

تأثیر زاویه تماس در برخورد قطره با سطح جامد

سعید اسدی، محمد پسندیده‌فرد و محمد مقیمان

گروه مکانیک پژوهشکاره علم و صنایع غذایی خراسان

گروه مکانیک، دانشکده مهندسی، دانشگاه فردوسی مشهد

چکیده

زاویه تماس تأثیر بسیار مهمی در رفتار قطره به هنگام برخورد با سطح جامد، از جمله تغییر شکل، پخش شدن و یا حتی جدا شدن قطره از روی سطح دارد. در این مقاله اثر زاویه تماس در برخورد قطره با سطح، مطالعه و مدل‌سازی شده است. ابتدا با استفاده از تئوری سیتیک مولکولی و بر پایه تحقیقات جدید، رابطه‌ای برای تعیین زاویه تماس دینامیکی قطره با سطح به دست آمده است. این رابطه سپس در شبیه سازی عددی قطره با سطح به کار رفته و برپایه آن مدل عددی اصلاح گردیده است. نتایج مدل با نتایج آزمایشگاهی و همچنین با نتایج حاصل از مدل‌های قبلی (استفاده از زاویه تماس تعادلی، زوایای تماس پیشروی و پسروی)، مقایسه و مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفته است. مقایسه مدل با نتایج آزمایشگاهی نشان دهنده دقیق‌تری مدل و همچنین شبیه سازی دقیق رفتار قطره در برخورد با سطح می‌باشد. نتایج نشان می‌دهد که استفاده از تئوری سیتیک مولکولی در مقایسه با مدل زاویه تعادلی، از نوسانات جمع و پخش شدن قطره ببروی سطح خصوصاً سطوح رطوبت پذیر، جلوگیری کرده و همچنین پیش‌بینی دقیق‌تری از مقدار و زمان حداکثر و حداقل قطره پخش شده ببروی سطح، نسبت به مدل زوایای پیشروی و پسروی دارد. بر اساس نتایج حل عددی، منطقه پخش و منطقه جدا شدن قطره از روی سطح مشخص و مقدار حداکثر پخش بحرانی تعریف و تعیین گردیده است. در ادامه، مدلی تحلیلی برای بررسی تأثیر زاویه تماس در تعیین مقدار حداکثر پخش قطره ببروی سطح، ارائه شده است. نتایج بدست آمده از مدل تحلیلی در اعداد موئینگی (Ca) کم، نشان می‌دهد که با افزایش زاویه تماس تعادلی و یا کاهش عدد We، مقدار حداکثر پخش قطره کاهش یافته و وابستگی کمتری به عدد Re پیدا می‌کند. در مقابل، مقدار حداکثر پخش در مقادیر زیاد We یا مقادیر کم زاویه تماس تعادلی افزایش پیدا کرده و به عدد Re وابستگی بیشتری دارد.

واژه‌های کلیدی: زاویه تماس، زاویه تماس تعادلی، زاویه تماس دینامیکی، تئوری سیتیک مولکولی، پخش قطره، برخورد قطره، شبیه‌سازی عددی، مدل تحلیلی

The effect of contact angle on droplet impact onto a solid surface

S. Asadi, M. Passandideh-Fard and M. Moghiman

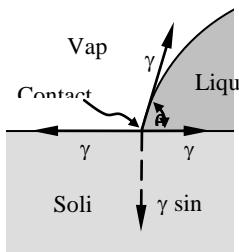
Mechanical Engineering Department of Khorasan Research Institute for Food Science and Technology
Department of Mechanical Engineering, Ferdowsi University of Mashhad, Mashhad

:

