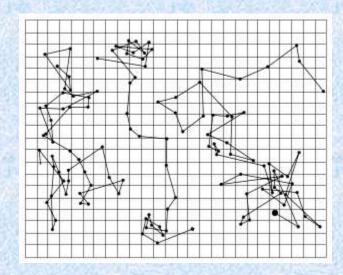
# Фізика для IT

### конденсована речовина (4)

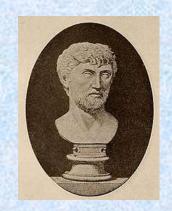
- 1. Бравновий рух
- 2. Рівняння руху Ланжевена і формула Айнштайна-Смолуховського
- 3. Бравнова динаміка
- 4. Дисипативна динаміка
- 5. Приклади модельних систем Лабораторна робота

### Ярослав Ільницький, Інститут фізики конденсованих систем НАН України

## Бравновий рух



J.B.Perrin, Les Atomes, R<sub>c</sub>=0.53 µm



Лукрецій (60р. до Р.Х.) рух частинок пороху в сонячному пучку — наслідок хаотичного руху атомів





Ян Інгенгуш (1730-1799) прив. хірург імпер. Марії Терези

- фотосинтез
- електрика
- хаотичний рух вугільного пороху на поверхні алкоголю

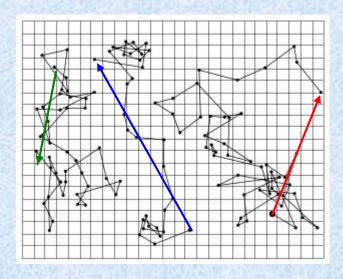


### Роберт Бравн (1773–1858)

шотландський ботанік

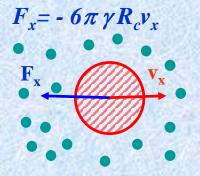
- піонер використання мікроскопа
- ядро клітин, цитоплазмові потоки
- дослідник флори Австралії
- 1827 хаотичний рух Clarkia pulchella у воді

## Рівняння руху Ланжевена і ф-ла Айштайна-Смолуховського



A. Einstein, Ann.d.Physik, 4e ser., XVII, 549 (1905), XIX, 371 (1906) M. von Smoluchowski, Ann.d.Physik, 4e ser., XXI, 756 (1906).

$$\overline{\Delta_x^2} = \frac{RT}{N} \frac{1}{3\pi \gamma R_c} t$$



P. Langevin, C.R.Acad.Sci. (Paris) 146, 530 (1908)

$$m\frac{d^2x}{dt^2} = F^D + F^R = -6\pi \gamma R_c \frac{dx}{dt} + F^R \quad \times x \to mx \frac{d^2x}{dt^2} = -6\pi \gamma R_c x \frac{dx}{dt} + xF^R$$

$$\frac{d^2x^2}{dt^2} = \frac{d}{dt}\left(\frac{dx^2}{dt}\right) = \frac{d}{dt}\left(2x\frac{dx}{dt}\right) = 2\left(\frac{dx}{dt}\right)^2 + 2x\frac{d^2x}{dt^2} \rightarrow mx\frac{d^2x}{dt^2} = \frac{m}{2}\frac{d^2x^2}{dt^2} - m\left(\frac{dx}{dt}\right)^2$$

$$\frac{m}{2} \frac{d^2 x^2}{dt^2} - m \left(\frac{dx}{dt}\right)^2 = -3\pi \gamma R_c \frac{dx^2}{dt} + xF^R \qquad m \langle v_x^2 \rangle = \frac{RT}{N}, \quad \langle xF^R \rangle = 0$$

$$\langle \dots \rangle_N \rightarrow \frac{m}{2} \frac{d}{dt} \langle \frac{dx^2}{dt} \rangle - m \langle v_x^2 \rangle = -3\pi \gamma R_c \langle \frac{dx^2}{dt} \rangle + \langle xF^R \rangle \qquad \left\langle \frac{dx^2}{dt} \right\rangle = z$$

## Рівняння руху Ланжевена і ф-ла Айштайна-Смолуховського

$$\frac{m}{2}\frac{d\mathbf{z}}{dt} - \frac{RT}{N} = -3\pi \,\gamma \,R_c \mathbf{z} \quad \rightarrow \quad \frac{d\mathbf{z}}{dt} + \frac{6\pi \,\gamma \,R_c}{m} \,\mathbf{z} = \frac{RT}{N} \,\frac{2}{m}$$

лінійне диф. рівняння 1-го порядку

$$y'+a(x)y = f(x) \rightarrow \mu(x) = \exp\left(\int a(x)dx\right), \quad y(x) = \frac{1}{\mu(x)}\left(\int f(x)\mu(x)dx + C\right)$$

$$\mu(t) = \exp\left(\int \frac{6\pi mR_c}{m}dt\right) = \exp\left(\frac{6\pi mR_c}{m}t\right),$$

$$z(t) = \exp\left(-\frac{6\pi mR_c}{m}t\right)\left[\int \frac{RT}{N}\frac{2}{m}\exp\left(\frac{6\pi mR_c}{m}t\right)dt + C\right] =$$

$$= \frac{RT}{N}\frac{1}{3\pi mR_c} + C'\exp\left(-\frac{6\pi mR_c}{m}t\right)$$

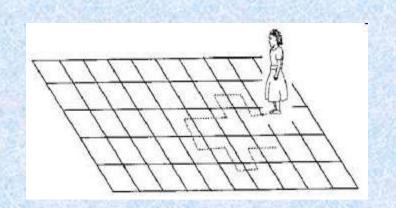
на великих часах,  $\frac{6\pi mR_c}{m}t\propto 10^{-8}$  маємо:

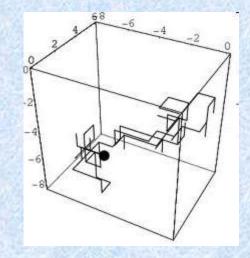
$$\left\langle \frac{dx^2}{dt} \right\rangle = \frac{RT}{N} \frac{1}{3\pi mR_c}, \quad \overline{\Delta_x^2} = \frac{RT}{N} \frac{1}{3\pi \gamma R_c} t + \cdots \quad \left\langle \Delta_x \right\rangle = \sqrt{\overline{\Delta_x^2}} \propto \sqrt{t}$$

формула Айнштайна-Смолуховського

### Явища споріднені до Бравного руху

#### випадкове блукання





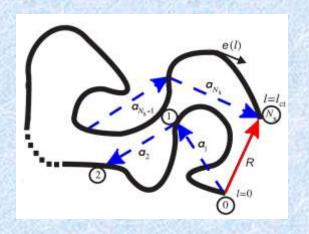
$$R_{1N} \propto \sqrt{N}$$

обмеження кроку ~ в'язкість

вибір випадкового напрямку руху

~ випадкова сила

#### ідеальний полімерний ланцюг



відсутність кореляції між сусідніми векторами

$$\langle \vec{a}_i \cdot \vec{a}_k \rangle = \langle |a_i|^2 \rangle \delta_{ik}$$

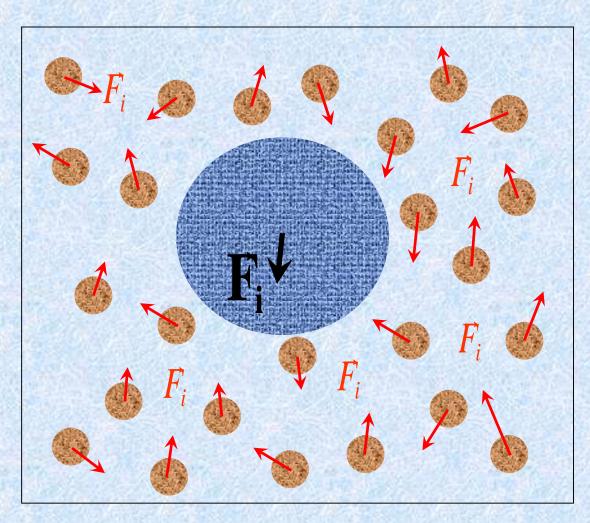
просторово - часова відповідність полімер — Бравновий рух

$$R_{1N}^{2} = \left\langle \left(\sum_{i}^{N} \vec{a}_{i}\right)^{2} \right\rangle = \left\langle \sum_{i}^{N} \sum_{k}^{N} \vec{a}_{i} \cdot \vec{a}_{k} \right\rangle = \left\langle \sum_{i=k}^{N} \vec{a}_{i} \cdot \vec{a}_{k} \right\rangle + \left\langle \sum_{i \neq k}^{N} \vec{a}_{i} \cdot \vec{a}_{k} \right\rangle = N \left\langle |a_{i}|^{2} \right\rangle$$

$$R_{1N} \propto \sqrt{N}$$

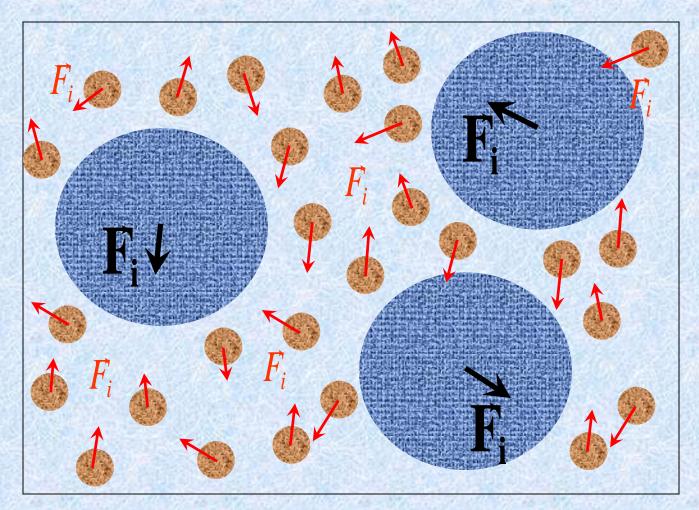
## Молекулярна динаміка

#### Класична механіка частинок із суттєво відмінною масою:



- різні масштаби динаміки "колоїда" та розчинника
- неефективність МД (дрібна динаміка розчинника сповільнює інтегрування р-нь руху для "колоїда")

спосіб вирішення: розділення масштабів різна "роздільна здатність" для "колоїда" та розчинника



$$m\frac{d^{2}x_{i}}{dt^{2}} = F^{C} + F^{D} + F^{R} = \sum_{k} F_{ik}(x_{ik}) - 6\pi \gamma R_{c} \frac{dx_{i}}{dt} + F^{R}$$

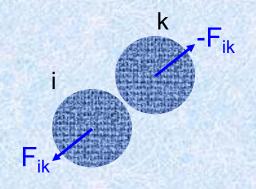
МД – чисельний розв. р-нь руху Ньютона

БД - чисельний розв. р-нь руху Ланжевена

невзаємодіючі колоїди – Бравновий рух

взаємодіючі колоїди – Бравнова динаміка,

консервативні сили:



дампування (загасання) осциляцій Гармонічний осцилятор з тертям:

