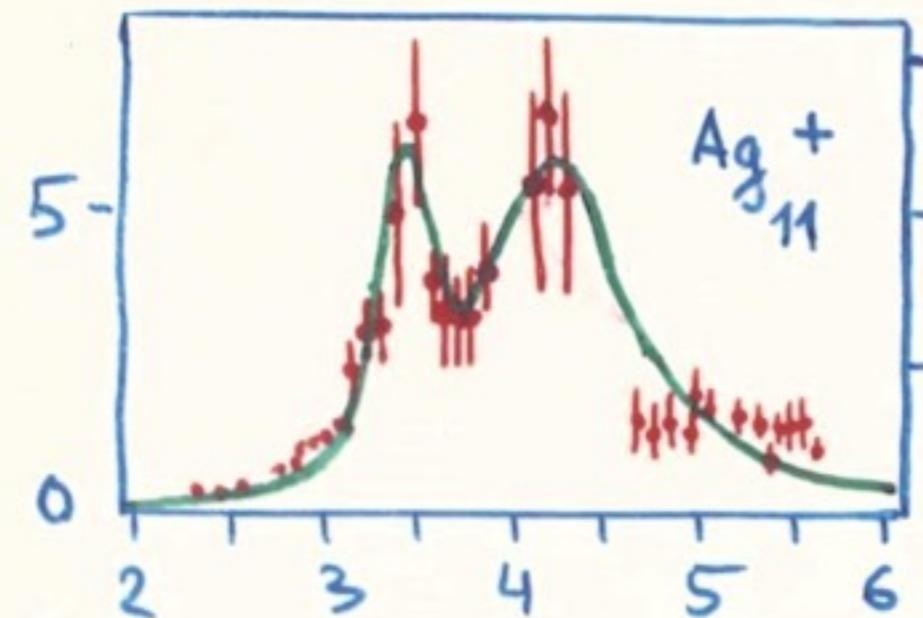
ЧИСЛО АТОМОВ



кластер из 12 одновалентных атомов Na

Число атомов в кластере от нескольких до $\approx 10^5$. Это малая металлическая капля.

