

В.С.Височанський, М.Ф.Головко, П.М.Попіль
ДОСЛІДЖЕННЯ ВПЛИВУ ФОРМИ КОРОТКОДІЮЧИХ ПОТЕНЦІАЛІВ
НА ПОВЕДІНКУ ФУНКЦІЙ РОЗПОДІЛУ ЗМІШАНИХ
ІОННО-МОЛЕКУЛЯРНИХ СИСТЕМ З ДОПОМОГОЮ ЕОМ

Основна задача теорії розчинів електrolітів – знаходження бінарних функцій розподілу, з допомогою яких можна описати структурні та термодинамічні властивості системи.

Розроблений І.Р.Юхновським метод колективних змінних дає змогу рівноправно описувати іони розчиненої речовини та полярні молекули розчинника, а також враховувати як коротко-, так і далекодіючі взаємодії. Одержані в методі колективних змінних бінарні функції розподілу містять екрановані далекодіючі потенціали.

У попередніх працях [2, 3] досліджено поведінку бінарних функцій розподілу F_{++} , F_{+-} , F_{+d} , F_{dd} при різних значеннях параметрів системи.

Наша мета – дослідження поведінки бінарної функції розподілу F_{-d} у наближенні третього віріального коефіцієнта при використанні двох різних форм короткодійчих потенціалів, а саме потенціалів Леннарда-Джонса і Букінгема-Корнера [1].

Бінарна функція розподілу взаємного розміщення "аніон-диполь" у наближенні третього віріального коефіцієнта має вигляд

$$\begin{aligned}
 F_{-d}(z, v) = \exp \left\{ -\frac{\varphi_{-d}(z)}{\theta} - g_{+d}(z, v) + \right. \\
 + \frac{2\pi n_+^*}{z} \int_0^\infty \left(e^{-\frac{\varphi_{+-}(\lambda)}{\theta} + g_{++}(\lambda)} - 1 \right) \lambda d\lambda \int_{|z-\lambda|}^{z+\lambda} \left(e^{-\frac{\varphi_{+d}(t)}{\theta} + g_{+d}(t, v)} - 1 \right) t dt + \\
 + \frac{2\pi n_-^*}{z} \int_0^\infty \left(e^{-\frac{\varphi_{--}(\lambda)}{\theta} - g_{++}(\lambda)} - 1 \right) \lambda d\lambda \int_{|z-\lambda|}^{z+\lambda} \left(e^{-\frac{\varphi_{-d}(t)}{\theta} - g_{+d}(t, v)} - 1 \right) t dt + \\
 + \frac{2\pi n_d^*}{z} \int_0^\infty \lambda d\lambda \int_{|z-\lambda|}^{z+\lambda} t dt \left[e^{-\frac{\varphi_{-d}(\lambda)}{\theta}} e^{-\frac{\varphi_{dd}(t)}{\theta}} \frac{\text{sh} \tilde{G}_{-d}^d(\lambda, t, v)}{\tilde{G}_{-d}^d(\lambda, t, v)} - \right. \\
 \left. - e^{-\frac{\varphi_{-d}(\lambda)}{\theta}} \frac{\text{sh} g'_{+d}(\lambda)}{g'_{+d}(\lambda)} - e^{-\frac{\varphi_{dd}(t)}{\theta}} \frac{\text{sh} \tilde{G}_d^d(t, v)}{\tilde{G}_d^d(t, v)} + 1 \right] +
 \end{aligned}
 \quad /1/$$

$$+ \frac{4\pi n_+^* dq}{z} \int_0^\infty d\lambda \int_{|\lambda-\lambda|}^{z+\lambda} \left(\kappa + \frac{1}{t}\right) e^{-\kappa(\lambda+t)} \cos(v) f_1(t) dt -$$

$$- \frac{2\pi n_+^* d}{3z} q \omega \int_0^\infty \lambda d\lambda \int_{|\lambda-\lambda|}^{z+\lambda} t \left(\kappa^2 + \frac{2\kappa}{t} + \frac{2}{t^2}\right) \left(\kappa + \frac{1}{\lambda}\right) e^{-\kappa(\lambda+t)} \frac{1}{\lambda t} \times$$