Abstract: Contact angle has an important effect on the dynamic behavior of a droplet during its impact onto a solid surface; this behavior includes deformation, spreading and even rebounding of the droplet from the surface. In this paper, the effect of contact angle during droplet impact is studied and numerically simulated. First, using molecular-kinetic theory and based on the newly available research in this field, a correlation for determining the dynamic contact angle during droplet impact is obtained. This correlation is then implemented in the numerical model used to simulate the process. The results of the numerical model are compared with those of the experiments and those of the previous models (using an equilibrium contact angle; two advancing and receding contact angles). Model predictions agreed well with experimental measurements; this validated the model results for the droplet deformation during the impact. The results show that using the molecular-kinetic theory in modeling contact angle prevents the spreading-and-recoiling oscillations of the droplet that are seen when an equilibrium contact angle is used. Compared to the model with advancing and receding contact angles, the molecular-kinetic theory results in a better prediction of the time and value of the maximum and minimum spread of the droplet on the solid surface. Based on the results of the developed model, a critical maximum spread and two regions of droplet spreading or rebounding from the surface are defined. Next in the paper, an analytical model is presented to study the effect of contact angle on the droplet maximum spread. The results of this model show that for low Capillary numbers (Ca) with an increase of the equilibrium contact angle or a decrease of We number, the maximum spread of the droplet is decreased and becomes less dependent on Re number. In contrast, the maximum spread for high We numbers or low equilibrium contact angles is increased and becomes more dependent on Re number.

Keywords: contact angle, equilibrium contact angle, dynamic contact angle, molecular-kinetic theory, droplet spreading, droplet impact, numerical simulation, analytical model.

E-mail of corresponding author (s): asadi@krfst.ir



شکل ۱- زاویه تماس تعادلی (θ_c) و خط تماس.

γ_{sv} و γ_{sl} به ترتیب کشش سطحی مایع-گاز، جامد-گاز و جامد-مایع می‌باشند.

پدیده برخورد قطره با سطح مورد توجه بسیاری از محققین بوده است [۶-۹]. در اولین مدل‌های عددی ارائه شده در این زمینه، از اثر تنش سطحی و زاویه تماس صرف نظر شده بود [۷]. در مدل‌های بعدی زاویه تماس ب ه صورت یک زاویه ثابت در طول فرآیند برخورد قطره در نظر گرفته شده بود که نسبت به مدل‌های اولیه دقت بیشتری داشت [۸].

سپس به وسیله عکس‌برداری و اندازه‌گیری تغییرات زاویه تماس در هر مقطع زمانی، و به کارگیری آنها در شرایط عددی حل عددی، جواب‌های بهتری نسبت به حل عددی با زاویه تماس ثابت، بدست آمد [۹، ۳]. بعد از آن یک مدل چنانکه ملاحظه می‌شود در مطالعات عددی انجام شده تا کنون، یا از یک زاویه تماس تعادلی و یا دو زاویه تماس پیشروی و پسروی قطرات، استفاده شده بود [۶].

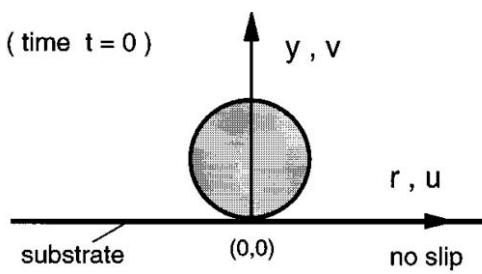
از طرفی مدل سازی‌های تحلیلی بر روی تخمین مقدار حداقل پخش قطره که مهم ترین و کاربردی ترین شاخص رفتار قطره در برخورد با سطح می-باشد، متوجه بوده است.

مقدمه

برخورد قطره با سطح جامد نقش مهمی در بسیاری از فرآیندهای صنعتی دارد. فرآیندهایی همانند پاشش حرارتی پلاسمایی، ایجاد پوشش رنگها بوسیله پاشش، خشک کن‌های پاششی، برخورد ذرات سوخت با دیواره در محفظه های احتراق، چاپگرهای inkjet و بسیاری از موارد صنعتی دیگر نیاز به شناخت دینامیک برخورد قطرات مایع با سطح جامد دارد [۲، ۱]. بنابراین شبیه سازی اینگونه فرآیندها به صورت عددی و یا تحلیلی دارای ارزش فراوانی است.

