

Колибання в газах в світлі новітніх квантових статистик.

1.

Простір вповнений газом є частиною укладу з f степенями свободи. Він зложений є з фазових просторів елементарних творів-молекулів. Опис фазового простору означений буде $2f$ співрядними, а саме f співрядними положення і f їм приналежними імпульсами. Фазовий простір вивінований енергією ϵ розпадається знов на рівні собі комірки розмірів h^f так, що до i -тої комірки належить вартість ϵ_i енергії. Як возьмем до опису руху поодиноких частин збору три співрядні положення (x, y, z) і три їм відповідні імпульси p_x, p_y, p_z , тоді фазовий простір буде 6-розміровий, зложений з комірок енергії величини h^3 .

Макроскопійний стан газу є означений, коли є знане число молекулів n_i в кожній інфінітезімальній області енергії $\Delta\epsilon$, т. зн. коли є знана скількість n_i елементарних укладів для кожної комірки в стані статистично-термодинамічної рівноваги. Число W можливих реалізацій макроскопійного стану буде добутком чисел w_i можливих реалізацій комплексіонів мікроскопійного стану, отже

$$W = \prod_i w_i. \quad (1)$$

Величина ентропії газу визначається теоремою Больцмана, а саме:

$$S = k \log W, \quad (2)$$

де k є больцманівська постійна.

Уявім собі, що в просторі вповненім одно-атомовим газом вибрали ми якийсь об'єм V , який тим тільки вирізняється від цілого простору, що в нім може відбуватися виміна енергії лише між молекулами, які належать до інфінітезімальної області енергії $\Delta\epsilon$; виміна енергії частинок іншої області енергії є виключена в об'ємі V . З тої причини змінюється в об'ємі V скількість мо-

молекулів з області енергії $\Delta\epsilon$; раз вони загушуються — то знова ріднуть. В наслідок цього повстають в обемі V колибання скількості молекулів n_i , які належать до інфінітезімальної області енергії $\Delta\epsilon$. Коли n_i є середньою вартістю молекулів області $\Delta\epsilon$, а Δ_i їх прибутком відносно убутком, тоді хвилева вартість частинок області $\Delta\epsilon$ в обемі V буде $(n_i \pm \Delta_i)$. Число W правдоподібних можливих комплексіонім інфінітезімальної області $\Delta\epsilon$ отримаємо, коли замість n_i впровадимо вартість $(n_i \pm \Delta_i)$.

Ентропія газу в цілім просторі виводить:

$$S = s_1 + s_2, \quad (3)$$

де s_1 означає ентропію обьому V , а s_2 ентропію для простору з виїмком обьому V . Розвиваючи вираженія для ентропії s_1 , з огляду на Δ_i аж до квадратних членів, отримаємо:

$$s_1 = \bar{s}_1 + \frac{\partial \bar{s}_1}{\partial \Delta_i} + \frac{1}{2} \frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_i^2} \Delta_i^2, \quad (4)$$

де риси над s_1 означають середні вартости. Простір по винятку з нього V представляє обем нескінчено великий в порівнянню до обьому V , отже Δ_i^2 є дуже мала величина у віднесенню до нескінчено великого обьому. Тому розвинення ентропії s_2 вистарчить урвати на Δ_i ; отже буде:

$$s_2 = \bar{s}_2 + \frac{\partial \bar{s}_2}{\partial \Delta_i} \Delta_i. \quad (5)$$

А що в якійсь хвилині часу мусить зайти термодинамічна рівновага в цілім укладі, тому в таким випадку мусить бути:

$$\frac{\partial s}{\partial \Delta_i} = 0, \quad (6)$$

а в послідовности також:

$$\frac{\partial \bar{s}_1}{\partial \Delta_i} = 0 \quad \text{і} \quad \frac{\partial \bar{s}_2}{\partial \Delta_i} = 0. \quad (6a)$$