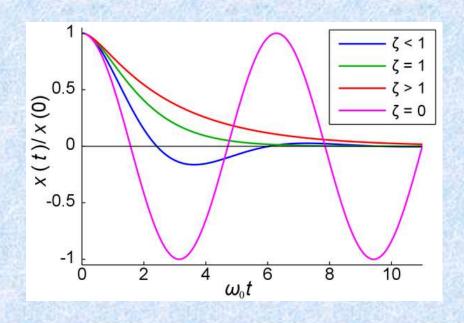
$$\frac{d^2x}{dt^2} + 2\varsigma\omega_0 \frac{dx}{dt} + \omega_0^2 x = 0$$

 $\zeta$ =0: відсутність загасання (no damping) 0< $\zeta$ <1: слабке загасання (under damping)  $\zeta$ =1: критичне загасання (critical damping)  $\zeta$ >1: сильне загасання (under damping)

$$m\frac{d^2x_i}{dt^2} + 6\pi\gamma R_c \frac{dx_i}{dt} - F_i - F^R = 0$$

$$m\frac{d^2x_i}{dt^2} + 6\pi\gamma R_c \frac{dx_i}{dt} - F_i - F^R = 0$$

$$\frac{dx_i}{dt} = \xi(F_i + F^R)$$



Ланжевенова динаміка

Бравнова динаміка (Ланжевенова динаміка в режимі сильного загасання)

Вибір коефіцієнта тертя у є нетривіальним

Рівноважні властивості (фаза, структура) не залежать від ү лише динаміка та рух до рівноважного стану

Для розчину (напр. колоїдного) у можна визначити з об'ємних властивостей:

• Закон Стокса: 
$$\mathbf{F}_{\mathrm{D}} = -\gamma \mathbf{v} = -6\pi \eta R_{c} \mathbf{v}$$

 $F_{\rm D}$  сила тертя η в'язкість розчинника

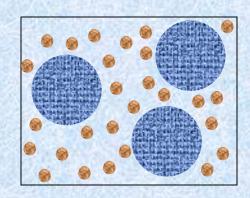
*Rc* діаметер сферичної частинки

• Формула Айнштайна:  $D = \frac{kT}{m}$ 

$$D = \frac{kT}{m\gamma}$$

*D* коефіцієнт дифузії частинки в розчиннику

#### Переваги над МД



для систем з велим розкидом динамічних масштабів:

- ігнорування багатьох частинок (розчинник)
  - → менше обчислень
- дисипація (тертя+випадкова сила) стабілізує розв'язок рівняння (зріст ∆t в 2-3 рази)
- ∆t визначається повільними ступенями вільності
  - $\rightarrow \Delta t$  зростає в сотні разів
- доступний час дослідження системи зростає близько 10<sup>4</sup> разів, але коштом втрати атомістичних деталей

прив'язати полімерні ланцюжки, наночастинка+ланцюжки → сурфактант самоорганізація контролюється вибором розчинника чи поверхні

# використання огрубленого опису, групи атомів → "частинки"

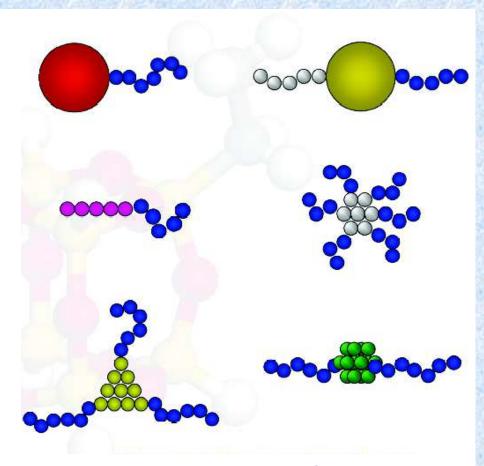
- зменшує час на сили
- зберігає нано-шорсткість

### емпіричні парні потенціали між "частинками"

- ван дер Ваальс
- виключений об'єм

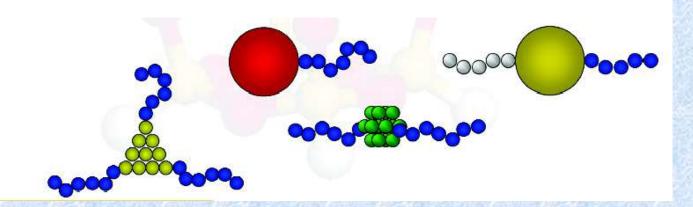
#### мінімалістична модель:

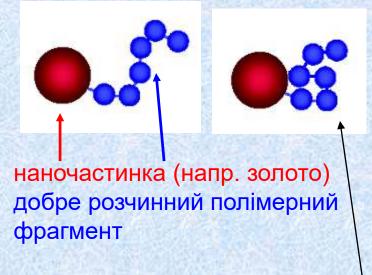
- термодинамічне незмішування,
- молекулярна архітектура



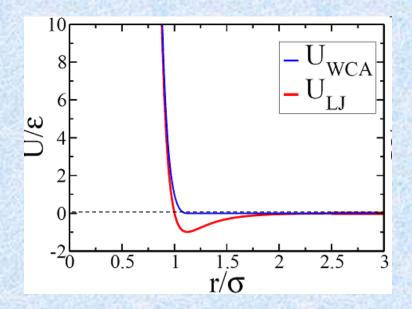
мета: знайти тенденції і сформулювати загальні стратегії хімічного дизайну