σ , 10^{-16} см^2



E_γ , eV

E1-резонанс ЭЛД
деформированных
кластеров Ag_{11}^+ и Ag_{15}^+



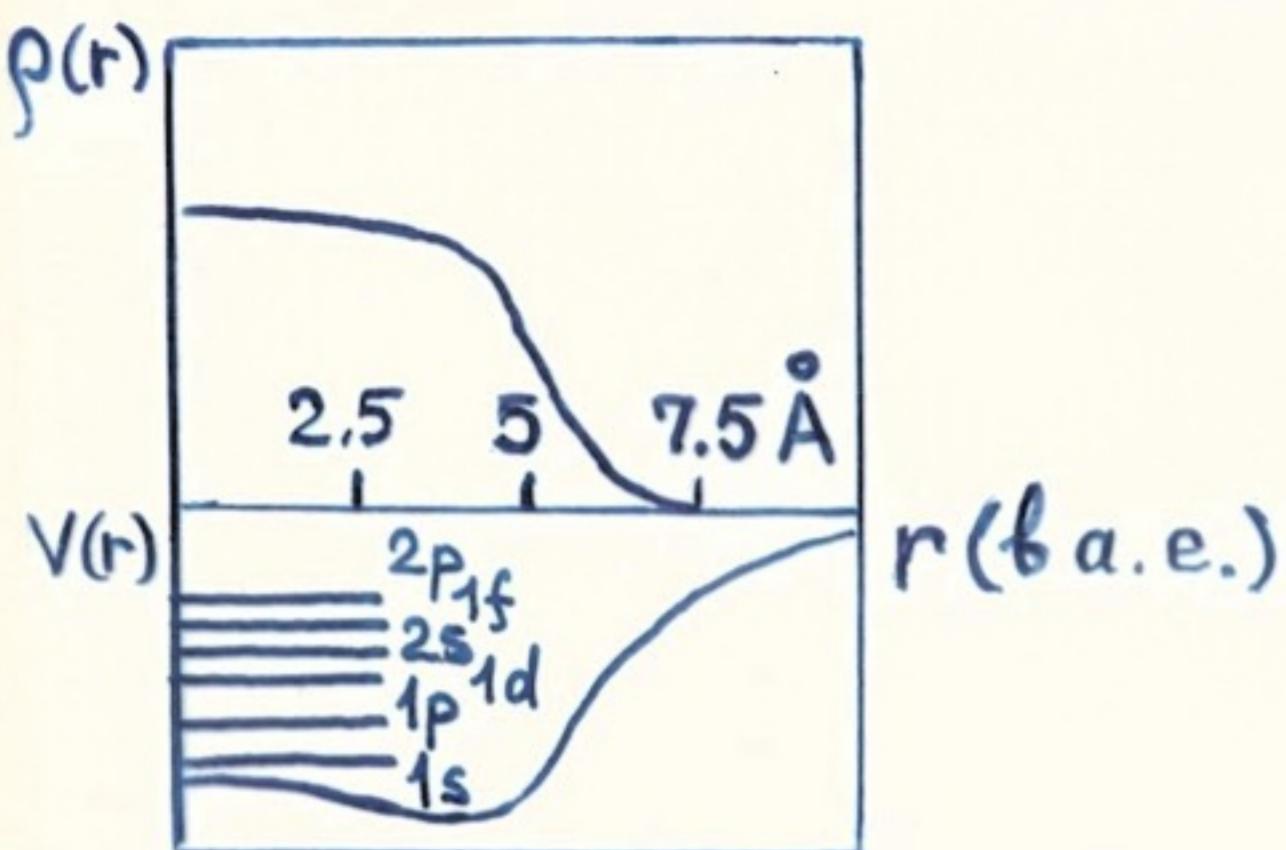
теория



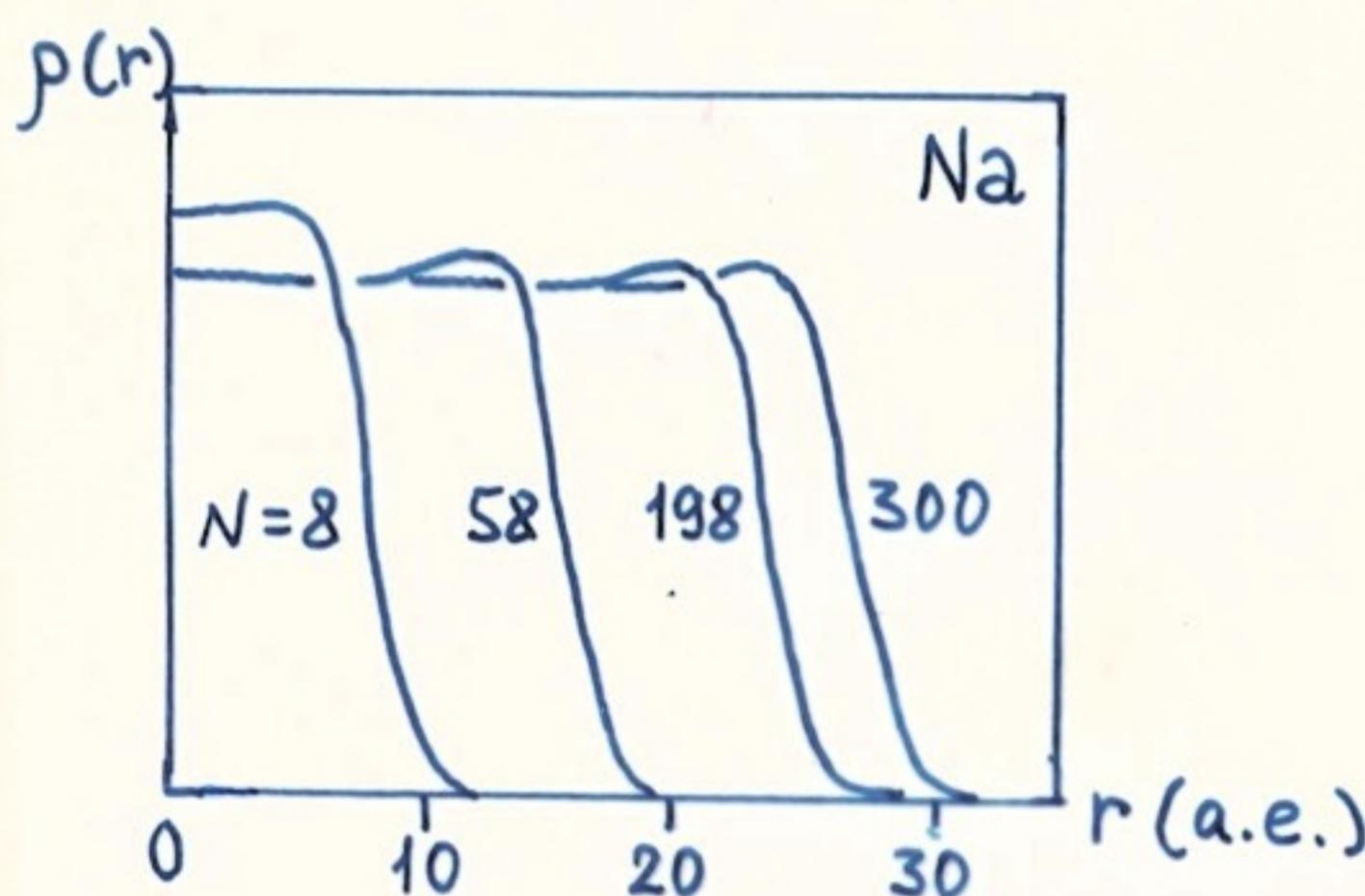
эксперимент (1992)

