

حرکتِ مرزِ بینِ دُ فاز

mamwad@mailaps.org

محمد خرمی

سیستم ی بررسی میشود که شامل چند فاز است. به خاطر رسانش گرمایی، دما تابع زمان است و مرزها ی بین فازها هم حرکت میکنند. معادلات تحول دما و مرزها به دست میآید، و برای چند مثال ساده حل میشود.

1 تحول دما

رابطه ی چگالی ی جریانِ رسانشی ی گرما با دما چنین است.

$$\mathbf{J} = -K \nabla T, \quad (1)$$

که \mathbf{J} چگالی ی جریانِ رسانشی، T دما، و K رسانندگی ست. جریانِ گرما یی که از سطح \mathbb{S} میگذرد را با $I(\mathbb{S})$ نشان میدهم:

$$I(\mathbb{S}) = \int_{\mathbb{S}} d\mathbf{S} \cdot \mathbf{J}. \quad (2)$$

حرکتِ مرزِ بینِ دُفاز

اگر \mathbb{S} مرزِ \mathbb{V} باشد، (و عمود بر \mathbb{S} در هر نقطه به بیرونِ \mathbb{V} انتخاب شود)، $I(\mathbb{S})$ آهنگِ خروجِ گرما از \mathbb{V} است. به این ترتیب،

$$I(\partial\mathbb{V}) = - \int_{\mathbb{V}} dV C \dot{T}. \quad (3)$$

مرزِ \mathbb{V} با $\partial\mathbb{V}$ نشان داده شده، و C ظرفیتِ گرمایی بر حجم و \dot{T} مشتقِ T نسبت به t (زمان) است. از کارِ ماکروسکوپی (مثلاً به خاطر انبساط یا انقباض) چشم پوشیده شده. نتیجه میشود

$$\oint_{\partial\mathbb{V}} d\mathbf{S} \cdot K \nabla T = \int_{\mathbb{V}} dV C \dot{T}, \quad (4)$$

که با استفاده از قضیه ی دیورژانس میشود

$$C \dot{T} = \nabla \cdot (K \nabla T). \quad (5)$$

2 حرکتِ مرز

گیرم دُ ناحیه هر کدام پر از ماده در یک فاز نَد. برای یک لایه ی نازک شامل \mathbb{S} (بخش ی از مرزِ مشترکِ این دُ-ناحیه) جریانِ گرما به بیرون را مینویسم:

$$I = \int_{\mathbb{S}} dS \mathbf{n} \cdot (\mathbf{J}_+ - \mathbf{J}_-) + O(\ell). \quad (6)$$

\mathbf{n} بردارِ یکه ی عمود بر سطح و ℓ کلفتی ی لایه است، و

$$\mathbf{J}_{\pm}(\mathbf{r}) = \lim_{\varepsilon \rightarrow 0^+} \mathbf{J}(\mathbf{r} \pm \varepsilon \mathbf{n}), \quad \mathbf{r} \in \mathbb{S}. \quad (7)$$

این جریان - گرما برابر با آهنگِ کاهشِ انرژی ی سیستم است، که ناشی از تغییرِ دما و گذار - فاز است. اولی $O(\ell)$ است. دومی با سرعتِ حرکتِ مرز متناسب است. به این ترتیب،

$$I = \int_{\mathbb{S}} dS \mathbf{n} \cdot \mathbf{v} L + O(\ell). \quad (8)$$

v سرعتِ مرز، و L گرما-ی-نهان-بر-حجم گذار- فاز است. وقتِ n به سوی ناحیه‌ی متناظر با فاز p است، L گرما-ی-نهان-بر-حجم تولیدِ فاز p است. اینجا هم از کارِ ماکروسکپی و اختلافِ حجم- ویژه‌ی فازها چشم پوشیده شده. از (6) و (8) نتیجه میشود بر مرز

$$\mathbf{n} \cdot \mathbf{v} L = \mathbf{J}_+ - \mathbf{J}_-, \quad (9)$$

یا

$$\mathbf{n} \cdot \mathbf{v} L = -(K \nabla T)_+ + (K \nabla T)_-. \quad (10)$$

متلفه‌ی مماسی‌ی v مرز را جا-به-جا نمیکند و مشاهده-پذیر نیست. پس میشود متلفه‌ی مماسی‌ی v را صفر انتخاب کرد. به این ترتیب، اگر r بر مرز باشد،

$$\dot{r} = \frac{n}{L} [-(K \nabla T)_+ + (K \nabla T)_-]. \quad (11)$$

3 دستگاه معادلات

رابطه‌ی (5) و (11) معادلاتی جفت-شده برای تحولِ دما و مرزند. اینها را باید با این ترکیب کرد که دما بر مرز ثابت است (دما‌ی گذار است). ناحیه‌ای که پر از ماده در فاز i است را با \mathbb{V}_i ، و مرز \mathbb{V}_i با \mathbb{V}_j را با \mathbb{S}_{ij} نشان میدهم. K_i و C_i ، به ترتیب، رسانندگی و ظرفیت- گرمایی-بر-حجم در فاز i اند. n_{ij} بردارِ بیکه‌ی عمود بر \mathbb{S}_{ij} به سوی \mathbb{V}_j ، و L_{ij} گرما-ی-نهان-بر-حجم گذارِ فاز i به j است. T_{ij} هم دما‌ی گذارِ فاز i به j است. معادلات میشوند