رفتار قطره در برخورد با سطح جامد، تحت تاثیر رطوبت پذیری سطح می‌باشد [۳]. رطوبت پذیری هر سطح بوسیله زاویه تماس بین مایع با سطح جامد مشخص می‌گردد. شکل ۱ نشان‌دهنده زاویه تماس مایع - جامد در حالت سکون قطره برروی سطح می‌باشد . زاویه تماس در مدل سازی عددی و تحلیلی به عنوان یک شرط مرزی مهم به کار برده می‌شود. خصوصاً نقش آن در برخورد هایی با انرژی اینرسی کم نسبت به انرژی ویسکوز یا موئینگی، بسیار اساسی است [۴]. زاویه تماس تعادلی (θ_c) به تنش های سطحی جامد- گاز، جامد- مایع و مایع - گاز بستگی دارد و در حالت ایستایی کامل قطره بر روی سطح، اندازه گیری می‌شود. زاویه تماس تعادلی منحصراً به خواص فیزیکی سطح بستگی دارد [۳، ۵]. زاویه تماسی که در حین حرکت خط تماس مشاهده می‌گردد را، زاویه تماس دینامیکی (θ_d) می‌نامند. خط تماس در شکل ۱ نشان داده شده است. زاویه تماس دینامیکی به وجود آمده را در حین پخش شدن قطره بر روی سطح (و حرکت خط تماس به سمت فاز گاز)، زاویه تماس پیشروی (θ_a)، و در حین جمع شدن قطره (و حرکت خط تماس به سمت فاز مایع)، زاویه تماس پسروی (θ_r)، می‌نامند . زاویه تماس دینامیکی، برخلاف زاویه تماس تعادلی، خاصیت فیزیکی و مادی نبوده بلکه به سرعت خط تماس بستگی دارد [۶]. در مراحل مختلف برخورد قطره با سطح، زاویه تماس دینامیکی به عنوان شرط مرزی مهم در مدل‌سازی‌ها نقش بسزایی دارد.

شکل ۲ طرح کلی از برخورد قطره با سطح را نشان می دهد. معادلات حاکم شامل بقاء جرم و ممتنم و معادله ای برای حرکت سطح آزاد می باشند. توضیح ریاضی مسئله بر اساس فرض های زیر انجام شده است.



شکل ۲- طرح کلی از برخورد قطره با سطح.

سیال، مایع غیرقابل تراکم و نیوتینی با دانسیته، ویسکوزیته و تنش سطحی ثابت بوده و جریان در طول برخورد آرام باشد (مطالعات قبلی [۱۴، ۱۳، ۶] نشان می دهد که در طول برخورد یک قطره مایع با سطح، فرض جریان آرام قابل قبول می باشد. لازم به ذکر است که همه مطالعاتی که تا کنون بر روی برخورد قطره با سطح جامد انجام شده با استفاده از این فرض بوده است؛ تاثیر فاز گازی اطراف قطره بر روی فاز مایع در طول برخورد ناچیز باشد (تنش های لرجتی در سطح تماس قطره با هوا یا گاز اطراف آن صفر فرض می شود).

معادلات حاکم بربقاء جرم و ممتنم برای جریان سیال درون قطره به شکل زیر نوشته می شود [۱، ۶] :

$$\nabla \cdot \vec{V} = 0 \quad (1)$$

$$\frac{\partial \vec{V}}{\partial t} + \nabla \cdot (\vec{V} \vec{V}) = -\frac{1}{\rho} \nabla P + \frac{1}{\rho} \nabla \cdot \tilde{\tau} + \vec{g} + \frac{1}{\rho} \vec{F}_b \quad (2)$$

که \vec{V} نمایش گر بردار سرعت، P فشار ، ρ دانسیته مایع، $\tilde{\tau}$ تنشور تنش، \vec{g} شتاب ثقل و \vec{F}_b نیروهای جسمی (بر واحد حجم) موثر روی سیال می باشند. با توجه به نیوتینی بودن سیال:

ابتدا با اصلاح مدل [۱۰]، مدلی تحلیلی برای حداقل مقدار پخش ارائه گردید که در آن از زاویه تماس پیش روی استفاده شده بود و درصد خطای بالایی که تا برخی موارد به ۵۰٪ می رسید داشت [۱۱]. در ادامه یک مدل تحلیلی بر اساس موازنۀ انرژی های جنبشی، سطحی و کار انجام شده توسط لرجت قطره مایع در هنگام برخورد عمودی قطره بسطح ارائه گردید که در آن از زاویه تماس پیش روی استفاده گردیده بود [۳]. پس از آن، معادله حرکت لبه قطره که بر اساس موازنۀ جرم و انرژی بدست آمده بود، برای تخمین مقدار حداقل پخش قطره، با استفاده از زاویه تماس پیش روی، بکار برده شد [۱۲]. مدل تحلیلی برخورد مائی قطره به یک سطح جامد نیز بر اساس موازنۀ انرژی به دست آمده که در آن از زاویه تماس پیش روی استفاده گردیده است [۱۳]. در تمامی مدل های تحلیلی گذشته، از زاویه تماس پیش روی در معادله تخمین حداقل پخش قطره بر روی سطح استفاده شده است.

در این مقاله، زاویه تماس دینامیکی به وسیله تئوری سیتیک مولکولی تعیین و در شبیه سازی عددی اعمال شده است . همچنین اثر زاویه تماس تعادلی، پیش روی و پس روی، و زاویه تماس دینامیکی به دست آمده از تئوری سیتیک مولکولی، در رفتار قطره در طول برخورد با سطح، مطالعه گردیده است. برای مقایسه جواب های بدست آمده از حل عددی با نتایج آزمایشگاهی، از جدیدترین نتایج آزمایشگاهی که در مرجع [۴] ارائه گردیده، استفاده شده است. در ادامه مدلی تحلیلی ارائه گردیده که در آن به جای زاویه تماس پیش روی، از زاویه تماس تعادلی استفاده شده است. در این مدل، با داشتن اعداد بدون بعد We ، Re و زاویه تماس تعادلی، مقدار حداقل پخش قطره تخمین زده می شود که برای محاسبات سریع مناسب می باشد.

شبیه سازی عددی

الف - معادلات حاکم

حل معادلات حاکم نیاز به تعیین شرایط مرزی بپکار برده شده در سطح جامد و در مرزهای متقارن و سطح آزاد مایع دارند . برای سطح جامد ، سرعت سیال بدون لغزش (no-penetration) و بدون نفوذ (no-slip) و برای مرز متقارن، سرعت سیال دارای شرایط لغزش (slip) و بدون نفوذ می‌باشد. در سطح آزاد مایع نیز تنش برشی صفر فرض می‌شود. یکی از شرایط مرزی بسیار مهم دیگر اعمال زاویه تماس در خط تماس (محل تلاقی سطح آزاد و سطح جامد) می‌باشد. این زاویه نمایان‌گر مقدار رطوبت پذیری سطح جامد بوده و در این مقاله مطابق قسمت ب (که در ادامه خواهد آمد)، از تئوری سیتیک مولکولی برای اعمال کردن آن در حل عددی استفاده شده است.

شرایط ابتدایی برخورد قطرات با دیواره یا جداره‌ها ، سرعت و فشار آن می‌باشد که به شکل زیر است.

$$\bar{V} = \bar{V}_o, P_o = 4 \frac{\gamma}{D_o} \quad (8)$$

که P_o فشار اولیه داخل قطره، توسط معادله لاپلاس تعریف بددست می‌آید [۶، ۱].