- Сферичні наночастинки → сфери, несферичні наночастинки → кластери склеєних менших сфер
- полімерні хвости → ланцюжки сфер із гармонічними зв'язками
- полімерні хвости приєднані до певних "частинок" гармонічними зв'язками





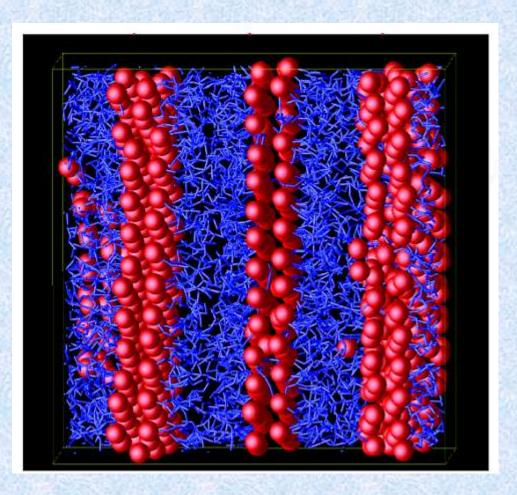
моделювання впливу розчинника \ сили збіднення → ефект. притягання

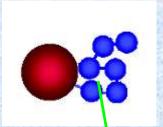


#### ламеларні структури із наночастинок

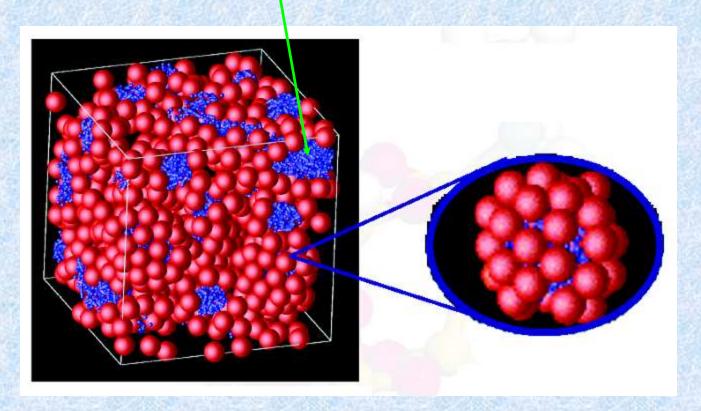
із приєднаними полімерними фрагментами в функціональному розчиннику

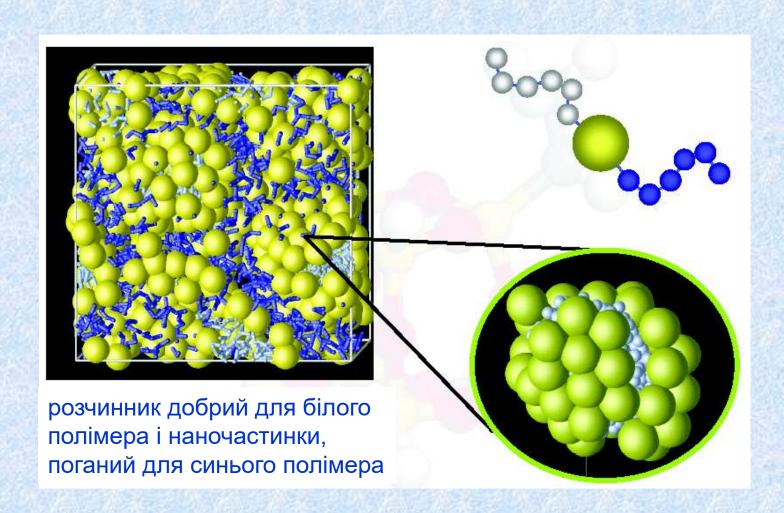
http://www.engin.umich.edu/dept/che/research/glotzer/





розчинник із зворотнім ефектом: добрий для наночастинок, поганий для полімера



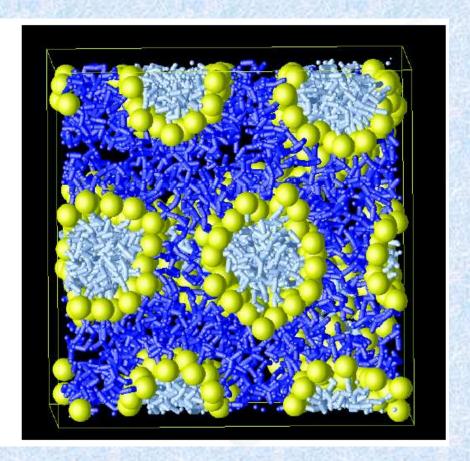


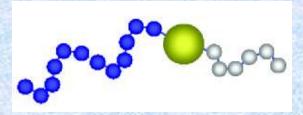
розчинник добрий для білого полімера і наночастинки,

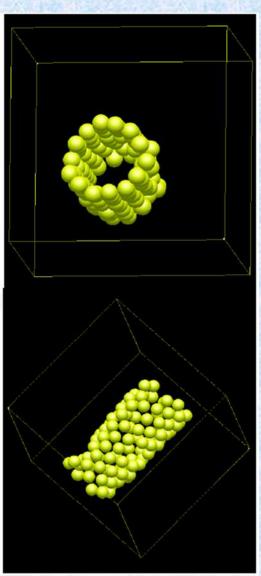
поганий для синього полімера,

синій має довший хвіст

гексагональна циліндрична фаза

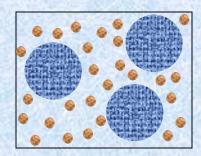




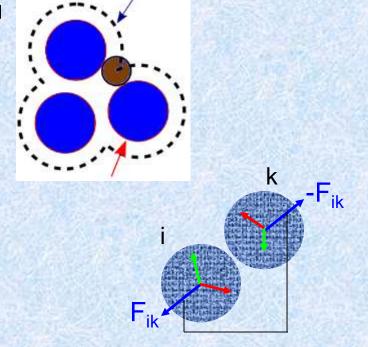


### Недоліки БД

- випадкова сила не відображає жодної структури системи
- масштаби повинні бути сильно розділені
  - розчинник значно дрібніший за дисперговані частинки (колоїди)