$$\times \cos(v) f_1(\lambda) f(t) dt.$$

Тут введені такі позначення:

$$G_d^d(\lambda, t, v) = \left\{ \frac{q^2}{\lambda^2} \left(\kappa + \frac{1}{\lambda}\right)^2 e^{-2\kappa\lambda} + \omega^2 \left[\cos^2(v) \frac{1}{t^2} \left(\kappa^2 + \frac{2\kappa}{t} + \frac{2}{t^2}\right)^2 + \sin^2(v) \times \right. \right.$$

$$\left. \times \left(\kappa + \frac{1}{t}\right)^2 \frac{1}{t^4} \right] e^{-2\kappa t} - \frac{2q\omega}{\lambda t} \left(\kappa^2 + \frac{2\kappa}{t} + \frac{2}{t^2}\right)^2 \left(\kappa + \frac{1}{\lambda}\right) e^{-\kappa(\lambda+t)} \cos(v) \right\}^{\frac{1}{2}};$$

$$G_d^d(t, v) = \omega e^{-\kappa t} \left[\cos^2 v \frac{1}{t^2} \left(\kappa^2 + \frac{2\kappa}{t} + \frac{2}{t^2}\right)^2 + \sin^2 v \left(\kappa + \frac{1}{t}\right)^2 \frac{1}{t^4} \right]^{\frac{1}{2}};$$

$$g_{++}(z) = \frac{d}{z} e^{-\kappa z};$$

$$g'_{+d}(z) = \frac{q}{z} e^{-\kappa z} \left(\kappa + \frac{1}{z}\right);$$

$$g_{+d}(z, v) = g'_{+d}(z) \cos v;$$

$$f_1(\lambda) = \begin{cases} 0, & \lambda < \sigma_{-d} \\ 1, & \lambda \geq \sigma_{-d} \end{cases}; \quad f(t) = \begin{cases} 0, & t \leq \sigma_{dd} \\ 1, & t > \sigma_{dd} \end{cases}.$$

Дослідження функції розподілу /I/ проводили з використанням короткодіючих потенціалів Леннарда-Джонса

$$-\frac{\varphi_{xy}(z)}{Q} = -\frac{4\delta_{xy}^*}{T^*} \left[\left(\frac{\sigma_{xy}^*}{z} \right)^{12} - \left(\frac{\sigma_{xy}^*}{z} \right)^6 \right] \quad /2/$$

і Букінгема-Корнера

$$-\frac{\varphi_{xy}(z)}{Q} = \begin{cases} -\frac{\varepsilon_{xy}^*}{T^*} \left[1 + \beta - \frac{6+8\beta}{\alpha} \right]^{-1} \left[\frac{6+8\beta}{\alpha} e^{\alpha(1-\frac{z}{\sigma_{xy}^*})} - \right. \\ \left. - \left(\frac{\sigma_{xy}^*}{z} \right)^6 - \beta \left(\frac{\sigma_{xy}^*}{z} \right)^8 \right], & z \geq \sigma_{xy}^* \\ -\frac{\varepsilon_{xy}^*}{T^*} \left[1 + \beta - \frac{6+8\beta}{\alpha} \right]^{-1} \left[\frac{6+8\beta}{\alpha} e^{\alpha(1-\frac{z}{\sigma_{xy}^*})} - \right. \\ \left. - \left(\frac{\sigma_{xy}^*}{z} \right)^6 + \beta \left(\frac{\sigma_{xy}^*}{z} \right)^8 \right] e^{-4(\frac{\sigma_{xy}^*}{z}-1)^3}, & z < \sigma_{xy}^* \end{cases} \quad /3/$$

при двох різних концентраціях іонів $n_+^* = n_-^*$, широкому наборі

концентрацій молекул розчинника n_d^* і двох орієнтаціях фіксованого диполя, а саме $v=0$ і $v=\frac{\pi}{2}$.