З огляду на останні реляції, ентропія цілого укладу буде визначена тепер як:

$$s_1 + s_2 = \bar{s}_2 + \bar{s}_1 + \frac{1}{2} \frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_i^2} \Delta_i^2. \quad (7)$$

На основі знов вище поданого заложення до порівнянню нескінчено великого обьому простору з обраним обьомом V , можна в послідовности написати, що:

$$s_2 = \bar{s}_1 + \bar{s}_2. \quad (8)$$

Тоді для вартости ентропії в об'ємі V отримаємо:

$$s_1 = \frac{1}{2} \frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_1^2} \Delta_1^2. \quad (9)$$

На основі теореми Больцмана приріст статистичної правдоподібности dW для прибутку молекулів Δ_1 з області $\Delta \epsilon \epsilon$:

$$dW = C \cdot e^{\frac{s_1}{k}} \cdot d\Delta_1, \quad (10)$$

де C є постійною, або з огляду на вартість s_1 з (9):

$$dW = C \cdot e^{\frac{1}{2k} \frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_1^2} \Delta_1^2} \cdot d\Delta_1. \quad (11)$$

З порівняння звязків (10) і (11) отримуємо:

$$2s_1 = \frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_1^2} \Delta_1^2,$$

або:

$$\Delta_1^2 = \frac{2 \log W}{\frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_1^2}}. \quad (12)$$

Вибравши пересічну вартість для $\log W$ дістанемо як пересічну вартість квадрату колибання:

$$\bar{\Delta}_1^2 = \frac{k}{-\frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_1^2}}, \quad (13)$$

яка залежить тільки від ентропії газу. А що остання висловлюється числом правдоподібности W можливих реалізацій комплексіонів, тому колибання газу є залежні тільки від правдоподібного розкладу комплексіонів в поодиноких інфінітезімальних областях.

II.

По виводам клясичної статистики, яка вважає молекули газу статистично незалежними між собою, мікроскопійний стан газу є означений, коли є знані комплексіони елементарної області, т. зн. коли є знане, в якій комірці енергії кожний молекул сидить. Коли отже в i — тій елементарній області є n_i молекулів, а z_i її скількість комірок, тоді можна розложити молекули по коміркам

на $z_i^{n_i}$ різних способів. Можливих отже способів розкладу n_i молекулів на всі комірки цілості буде: $\prod_i z_i^{n_i}$. Скількість знов можливих вимін, які можуть виступати між n молекулами цілості без достерігальної різниці комплексіонів вносить $\frac{n!}{\prod_i n_i}$ (де n означає скількість молекулів цілості стану). Тоді повне число всіх комплексіонів цілості вносить:

$$W = n! \prod_i \frac{z_i^{n_i}}{n_i!}. \quad (14)$$

Комплексіони, які повстають тільки через виміну тотожних молекулів, не різняться між собою, а як такі можуть бути тільки раз зачислені. З тої причини як вартість для W отримаємо:

$$W = \prod_i \frac{z_i^{n_i}}{n_i!}. \quad (15)$$

На основі теореми Больцмана (при застосуванні формули Штірлінга) ентропія цілості укладу ϵ :

$$S = k \sum_i n_i (\log z_i - \log n_i). \quad (16)$$

Заступім в останнім рівнянню n_i хвилевою вартістю частинок $(n_i + \Delta_i)$ в обемі V і визначім $\frac{\partial^2 \bar{s}_1}{\partial \Delta_i^2}$, а відтак підставмо це у взорі (13) на середній квадрат колибання $\bar{\Delta}^2$ в обемі V , тоді отримаємо:

$$\bar{\Delta}_i^2 = n_i. \quad (17)$$

Діланням останньої рівности на n_i^2 , отримаємо квадрат середнього релятивного колибання в обемі V :

$$\left(\frac{\bar{\Delta}_i}{n_i}\right)^2 = \bar{\delta}_i^2 = \frac{1}{n}. \quad (17a)$$

Однак клясична механіка статистична, доповнена Плянком квантовою структурою не погоджується з теоремою Нернста, яка вимагає, щоби в границях безоглядного зера ентропія газу стреміла також до зерової вартости, а ніколи не приймала відємних вартостей. В границі безоглядного зера всі молекули газу знаходяться в першій квантовій стані, т. зн. $n^1 = n$, а розклад енергії знов є такий, що: $z^1 = z = 1$. Стосуючи повиспі умови у взорі (16), отримаємо, що:

$$\lim_{T \rightarrow 0} S = -n \log n,$$

т. зв. заперечення постулатів теорема Нернста.