$$C_i \dot{T} = \nabla \cdot (K_i \nabla T), \quad \mathbf{r} \in \mathbb{V}_i. \quad (12)$$

$$T(\mathbf{r}) = T_{ij}, \quad \mathbf{r} \in \mathbb{S}_{ij}. \quad (13)$$

$$\dot{r} = \frac{n_{ij}}{L_{ij}} [-K_j (\nabla T)_j + K_i (\nabla T)_i], \quad \mathbf{r} \in \mathbb{S}_{ij}. \quad (14)$$

از تغییر- حجمها در اثر گذار چشم پوشیده شده، که در نتیجه دما‌ی گذار هم ثابت گرفته شده. به این ترتیب فشار در تحول نقش‌ی ندارد. آن چه حلِ معادلات (12) و (13) را دشوار میکند این

حرکتِ مرزِ بینِ دُ فاز

است که مرزها به زمان بستگی دارند. یک تقریب برای وقت ی که تحولِ مرز کند است این است که (12) و (13) برای مرز ثابت حل شوند و نتیجه برای محاسبه ی تحولِ مرز در (14) به کار رود.

4 مثالها

در این بخش ناحیه ای شامل دُ فاز را بررسی میکنم. گرما-ی-نهان-بر-حجم گذارِ فاز 1 به 2 را با L نشان میدهم. رسانندگی در هر فاز را ثابت و یکنواخت میگیرم. تحول را هم کند میگیرم و تقریبِ پایانِ بخشِ پیش را به کار میبرم.

4.1 تحول در یک راستا

حالت ی را در نظر میگیرم که کمیتها به فقط یک مختصه ی دکرتی (x) بستگی دارند. ناحیه ی 1 و 2، به ترتیب، (x_1, x_0) و (x_0, x_2) اند، که x_0 به کندی تغییر میکند. دما ی x_i را با T_i نشان میدهم. T_0 دما ی گذار است، که ثابت است. دیده میشود

$$\frac{T_2 - T_0}{L} \geq 0. \quad (15)$$

$$\frac{T_1 - T_0}{L} \leq 0. \quad (16)$$

شرطِ مرزی را این میگیرم که T_1 و T_2 ثابت اند. در تقریبِ تحول- - کند، از مشتقِ زمانی ی T در (12) چشم میپوشم. مشتقِ نسبت به x را با \mathcal{X}' نشان میدهم. (12) نتیجه میدهد

$$T' = \frac{T_1 - T_0}{x_1 - x_0}, \quad x_1 < x < x_0. \quad (17)$$

$$T' = \frac{T_2 - T_0}{x_2 - x_0}, \quad x_0 < x < x_2. \quad (18)$$

(14) میشود

$$\dot{x}_0 = \frac{1}{L} \left(-K_2 \frac{T_2 - T_0}{x_2 - x_0} + K_1 \frac{T_1 - T_0}{x_1 - x_0} \right). \quad (19)$$

4.2 تحول شعاعی

حالت ی را در نظر میگیریم که کمیتها به فقط یک مختصه ی شعاعی (r ، فاصله از مبدا) بستگی دارند. ناحیه ی 1 و 2، به ترتیب، (r_1, r_0) و (r_0, r_2) اند، که r_0 به کندی تغییر میکند. دما ی r_i را با T_i نشان میدهیم. دما ی گذار است، که ثابت است. (15) و (16) برقرارند. شرط مرزی را این میگیریم که T_1 و T_2 ثابت اند. در تقریب تحول - - کند، از مشتق زمانی ی T در (12) چشم میپوشیم. مشتق \mathcal{X} نسبت به r را با \mathcal{X}' نشان میدهیم. (12) نتیجه میدهد

$$T' = \frac{r_0}{r_1} \frac{T_1 - T_0}{r_1 - r_0}, \quad r_1 < r < r_0. \quad (20)$$

$$T' = \frac{r_0}{r_2} \frac{T_2 - T_0}{r_2 - r_0}, \quad r_0 < r < r_2. \quad (21)$$

(14) میشود

$$\dot{r}_0 = \frac{1}{L r_0} \left(-K_2 r_2 \frac{T_2 - T_0}{r_2 - r_0} + K_1 r_1 \frac{T_1 - T_0}{r_1 - r_0} \right). \quad (22)$$

یک حالت خاص وقت ی ست که r_1 صفر است. این یعنی ناحیه فقط یک مرز ($r = r_2$) دارد. در این حالت (22) میشود

$$\dot{r}_0 = -\frac{K_2 r_2}{L r_0} \frac{T_2 - T_0}{r_2 - r_0}, \quad (23)$$

که نشان میدهد T_1 در تحول دما نقش ی ندارد. همچنین، دیده میشود

$$\dot{r}_0 \leq 0. \quad (24)$$