$$R_{\text{я}} = r_0 \cdot A^{1/3} = 1.2 A^{1/3} \text{ фм}$$

$$R_{\text{МК}} = 2.07 \cdot N^{1/3} \text{ \AA}$$



Магические числа
в кластерах Na



| |
|------|
| 2 |
| 8 |
| 20 |
| 40 |
| 58 |
| 92 |
| 138 |
| 196 |
| 264 |
| 344 |
| 442 |
| 554 |
| 680 |
| 800 |
| 970 |
| 1120 |
| — |
| 1310 |
| 1500 |
| 1780 |
| 2040 |
| 2370 |
| 2720 |
| ⋮ |

Аналогия:

(металлические)
кластер \leftrightarrow (атомные)
ядро

1. Валентные электроны в МК и нуклоны в ядре почти свободны в общем поле.
2. Плотность почти не меняется с ростом числа частиц.
3. Большую роль играют поверхностные эффекты.
4. Имеет место квадрупольная деформация в случае недозаполненных оболочек.

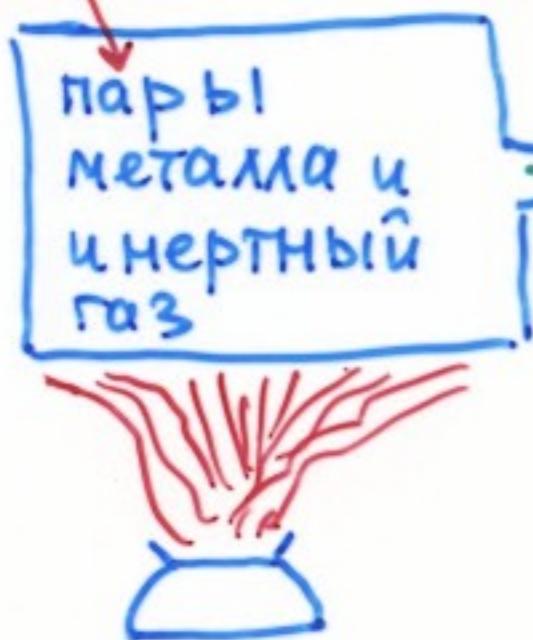
Исследуются металлические кластеры с числом атомов до 3000. Известны кластеры с числом атомов до $\approx 20\ 000$. Возникла уникальная возможность для изучения непрерывного перехода от одного атома к обобщенному твёрдому телу, т.е. перехода от квантового объекта к классическому. Обнаружены супероболочки.