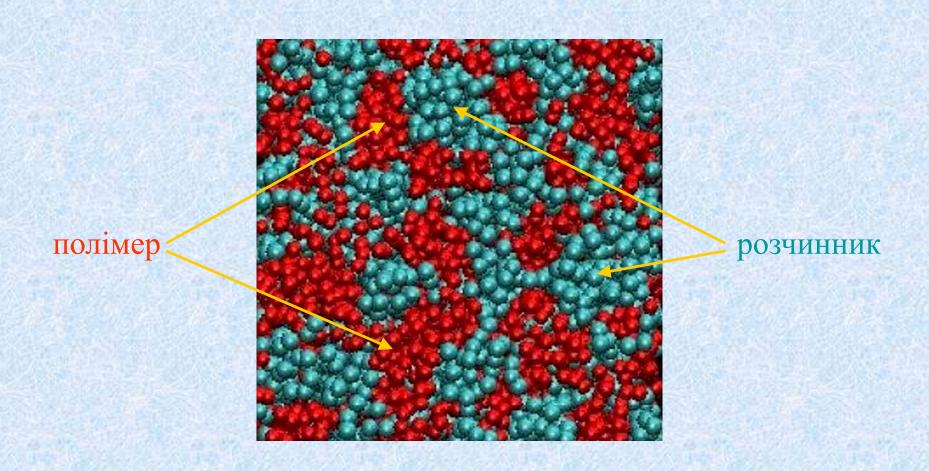


- вплив розчинника мусить бути врахований ефективно, через збільшення ефективного об'єму
- не зберігає третій закон Ньютона → не відображає гідродинамічну (континуальну) границю на великих відстанях і часах