Для розрахунку /1/ параметри короткодійчих потенціалів /2/, /3/ вибирали так, щоб вони відповідали розчину кухонної солі у воді, тобто:

$$\begin{array}{lll} \varepsilon_{-d}^* = 1,112, & \sigma_{-d}^* = 1,378, & T^* = 1,5. \\ \varepsilon_{dd}^* = 1,935, & \sigma_{dd}^* = 1,165, & \\ \varepsilon_{+d}^* = 0,596, & \sigma_{+d}^* = 1,000, & \\ \varepsilon_{+-}^* = 0,340, & \sigma_{+-}^* = 1,213, & \\ \varepsilon_{--}^* = 0,634, & \sigma_{--}^* = 1,591, & \end{array}$$

Для короткодійчого потенціалу /3/ приймали $\alpha = 12,0$, $\beta = 0$.

Решта параметрів вибирали наступним чином:

I. $n_+^* = n_-^* = 0,035449$:

$$\begin{array}{llll} 1. n_d^* = 1,180, & 2. n_d^* = 0,820, & 3. n_d^* = 0,393, & 4. n_d^* = 0,180, \\ \alpha = 6,723, & \alpha = 9,550, & \alpha = 19,101, & \alpha = 38,202, \\ \mathcal{H} = 2,499, & \mathcal{H} = 2,979, & \mathcal{H} = 4,212, & \mathcal{H} = 5,956, \\ q = 1,128, & q = 1,602, & q = 3,204, & q = 6,408, \\ \omega = 0,189. & \omega = 0,268. & \omega = 0,536. & \omega = 1,073. \end{array}$$

II. $n_+^* = n_-^* = 0,00709$:

$$\begin{array}{llll} 1. n_d^* = 1,180, & 2. n_d^* = 0,393, & 3. n_d^* = 0,180, & 4. n_d^* = 0,0177, \\ \alpha = 6,723, & \alpha = 19,101, & \alpha = 38,202, & \alpha = 156,86, \\ \mathcal{H} = 1,118, & \mathcal{H} = 1,884, & \mathcal{H} = 2,664, & \mathcal{H} = 5,399, \\ q = 1,128, & q = 3,204, & q = 6,408, & q = 26,48, \\ \omega = 0,189. & \omega = 0,536. & \omega = 1,073. & \omega = 4,435. \end{array}$$

Для обчислень виразу /1/ складена програма мовою Фортран-IV. Інтеграли розраховували, використовуючи метод Сімпсона. В інтегралах, які у верхній межі інтегрування містять безмежність, при чисельних розрахунках приймали значення, за яких підінтегральна функція дорівнювала нулю з потрібною точністю. Підінтегральні функції в /1/ містять вирази $e^{-\frac{F_{\pm d}(z)}{\theta}}$, що при певних значеннях параметрів дорівнюють нулю. Тому проводили окремі дослідження цих виразів при відповідних значеннях параметрів і підінтегральні функції відповідним чином до визначали. Отже, складені програми є оптимальними в сенсі використання машинного часу. Під час розрахунків використовували машини ЕС-1022 і ЕС-1060.

Як видно із табл. 1, 2, при великих концентраціях іонів поведінка бінарної функції розподілу $F_{-d}(z, v)$ не залежить від орієнтації фіксованого диполя. За меншої концентрації іонів як в області першого, так і в області другого максимуму криві функції