Обнаружены:

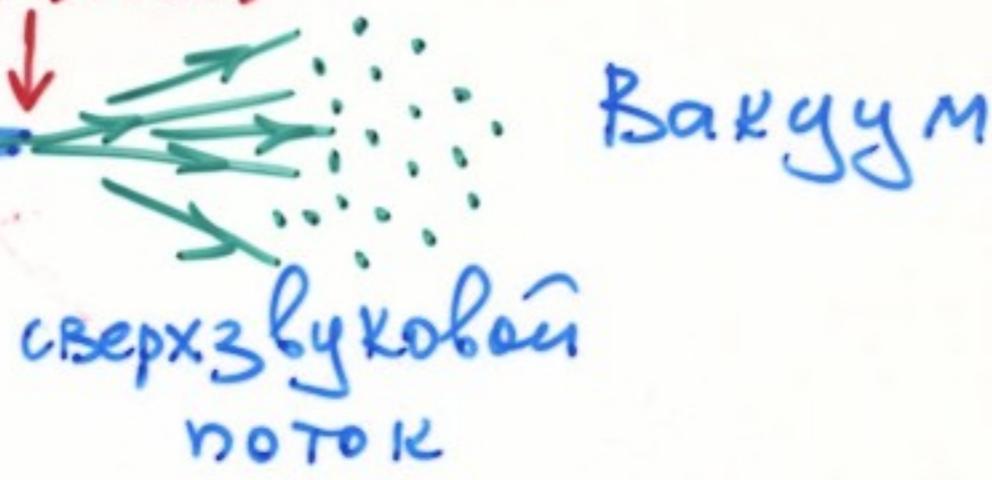
1. Оболочки, супероболочки.
2. Спонтанное деление.
3. Гигантский дипольный резонанс.
4. Деформация.

Получение металлических кластеров:

перенасыщенный пар

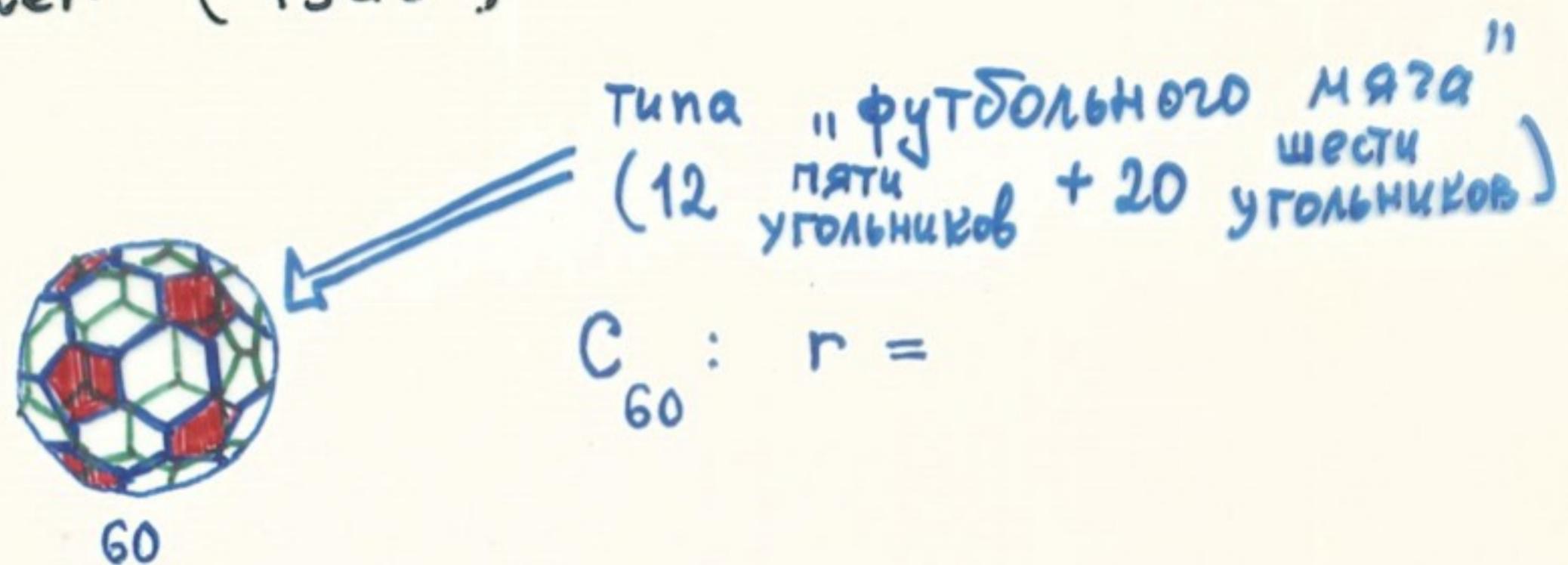


узкое сопло
($\approx 0,01$ см)