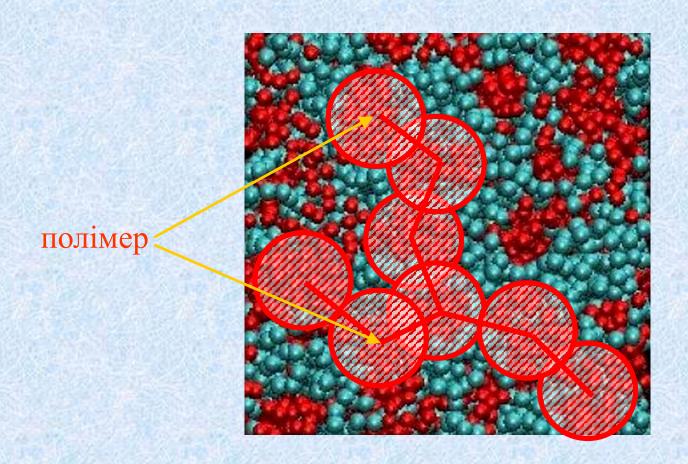
## Thenialness Themika

ідея



## Then also differentes

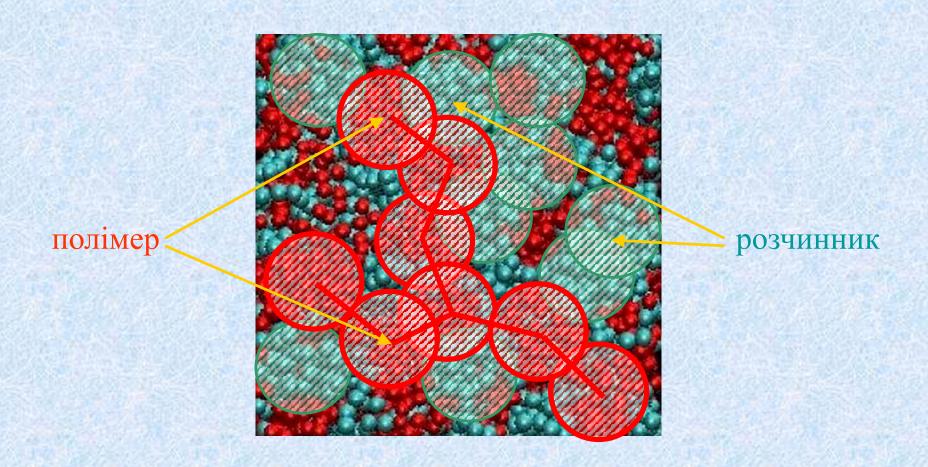
ідея



подібно до колоїдів у Бравновій динаміці

## ANGNIATUBHA ANHAMİKA

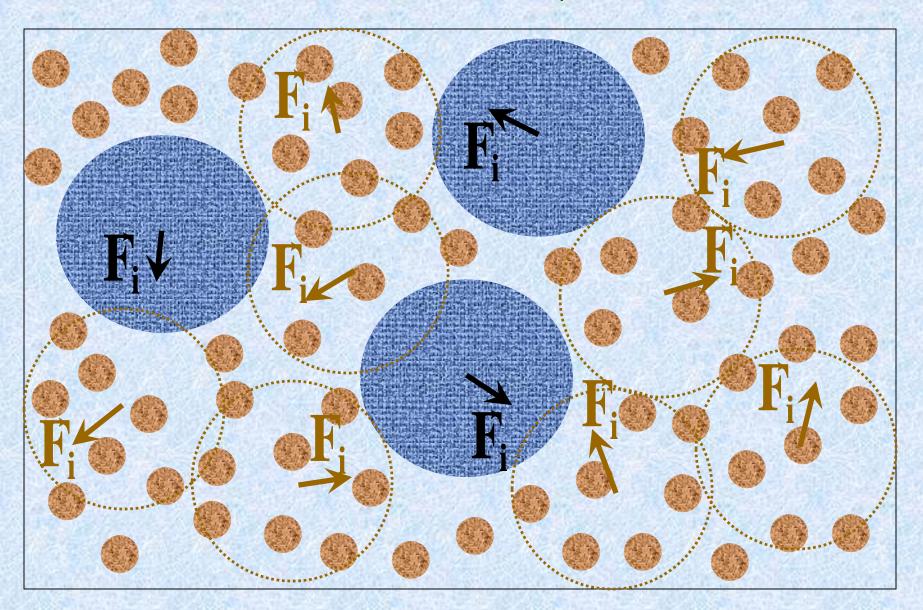
ідея



розчинник огрублюється до того ж рівня що і полімер

## Thenialners Thranika

### вирівнювання масштабів



## Aneniathbha Anhamika

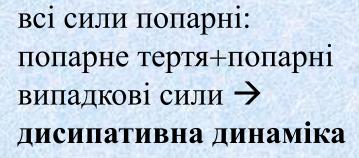
сила теря, що діє на сферичний колоїд

G.G.Stokes, 1851

тертя+випадкова сила →

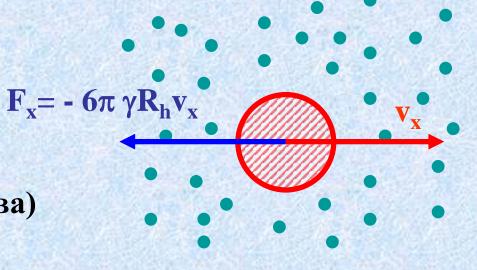
Ланжевенова (і Бравнова)

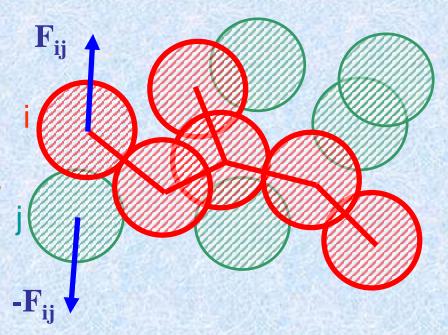
динаміка



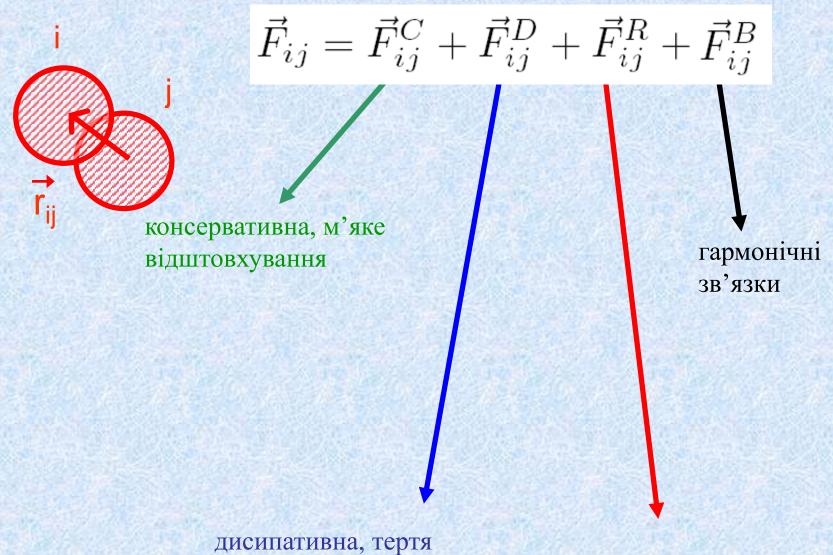
G.M.V.A.Koelman, P.G.Hoogerbrugge, Europhys.Let. 21, 363 (1993)

$$\vec{F}_{ij}^D = -\gamma w^D(r_{ij})(\hat{r}_{ij} \cdot \vec{v}_{ij})\hat{r}_{ij}$$