ب - تئوری سیتیک مولکولی

در این تئوری فرض می‌شود که مولکول‌های مایع به محل های جذب در سطح جامد چسبیده و مولکول‌های گاز را از این محل‌ها دفع می‌نمایند [۱۶]. بررسی این جذب و دفع سطحی به صورت آماری ، نشان‌دهنده رفتار ماکروسکوپیک خط تماس در منطقه سه فازی مایع- گاز- جامد می‌باشد. شکل ۳ نشان‌دهنده مدل تئوری سیتیک مولکولی است . طبق این تئوری، سرعت خط تماس به وسیله فرکانس κ و طول λ که نشان‌دهنده جابجایی‌های مولکولی می‌باشد، تعیین می‌شود. طول λ تحت تاثیر اندازه مولکولهای مایع و شدیداً وابسته به فضای محل‌های جذب در سطح می‌باشد. برای مولکول‌های مایعی که به جلو حرکت می‌کنند، فرکانس جابجایی مولکولی κ^+ و برای آنهایی که به عقب حرکت می‌کنند κ^- است.

$$\tilde{\tau} = \mu (\nabla \bar{V} + (\nabla \bar{V})^T) \quad (3)$$

که μ نشان‌دهنده لزجت دینامیکی سیال است. به همراه معادلات فوق، یک معادله دیگر برای رديابی سطح مشترک مایع- گاز و مدل‌سازی تبادل جرم بین آنها لازم است. در روش سیر حجمی سیال، حرکت مرز مشترک بین دو سیال به وسیله تابع نشانگر f مدل می‌شود:

$$f = \begin{cases} 1 & \text{in liquid} \\ > 0, < 1 & \text{at the liquid-gas interface} \\ 0 & \text{in gas} \end{cases} \quad (4)$$

از آنجا که متغیر f بوسیله جریان سیال جایبه جا می‌شود می‌توان معادله جابجایی زیر را برای آن نوشت [۱، ۶]:

$$\frac{\partial f}{\partial t} + (\bar{V} \cdot \nabla) f = 0 \quad (5)$$

با توجه به در نظر گرفتن کشش سطحی در مرز مشترک مایع- گاز، با فرض صفر بودن تنش برشی و ثابت بودن کشش سطحی معادله لاپلاس (Laplace) به عنوان یک شرط در این مرز به صورت زیر نوشتہ می‌شود:

$$\Delta P_s = P_l - P_g = \gamma J \quad (6)$$

در این معادله γ کشش سطحی در سطح مشترک و ΔP_s نشان‌دهنده اختلاف فشار بین مایع و گاز به خاطر وجود کشش سطحی می‌باشد . J انحنای سطح آزاد در محل موردنظر است که به شکل زیر تعریف می‌شود:

$$J = \frac{1}{R_1} + \frac{1}{R_2} \quad (7)$$

که در آن R_1 و R_2 شعاع‌های انحنای سطح در نقطه مورد نظر می‌باشند. بجای جایگذاری مستقیم معادله (6) برای فشار به عنوان یک شرط مرزی در معادلات حاکم ، از روش بهتری استفاده می‌شود که در آن تنش سطحی به عنوان یک نیروی حجمی در ترم \vec{F}_b از معادله (۲) فرمولبندی می‌گردد. (Continuum Surface Force) این روش به مدل CSF معروف بوده و توسط Brackbill [۱۵] ارائه گردیده است.

که N_A عدد آوگادرو و h ثابت پلانک است . برای جریان ویسکوز در مایعات ساده ΔG_w در حدود 10 kJ mol^{-1} است. مقادیر زیاد یا کم ΔG_w دلالت بر وابستگی قوی یا ضعیف زاویه تماس به سرعت خط تماس دارد. بهترین تقریب برای نشان دادن مکانیزم واقعی اتلاف در خط تماس، مخلوط کردن تاثیرات لزجت و تاثیرات متقابل مایع - جامد با نوشتن معادله $\Delta G_w = \Delta G_s + \Delta G_v$ میباشد که ΔG_s تاثیرات سطح جامد و ΔG_v تاثیرات متقابل مولکولهای مایع را نشان می دهد. از ترکیب این تعریف با معادله ۱۰ ، معادله زیر بدست می آید:

$$\kappa_w = \frac{kT}{h} \exp\left(\frac{-\Delta G_s - \Delta G_v}{N_A kT}\right) \quad (11)$$