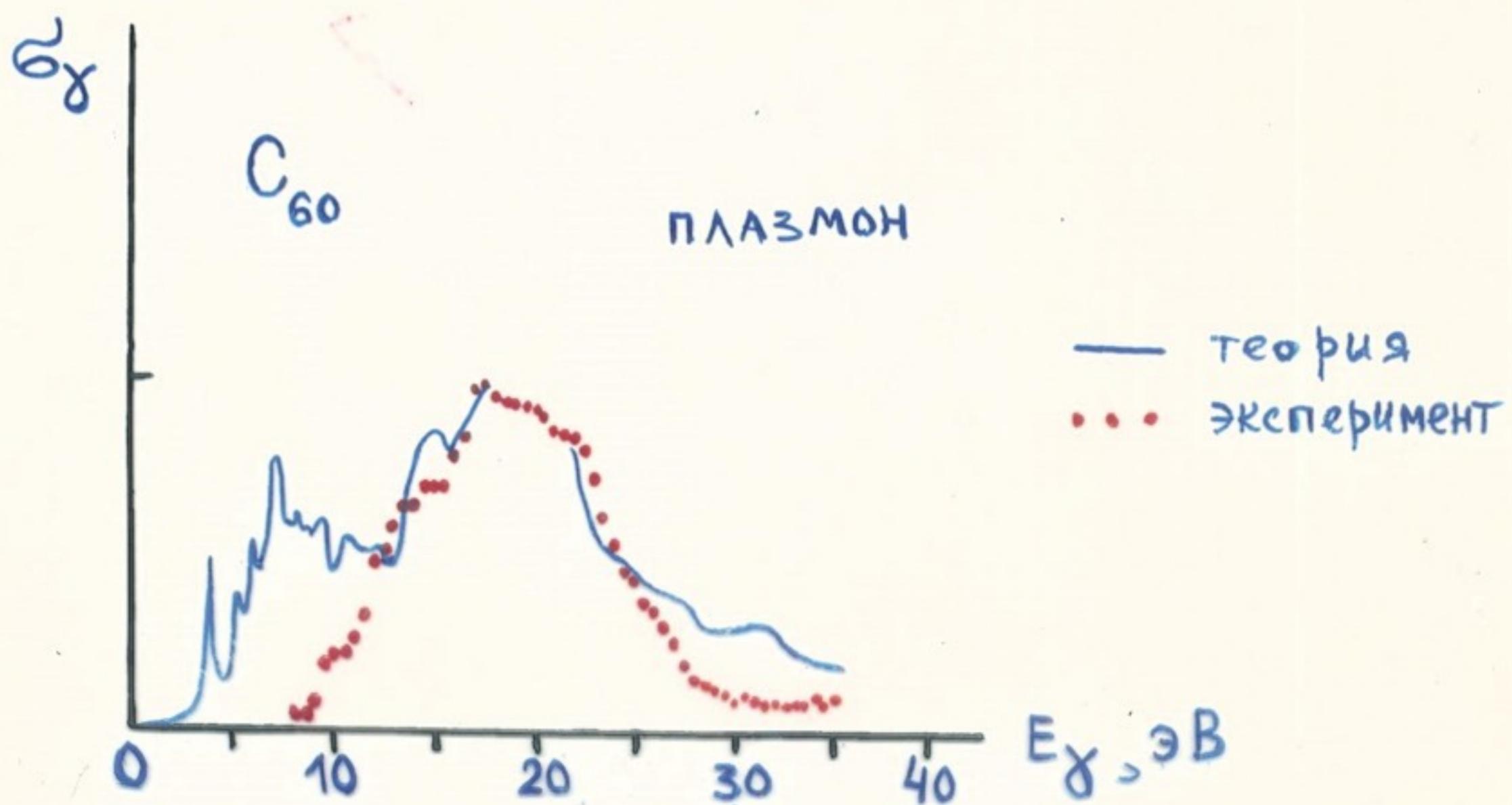
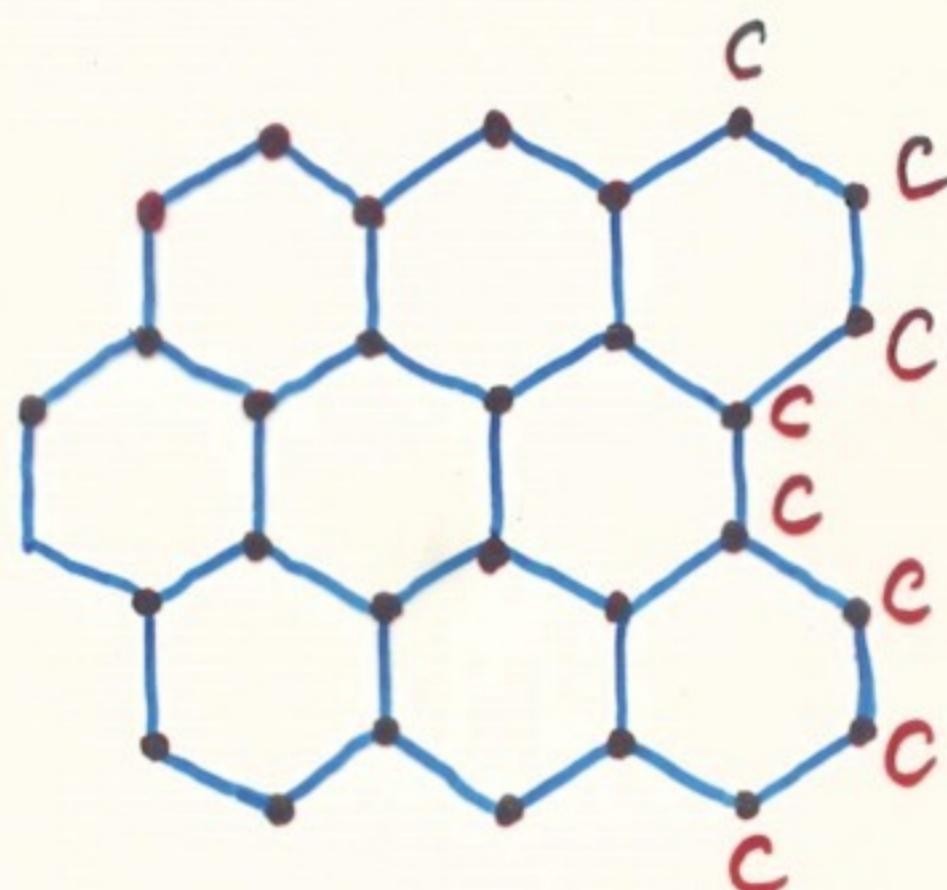