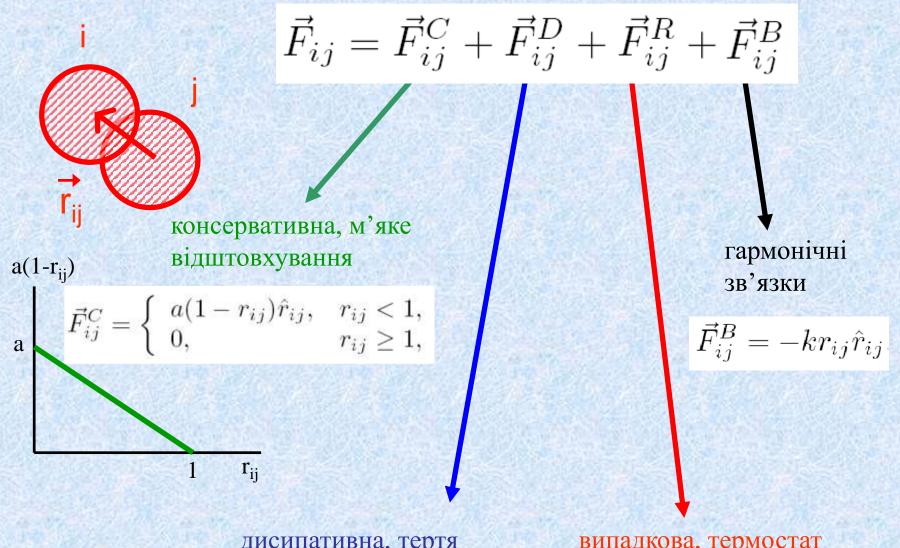




## Aneniainbha Anhamika



## ANGNIATINBHA ANHAMIKA



дисипативна, тертя

$$\vec{F}_{ij}^{D} = -\gamma w^{D}(r_{ij})(\hat{r}_{ij} \cdot \vec{v}_{ij})\hat{r}_{ij} \qquad \vec{F}_{ij}^{R} = \sigma w^{R}(r_{ij})\theta_{ij}\Delta t^{-1/2}\hat{r}_{ij}$$

випадкова, термостат

$$\vec{F}_{ij}^R = \sigma w^R(r_{ij})\theta_{ij}\Delta t^{-1/2}\hat{r}_{ij}$$

## Areniatubha Anhamika

### Переваги над БД

- сила тертя спричиняє вплив на сусідні частинки (медійований розчинником), а не лише відображає тертя в розчиннику, як в БД
- всі сили попарні → виконується 3 закон Ньютона → зберігається сумарний імпульс
- збереження маси і імпульсу → коректна макроскопічна границя (рівняння гідродинаміки Нав'є-Стокса)
- розчинник враховано явно, він може мати свою структуру і брати участь у формуванні фаз разом із колоїдами, полімером, тощо

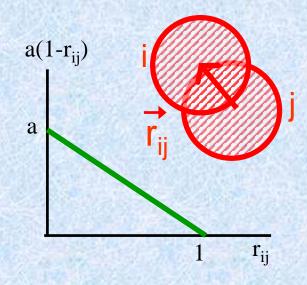
## Aneniathbha Anhamika

Оцінка амплітуди відштовхування а

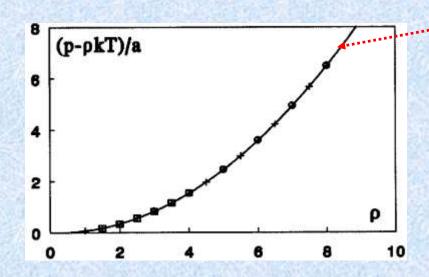
R.D.Groot, P.B.Warren, J.Chem.Phys 107, 4423 (1997) A.P.Lyubartsev et al., Soft Matt. 1,121 (2003)

обернена стисливість: обчислення тиску з віріалу:

$$\kappa^{-1} = \frac{1}{kT} \left( \frac{\partial p}{\partial \rho} \right)_T$$



$$p = \rho kT + \frac{1}{3V} \sum_{j>i} r_{ij} f_{ij} = \rho kT + \frac{a}{6V} \rho^2 \int_0^1 4\pi r^2 dr [g(r)r(1-r)] = \rho kT + \underline{a\alpha\rho^2}$$



$$\kappa^{-1} \approx 1 + 0.2a \frac{\rho}{kT} \to a \approx \frac{75kT}{\rho} \Big|_{\kappa_{H_2O}^{-1} = 16}$$

альтернатива:  $\kappa^{-1}$  з атомістичних МД симуляцій:

E.E.Keaveny at al., J.Chem.Phys. 123, 104107 (2005)

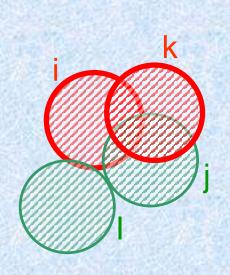
## Anghibha Ahhamika

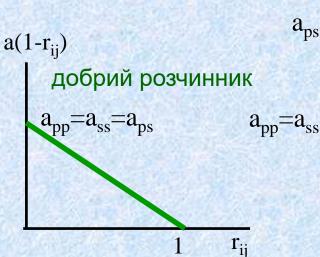
двокомпонентний випадок, зв'язок із теорією Флорі-Гаггінса

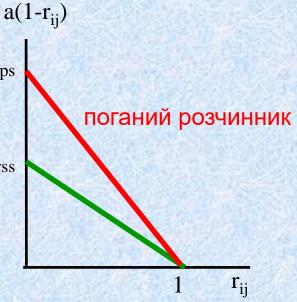
$$\frac{F}{k_{\rm B}T} = \frac{\phi_A}{N_A} \ln \phi_A + \frac{\phi_B}{N_B} \ln \phi_B + \chi \phi_A \phi_B$$

R.D.Groot, P.B.Warren, J.Chem.Phys 107, 4423 (1997)

 $a_{pp} = a_{ss} = 75k_BT$ , із стисливості води  $a_{ps} \cong a_{pp} + 3.27\chi_{ps}$ , із змішуваності  $\chi$ 

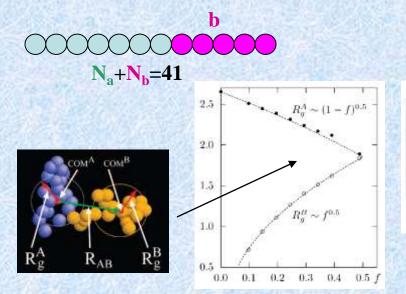


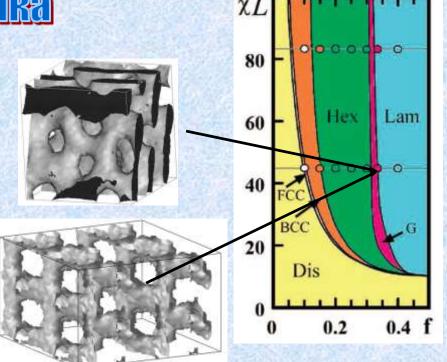




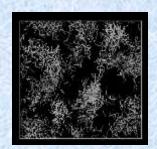
## Anchiathbha Ahranika

Ilnytskyi, T. Patsahan, Holovko, Macromolecules, 2008





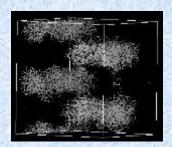
існування гіроїдної фази тестування NPxxPyyPzzT ансамблю еталонна фазова діаграма для зірок ...



