

Δυνάμεις σε κολλούχη σιαστοπές.

Δες κεφ. 1
W.B. Russel....

Χαρακτηριστικές δυνάμεις:

- Ηλεκτροστατικές
- Ελαστικές (van der Waals)
- Βαρυτικές
- Ιζωσίς δυνάμεις
- Δυνάμεις αδράνειας
- Θερμικές δυνάμεις

a) Θερμικές \Leftarrow Δυνάμεις κίνησης Brown

Τάξη τεχνηών: $k_B T / a \rightarrow$ χαρακτηριστικό τύπος

b) Ελαστικές (London van der Waals)

$$\sim A \epsilon \sigma / a$$

Lαζαρέπα Hamaker

c) Ηλεκτροστατικές

$$\sim \epsilon \epsilon_0 z^2 \quad (\text{Coulomb})$$

electrostatic potential of the particles $F = \frac{Q}{4\pi\epsilon_0} \frac{1}{r}$

d) Ιζωσίς δυνάμεις.

Πα συγκέντρωση που καθρέπται τη στρέμματα σ σε λίστα με ιζώδες η
 $\sim \eta \sigma v$ (Stokes law)

e) Δυνάμεις αδράνειας.

$$\sim \alpha^2 \rho v^2$$

f) Βαρυτικές δυνάμεις.

$\sim \alpha^3 \Delta \rho g$ δηλωτή $\Delta \rho$: διαφορά πυκνότητας κολλούχων
- διαφύγων.

* Οικείας εξαρτώνται από την ανθεκτικότητα στη συγκέντρωση και από την αντίσταση.

P1a

$$a = 1 \mu\text{m}$$

$$\gamma = 10^{-3} \text{ Kg/m.s} \quad (\text{Pa.s})$$

$$v = 1 \mu\text{m/s}$$

$$\rho = 10^3 \text{ kg/m}^3$$

$$\Delta p/p = 10^{-2}$$

$$g = 10 \text{ m/s}^2$$

$$A_{\text{eff}} = 10^{-20} \text{ N.m}$$

$$\zeta = 50 \text{ mV}$$

$$\epsilon = 10^2, \quad \epsilon_0 = 8.85 \cdot 10^{-12} \text{ C/V.m}$$

$$\frac{\text{Arrhenius}}{\text{Swif-Brown}} = \frac{a \epsilon \epsilon_0 \zeta^2}{k_B T} \approx 10^2$$

$$\frac{\text{Eddries}}{\text{Swif-Brown}} = \frac{A_{\text{eff}}}{k_B T} \approx 1$$

$$\frac{\text{Swif-Brown}}{\text{Büdhs-Sw.}} = \frac{k_B T}{\mu v a^2} \approx 1$$

$$\frac{\text{Büdhs-Sw.}}{\text{Büdhs}} = \frac{a^3 \Delta p g}{\mu v a} \approx 0.1$$

$$\frac{\text{aspirinas}}{\text{Büdhs}} = \frac{\rho a^2 v^2}{\mu v a} \approx 10^{-6}$$

P1a

$$a = 1 \mu\text{m}$$

$$\eta = 10^{-3} \text{ kg/m.s} \quad (\text{Pa.s})$$

$$U = 1 \mu\text{m/s}$$

$$\rho = 10^3 \text{ kg/m}^3$$

$$\Delta p/p = 10^{-2}$$

$$g = 10 \text{ m/s}^2$$

$$A_{\text{eff}} = 10^{-20} \text{ Nm}$$

$$\zeta = 50 \text{ mV}$$

$$\epsilon = 10^2, \quad \epsilon_0 = 8.85 \cdot 10^{-12} \text{ C/Vm}$$

$$\frac{\text{nderkrozmek}}{\text{Swafers Brown}} = \frac{a \epsilon \epsilon_0 \zeta^2}{K_B T} \approx 10^2$$

$$\frac{\text{Eckr\ddot{o}s}}{\text{Swafers Brown}} = \frac{A_{\text{eff}}}{K_B T} \approx 1$$

$$\frac{\text{Swafers Brown}}{\text{1/3 w\ddot{a}re Sw.}} = \frac{K_B T}{\mu U a^2} \approx 1$$

$$\frac{\text{B\ddot{a}uerkes}}{\text{1/3 w\ddot{a}re s}} = \frac{a^3 \Delta p g}{\mu u a} \approx 0.1$$

$$\frac{a \delta p \nu a}{\text{1/3 w\ddot{a}re s}} = \frac{\rho a^2 U^2}{\mu u a} \approx 10^{-6}$$

g^m	$m=1$	$m=2$	$m=3$	$m=4$
Diagrams	L R	LL RL LR RR	LLL, LLR RLL, RLR LRL, LRR RRR, RRL	---
(1)	$m=1$	$m=2$	$m=3$	(1)
$m!$	L RL	LR	LRR LRL BLR	A
			BLR RRL RRL	(2) BA AB
				(3) ABF AFB BAF FAB
				BAF BF FB