Крім цього ще інші справи, а головню справи звязані зі звироднінням газу, — класична теорія статистична не була в силі як слід пояснити. Тому виявилася потреба наставлення нової теорії одноатомового газу, яка вияснювалаби вповні правди, іншими дорогами осягнені. З квантових статистичних теорій, що ведуть до устійнення рівняння стану совершенного газу, дві закріпилися в новітній фізиці, а саме теорія Айнштайна і Фермія.

III.

Айнштайн оснував свою теорію на квантовій статистиці Бозого¹⁾; він переніс статистичні заложення Бозого для світляних квантів на матеріяльний газ. По думці сеї теорії не є рівнодушне при розкладі молекулів по коміркам енергії в мікроскопійнім стані, чи комірка є ще порожня, чи може вже обсаджена одним або більше молекулами, що допускала класична теорія. Правдоподібність мікроскопійного стану $w_i^{n_i}$ в фазовім просторі $\Delta\varphi_i$ тратить свою важність, т. зв. що теорія Айнштайна зриває із взаємною незалежністю статистичною молекулів.

Комбінаторійний проблем Айнштайна є ось такий: в інфінітезімальній області розложити n_i молекулів на z_i комірок, не виріжнюючи n_i молекулів між собою. Є се знане завдання: „найти число комбінаций z_i елементів для n_i — тої класи“. Висловом сего є:

$$w_i = \frac{(n_i + z_i - 1)!}{n_i! (z_i - 1)!} \quad (18)$$

як правдоподібна скількість комплексіонів i — тої інфінітезімальної області. А що находиться в $\Delta\varphi_1$ молекулів n_1 , в $\Delta\varphi_2$ молекулів n_2 , . . . , в $\Delta\varphi_i$ молекулів n_i і т. д., тому як правдоподібну скількість комплексіонів для розкладу цілости стану отримавмо:

$$W = \prod_i \frac{(n_i + z_i - 1)!}{n_i! (z_i - 1)!} \quad (19)$$

Пермутації n молекулів між собою є недопустимі, бо по бозівському численню не дадуть вони вже ніяких нових випадів. Ентропію газу визначимо тоді через:

¹⁾ А. Einstein, Sitzungsber. d. Preuß. Akad. d. Wissen. 1924, 22, 261; 1925. 26. 3.

$$S = k \sum_i [(n_i + z_i) \log (n_i + z_i) - n_i \log n_i - z_i \log z_i] \quad (20)$$

коли числа n_i і z_i уважаємо як великі в порівнянні до 1.

Пристосуємо останній взір до визначення коливань молекулів в об'ємі V . Заступаючи n_i хвиливою вартістю $n_i + \Delta_i$ і обчислюючи $\frac{\partial^2 S_1}{\partial \Delta_i^2}$, отримаємо як вартість середнього квадрату коливань:

$$\overline{\Delta_i^2} = n_i + \frac{n_i^2}{z_i}, \quad (21)$$

або вартість середнього релятивного коливання:

$$\overline{\delta_i^2} = \frac{1}{n_i} + \frac{1}{z_i} \quad ^1). \quad (22)$$

По словам останнього рівняння коливання в газі складаються з двох частей. Якби молекули були від себе незалежні, тоді коливання визначували б перший складник правої сторони (22). В послідовності зірвання розкладу з незалежністю молекулів є другий складник, який зовсім не залежить від густоти частинок газу, а який визначають тільки елементарна область енергії $\Delta \epsilon$ і об'єм V . Сей складник є аналогією до відповідного члена в коливаннях густоти енергії чорного промінювання. Сю аналогію можна відразу предвидіти, бо теорія Айнштайна, се — перенесення теорії світляних квантів у світ матеріального газу.