Продовження табл. I

Короткодіючий потенціал																
:																
:																
Ленарда-Джонса																
:																
Букінгема-Корнера																
:																
ν	$n^*_d=1,180$	$n^*_d=0,393$	$n^*_d=0,180$	$n^*_d=0,018$	$n^*_d=1,180$	$n^*_d=0,393$	$n^*_d=0,180$	$n^*_d=0,018$	$n^*_d=1,180$	$n^*_d=0,393$	$n^*_d=0,180$	$n^*_d=0,018$	$n^*_d=1,180$	$n^*_d=0,393$	$n^*_d=0,180$	$n^*_d=0,018$
	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$	$v=0$	$v=\frac{\pi}{2}$
2.3	2.39	2.82	1.49	1.55	1.31	1.30	1.14	1.14	6.17	7.68	1.99	2.12	1.47	1.44	1.10	1.10
2.4	3.69	4.31	1.68	1.75	1.36	1.35	1.12	1.12	7.83	9.57	2.11	2.25	1.48	1.48	1.08	1.08
2.5	6.00	6.95	1.94	2.02	1.43	1.43	1.10	1.10	8.39	10.05	2.13	2.26	1.48	1.47	1.07	1.07
2.6	10.23	11.76	2.29	2.38	1.53	1.53	1.10	1.10	7.18	8.42	2.00	2.10	1.42	1.42	1.06	1.06
2.7	15.10	17.17	2.58	2.68	1.60	1.60	1.10	1.10	5.71	6.57	1.84	1.92	1.36	1.36	1.05	1.05
2.8	16.85	18.95	2.65	2.75	1.61	1.61	1.10	1.10	4.34	4.90	1.67	1.73	1.30	1.30	1.05	1.05
2.9	15.19	16.85	2.55	2.63	1.57	1.57	1.10	1.10	3.40	3.78	1.54	1.58	1.24	1.24	1.04	1.04
3.0	11.82	12.95	2.34	2.40	1.50	1.50	1.10	1.10	2.71	2.97	1.42	1.46	1.19	1.19	1.03	1.03

Таблиця 2

Поведінка бінарної функції розподілу $F_d(z, v)$ при концентрації іонів $n_d^* = 0.0354$ в залежності від типів короткодійних потенціалів, концентрації молекул розчинника n_d^* , кута U і віддалі z між взаємодіючими частинками

Короткодійний потенціал										
Ленарда-Джонса					Букінгема-Корнера					
z	$n_d^* = 1,180$	$n_d^* = 0,820$	$n_d^* = 0,393$	$n_d^* = 0,180$	$n_d^* = 1,180$	$n_d^* = 0,820$	$n_d^* = 0,393$	$n_d^* = 0,180$	$U = 0$	$U = \frac{\pi}{2}$
v	$U = 0$	$U = \frac{\pi}{2}$	$U = 0$	$U = \frac{\pi}{2}$	$U = 0$	$U = \frac{\pi}{2}$	$U = 0$	$U = \frac{\pi}{2}$	$U = 0$	$U = \frac{\pi}{2}$
1.1	0	0	0	0	0	0	0	0	0.11	0.05
1.2	0	0	0	0	0	0	0	0	1.70	1.07
1.3	0.70	0.78	0.46	0.50	0.28	0.29	0.22	0.22	2.98	2.23
1.4	3.01	3.23	2.32	2.45	1.72	1.77	1.49	1.49	2.66	2.27
1.5	3.14	3.29	2.75	2.84	2.36	2.39	2.18	2.18	2.13	1.94
1.6	2.34	2.41	2.23	2.28	2.12	2.13	2.06	2.06	1.73	1.64
1.7	1.71	1.75	1.73	1.75	1.75	1.76	1.76	1.76	1.56	1.47
1.8	1.39	1.41	1.44	1.45	1.49	1.49	1.52	1.52	1.50	1.37
1.9	1.26	1.27	1.29	1.30	1.33	1.33	1.35	1.35	1.62	1.37
2.0	1.29	1.30	1.28	1.28	1.27	1.27	1.26	1.26	1.81	1.41