Fullerenes

B. Fuller (1985)



$$12 = 3 \cdot n_3 + 2 \cdot n_4 + 1 \cdot n_5 + 0 \cdot n_6 - 1 \cdot n_7 - 2 \cdot n_8 - \dots$$



Фуллерены

Молекулярные формы углерода, в которых атомы расположены в вершинах правильных шести- и пятиугольников. Молекулы содержат 28, 32, 50, 60, 70, 76 и т.д. атомов (своеобразные магические числа замкнутой геометрии ионной решётки). Особая стабильность C_{60} — сфера, полая внутри.

Фуллерены открыты в 1985 г. и названы по имени американского архитектора Бакминстера Фуллера, создавшего куполы зданий в форме фуллеренов.

1990 г. создана технология получения фуллеренов, в макроскопических количествах:

Электронный разряд с графитовыми электродами →
→ термическое распыление графита → конденсация (сажа + 10-20% фуллеренов) → органический растворитель → растворяют только фуллерены →
→ перегонка, жидкостная хроматография или испарение. Получают до 1 г/час C_{60} .

Молекулы фуллеренов сохраняют форму до $T \approx 2000^{\circ}\text{K}$. Температура плавления C_{60} около 1800°

Гигантский дипольный резонанс фуллерена
это колебание всех электронов атомной оболочки фуллерена относительно общего ионно-адерного каркаса.