IV.

До зовсім іншого висліді для коливань газів веде статистична теорія Фермі²⁾. Вона не тільки відкидає незалежність молекулів газу в їх розкладі по коміркам енергії, але вона ограничує скількість мікроскопійних станів ще дальше. Фермі вводить принцип Павлія до теорії газу і жадає, щоби в комірці i — того фазового простору був що найвище один молекул; таким робом допускає він як числа обсади тільки 0 або 1.

Приймаючи сю основу розкладу газу отримаємо як правдоподібне число комплексіонів в i — тім фазовім просторі:

¹⁾ Сей взір випровадив Айнштайн в теорії одноатомового газу стосуючи статистику Бозого. Однак вже кілька літ раніше перед проголошенням теорії Бозого подав подібний взір Р. Фірт на основі інших міркувань. (R. Fürth: Schwankungserscheinungen in der Physik, Sammlung Vieweg u. Sohn B. 48. Braunschweig).

²⁾ E. Fermi, Linc. Rend. 1926, 3, 145. Zeits. f. Phys. 1926, 36. 902.

$$w_i = \frac{z_i!}{n_i! (z_i - n_i)!}, \quad (23)$$

де як передтим n_i є числом молекулів, а z_i числом комірок того простору. Отже термодинамічна правдоподібність макроскопічного стану є:

$$W = \prod_i \frac{z_i!}{n_i! (z_i - n_i)!}. \quad (24)$$

Визначаючи ентропію газу отримаємо:

$$S = k \sum_i [n_i \log z_i - n_i \log n_i - (z_i - n_i) \log (z_i - n_i)]. \quad (25)$$

Коли в останньому вираженню (25) заступимо n_i через $(n_i + \Delta_i)$ і визначимо з нього $\frac{\partial^2 S_i}{\partial \Delta_i^2}$ для об'єму V , отримаємо з рівняння (13) як середній квадрат колибання:

$$\overline{\Delta_i^2} = n_i - \frac{n_i^2}{z_i},$$

а даліше середній квадрат релятивного колибання:

$$\overline{\delta_i^2} = \frac{1}{n_i} - \frac{1}{z_i}. \quad (26)$$

Сей взір дуже нагадує своїм видом взір (22), отриманий з теорії Айнштайна. Він ріжниться від (22) тим, що другий складник має відємний знак. З того виходить, що колибання в газі отримані статистикою Фермія є менші від колибань клясичної статистики. Такого висліду можна було надіятися з порівняння рівнянь для газу, отриманих обома статистичними теоріями¹⁾.

V.

Цікава і гідна уваги є справа рівнянь для колибань (22) і (26) обох теорій в температурі безоглядного зера. В границях сеї температури по теорії Айнштайна — всі молекули газу наються в першій квантовій стані, отже:

¹⁾ Рівняння газу Айнштайна є: $n_i = (B e^{\frac{\epsilon}{kT}} - 1)^{-1}$, де B є функ-

цією температури T . Рівняння знов газу Фермія має вид: $n_i = (A e^{\frac{\epsilon}{kT}} + 1)^{-1}$, де B є також функцією температури; а ϵ в обох рівняннях означає енергію.

$$n' = n,$$

та всі вони є зібрані в одній комірці найнищої енергії, т. зн.:

$$z' = 1.$$

Стосуючи отсі умови в рівнянню (22) отримаємо як квадрат релятивних колибань газу в границі безоглядного зера:

$$\bar{\delta}^2 = \frac{n+1}{n} \quad (22a)$$

Виходить отже з теорії Айнштайна, що колибання в границях безоглядного зера є все таки більші від колибань класичної статистики в нормальних обставинах. Інакше представляється справа колибань в границях безоглядного зера в теорії Фермія. По її выводам енергія укладу є все скінчена навіть при безогляднім зері (енергія зерової точки). В границях сеї температури молекули змагають обсадити всі комірки, т. зн. $\lim_{T \rightarrow 0} n_i \rightarrow z_i$.