Продовження табл. 2

Короткодівний потенціал																
Деннарда-Джонса																
Букінгема-Корнера																
v	$n_d^* = 1,180$	$n_d^* = 0,820$	$n_d^* = 0,393$	$n_d^* = 0,180$	$n_d^* = 1,180$	$n_d^* = 0,820$	$n_d^* = 0,393$	$n_d^* = 0,180$	$v = 0$	$v = \frac{\pi}{2}$	$v = 0$	$v = \frac{\pi}{2}$	$v = 0$	$v = \frac{\pi}{2}$	$v = 0$	$v = \frac{\pi}{2}$
2.1	1.46	1.47	1.37	1.26	1.26	1.21	1.21	3.13	3.15	2.27	2.27	1.54	1.54	1.27	1.27	
2.2	1.86	1.87	1.60	1.59	1.32	1.32	1.20	4.37	4.40	2.85	2.85	1.70	1.70	1.31	1.31	
2.3	2.56	2.56	1.97	1.99	1.44	1.44	1.23	6.88	6.92	3.88	3.88	1.96	1.96	1.39	1.39	
2.4	3.92	3.92	2.63	2.62	1.63	1.63	1.28	8.66	8.72	4.54	4.54	2.10	2.10	1.43	1.43	
2.5	6.34	6.35	3.65	3.65	1.89	1.89	1.36	9.26	9.32	4.75	4.75	2.14	2.14	1.44	1.44	
2.6	10.78	10.80	5.27	5.26	2.24	2.24	1.46	7.92	7.96	4.26	4.26	2.03	2.03	1.40	1.40	
2.7	15.88	15.91	6.88	6.88	2.54	2.54	1.54	6.30	6.33	3.63	3.63	1.89	1.89	1.36	1.36	
2.8	17.77	17.81	7.44	7.44	2.64	2.64	1.57	4.77	4.80	2.99	2.99	1.72	1.72	1.30	1.30	
2.9	16.06	16.10	6.94	6.95	2.56	2.56	1.55	3.72	3.73	2.52	2.52	1.58	1.58	1.26	1.26	
3.0	12.55	12.58	5.86	5.86	2.37	2.37	1.50	2.95	2.96	2.14	2.14	1.46	1.46	1.21	1.21	

при $v = \frac{\pi}{2}$ розміщені вище порівняно з відповідними кривими для $v = 0$. Зі зменшенням концентрації розчинника n^* максимуми функції розподілу падають.

При великих концентраціях розчинника висота другого максимуму значно більша у випадку короткодіючого потенціалу /2/, а в області малих концентрацій диполів висоти максимумів змінюються незначно залежно від вибору короткодіючих потенціалів. Під час використання потенціалу /2/ значення максимумів досягається при $z = 1,5$ і $z = 2,8$, а для /3/ - при $z = 1,3$ і $z = 2,5$.

Список літератури: І. Мейсон Э., Сперлинг Г. Вириальное уравнение состояния. - М.: Мир, 1972. - 280 с.
2. Юхновский И.Р., Головкин М.Ф., Высочанский В.С. Приближение третьего вириального коэффициента для бинарных функций распределения смешанных ионно-дипольных систем. - К., 1980. 20 с. - /Препринт /АН УССР, Ин-т теорет. физики; 80-70 Р/.
3. Юхновский И.Р., Головкин М.Ф., Высочанский В.С. Исследование бинарных функций распределения смешанных ионно-дипольных систем, записанных в виде экспоненты от потенциала средней силы. - Укр. физ. журн., 1977, т.22, № 8, с. 1330-1335.

Стаття надійшла до редколегії 20.04.85

УДК 517.944:947

Марія Д.Мартиненко

ЗАДАЧА БЕЗ ПОЧАТКОВИХ УМОВ ДЛЯ ОДНІЄЇ СИСТЕМИ РІВНЯНЬ УЗАГАЛЬНЕНОЇ ТЕРМОМЕХАНІКИ

Розглянемо задачу про визначення обмеженого розв'язку системи рівнянь

$$\frac{\partial^2 u}{\partial t^2} + 2\beta^2 \frac{\partial u}{\partial t} = c^2 \frac{\partial^2 u}{\partial x^2} - a^2 \frac{\partial^2 v}{\partial t^2}, \quad /1/$$

$$\frac{\partial^2 v}{\partial t^2} + 2\alpha^2 \frac{\partial v}{\partial t} = \beta^2 \frac{\partial^2 v}{\partial x^2} + f(x, t) \quad /2/$$

в області $\Pi = \{(x, t): 0 \leq x \leq \ell, -\infty < t \leq T\}$,
яке задовольняє такі граничні умови:

$$u|_{x=0} = u|_{x=\ell} = v|_{x=0} = v|_{x=\ell} = 0,$$

де a, b, c, α - сталі; $f(x, t)$ - гладка обмежена в Π функція. /3/