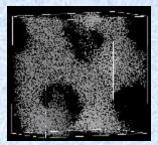
**90:10** random



**85:15** spheres



**80:20** hex-cylinders



**66:33** gyroid



60:40-50:50 lamellar

### Література до цього сегменту курсу

- M.Allen, D.Tildesley, Computer Simulations of Liquids,
   Clarendon Press, Oxford, 1986, 1991
- D.Frenkel, B.Smit, Understanding Molecular Simulation
   (From Algorithms to Applications), Academic Press, 1996, 2002
- D.W.Heermann, Computer Simulation Methods in Theoretical Physics,
   Springer Verlag, 1986, 1990
- Х. Гулд, Я. Тобочник. Компютерное моделирование в физике. Часть 2. М.: Мир, 1990, 400 с.
- A.R. Leach. Molecular Modelling: Principles and applications, 2nd edition.
- Prentice Hall, 2001, 784 pp

## PACOPATOPHA POCOTA

Вивчення морфологій лінійних діблок-кополімерів за допомогою методу дисипативної динаміки



об'єкт дослідження: 
$$f_A = \frac{n_A}{n}, \quad f_B = \frac{n_B}{n}, \quad n = n_A + n_B = 10$$

метод дослідження: дисипативна динаміка

Наявні програмні засоби:

```
gfortran – компілятор Fortran 90/95, компіляція програм:
gfortran -03 -o dpd init dpd init.f90
gfortran -03 -o dpd 2 4 dpd 2 4.f90
gfortran -03 -o crd2pdb crd2pdb.f90
dpd init - формування початкового розплаву діблок-кополімерів із часткою А-частинок fA:
dpd init fA //fA-napamerep = 0.1, 0.2, ... 0.5
dpd 2 4 – програма дисипативної динаміки, старт (без параметрів, але потребує dpd.inp):
dpd 2 4
crd2pdb – створення файлу у форматі pdb для візуалізатора:
Crd2pdb 00500000 diblock fA=0.1.coord 00500000 diblock fA=0.1.pdb
```

## Jacopatopha pocota

Формат файлу параметрів симуляції:

```
"diblock copolymer"
                           <назва>
"NEW" "TDPD" "NONE" 100000 <"NEW", "CNT"> <> << << > < < CTB KPOKIB>
1.0 4.5 0.3
000000000 diblock fA=0.50.top
                              <файл топології: звідки читати>
00000000 diblock fA=0.50.coord <файл координат: звідки читати>
diblock fA=0.50.top
                              <файл топології: куди записувати>
diblock fA=0.50.coord
                             <файл координат: куди записувати>
1 1 1
100 5000
                               <запис ТД стану> <запис координат>
0.04 1.0
25. 40. 0.
                               <a AA> <A AB> <>
40, 25, 0,
                               <a BA> <a BB> <>
0. 0. 0.
                               <> <> <>
25, 25, 0,
0.25 2.0
0. 0. 0.
0. 0. 0.
0. 0. 0.
0. 0. 0.
"NON" "NON"
"NON" "NON" "NON"
```

## Лабораторна робота

#### Формат файлу координат:

```
5180
              0
0
                                              <крок> <N частинок>
0.12000000E+02 0.12000000E+02 0.12000000E+02
                                              <Lx> <Ly> <Lz>
          1
                                              <i> <тип>
0.64070862E+01 0.38761056E+01 0.48132477E+01
                                              <x> <y> <z>
0.40961301E+00 0.16812075E+01
                              0.75884946E-01
                                              <vx> <vv> <vz>
    2
          1
0.63228089E+01 0.36491133E+01 0.56800648E+01
0.27975861E+00 -0.99469781E+00 -0.13900760E+01
 5180 2
0.91651180E+01 0.11680859E+02 0.11310840E+02
-0.16870924E+01 -0.76783011E-01 -0.38447857E+00
12.0000
             12.0000
                          12.0000
 0.00000
          0.00000 0.00000
          0.00000 0.00000
 0.00000
```

## Jacoparopha pocora

#### Візуалізатор RasMol:

Часто-вживані команди:

#### в меню:

Display/Spacefill

#### в командній стрічці:

set background white set boundbox on color boundbox black spacefill 400 select 1 select 2 select all restrict 1

## Jacoparopha pocora

#### Workflow:

- Компіляція Fortran-програм
- Створення папок для кожного значення f<sub>A</sub>, копіювання в кожну скомпільованих програм і файлу параметрів dpd.inp.
- Генерування програмою dpd\_init у кожній папці початкових файлів молекулярної топології \*.top і координат \*.coord, редактування файлу параметрів dpd.inp.
- Запуск симуляції у кожній папці.
- По закінченні генерування \*.pdb файлу із остаточного координатного файлу та його візуалізація Rasmol або візуалізація координатного файлу своєю утилітою.
- Систематизація візуалізованих морфологій у Word файл.