а при безогляднім зері $n_i = z_i$. Коли застосуємо повищі висновки до рівняння (26), тоді дістаємо:

$$\bar{\delta}^2 = \delta^2 = 0. \quad (26a)$$

То значить, що при безогляднім зері колибання в газі зовсім зникають при незникаючій густоті та існуючій пруживості газу.

Останній висновок з теорії Фермія стоїть в разячій противенстві до висновку з теорії Айнштайна. Ця справа вимагає ще вияснення, а се мабуть буде рішаючим мотивом в користь одної з теорій. Можливе, що філяста теорія газу, основана на теорії матеріяльних филь, кине сніп світла на сю справу. Може звязь між фазами филь матеріяльних буде дальшим дороговказом в полі на розпутті.

VI.

Існує ще одна статистична теорія, яку подав французький фізик Брілюен¹⁾, а яка є немов злукою всіх трьох вже згаданих статистик. Брілюен основує свої розумування на założенні, що присутність молекула в комірці зменшує правдоподібність а priori іншого молекула у тій самій комірці, у відношенні β . Коли отже і в тій елементарній області є z_i комірок енергії, а n_i молекулів, тоді скількість комірок отворених для додаткового $(n_i + 1)$ — ого

¹⁾ M. Brillouin, Compt. Rend. 1927, 184., 589.

молекула в $(z_i - \beta n_i)$. Правдоподібне число можливих уло-
жень частинок n_i по коміркам z_i , що підлягають сим умовинам
буде:

$$w_i = z_i (z_i - \beta) (z_i - 2\beta) \dots (z_i - \overline{n-1}\beta),$$

або:

$$w_i = \frac{\beta^{n_i} \Gamma\left(\frac{z_i}{\beta} + 1\right)}{\Gamma\left(\frac{z_i}{\beta} - n_i + 1\right)}. \quad (27)$$

Тоді термодинамічна правдоподібність макроскопійного стану
цілості має вид:

$$W = n! \prod_i \beta^{n_i} \frac{\Gamma\left(\frac{z_i}{\beta} + 1\right)}{n_i! \Gamma\left(\frac{z_i}{\beta} - n_i + 1\right)}. \quad (28)$$

З вартости W визначуємо ентропію як:

$$S = k \left[n \log n + \sum_i \left\{ n_i \log \beta + \frac{z_i}{\beta} \log \frac{z_i}{\beta} - n_i \log n_i - \right. \right. \\ \left. \left. - \left(\frac{z_i}{\beta} - n_i \right) \log \left(\frac{z_i}{\beta} - n_i \right) \right\} \right] \quad (29)$$

коли n_i і z_i в великі у відношенню до 1.

Заступім тепер у вартости для ентропії інфінітезімальної
области ентропії n_i через $(n_i + \Delta_i)$, та визначім вартість $\frac{\partial^2 S_1}{\partial \Delta_i^2}$
для об'єму V , тоді на основі рівняння (13) маємо як середній
квадрат коливань в газі:

$$\overline{\Delta_i^2} = n_i - \beta \frac{n_i^2}{z_i}.$$

а відтак як середній квадрат релятивних коливань:

$$\overline{\delta_i^2} = \frac{1}{n_i} - \frac{\beta}{z_i}. \quad (31)$$

Залежно від вартости співчинника β , отримаємо: для $\beta = 0$, ко-
либання, що впливають з клясичної статистики, для $\beta = -1$, ко-
либання по теорії Айнштайна, а для $\beta = +1$, колибання ста-
тики Фермія.

Статистична теорія Брюлюена не вносить до справи теорії
газів нічого нового; лучить вона тільки в цілість всі три стати-
стичні теорії, тому належить її уважати як метод до відріжнення
між трома статистичними випадками.