مازاد انرژی اکتیواسیون گیبس (ΔG_v) از معادله زیر بدست می آید:

$$\mu = \frac{h}{v} \exp\left(\frac{\Delta G_v}{N_A kT}\right) \quad (12)$$

که v حجم مخصوص قطره مایع است. علاوه بر آن، اگر فرکانس برهمنش مایع - جامد را به شکل زیر تعریف کنیم:

$$\kappa_s = \frac{kT}{h} \exp\left(\frac{-\Delta G_s}{N_A kT}\right) \quad (13)$$

با استفاده از معادلات ۱۱، ۱۲ و ۱۳ خواهیم داشت:

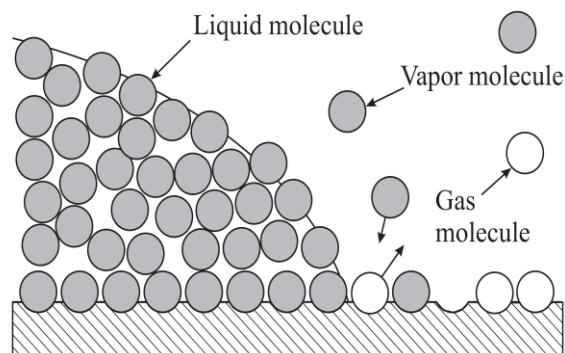
$$\kappa_w = \kappa_s \left(\frac{h}{\mu v} \right) \quad (14)$$

بنابراین رابطه ۹ به شکل زیر در می آید:

$$V_{CL} = \frac{2\kappa_s h \lambda}{\mu v} \sinh \left[\frac{\gamma}{2nkT} (\cos \theta_e - \cos \theta_d) \right] \quad (15)$$

طبق تئوری ذکر شده، اگر برهمنش مولکولهای مایع ضعیف باشد، آنگاه $\kappa_w \approx \kappa_s$ می باشد. اگر برهمنش مولی در مرطوب شدن سطح یا ΔG_w مربوط است که به شکل زیر است:

طبق تئوری ذکر شده، اگر برهمنش مولکولهای مایع ضعیف باشد، آنگاه $\kappa_w \approx \kappa_s$ می باشد. اگر برهمنش مولی در مرطوب شدن سطح یا ΔG_w مربوط است که به شکل زیر است:



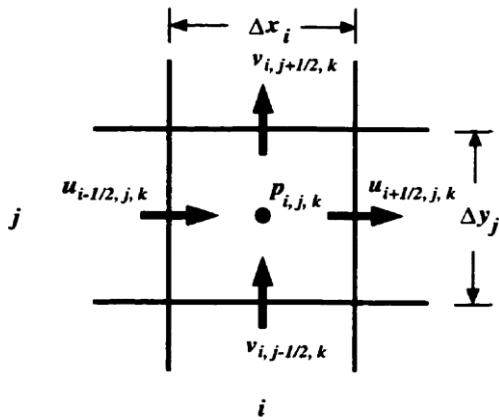
شکل ۳- توضیح مدل سیتیک مولکولی

بنابراین سرعت خط تماس بوسیله فرمول $V_{CL} = (\kappa^+ - \kappa^-)\lambda = \kappa\lambda$ تعریف می شود که κ فرکانس خالص جابجایی مولکولی (فرکانس پرش) می باشد. برای حرکت خط تماس و فائق آمدن بر انرژی مانع از جابجایی مولکولی، بایستی کار انجام شود. این کار به وسیله نیروی کشش سطحی انجام می شود که با $(\cos \theta_e - \cos \theta_d)$ نشان داده شده و بر احتمال طول خط تماس بیان می گردد. کار انجام شده توسط این نیرو کاملا در منطقه تماس بوده و در مدل، از هرگونه اتلاف خارج از این منطقه صرف نظر می شود. با تلفیق این ایده و استفاده از تئوری نرخ فعل اشده انتقال مایعات Fernkel-Eyring activated rate theory of transport in liquids (مرجع [۴]) بدست آمده است:

$$[V_{CL} = 2\kappa_w \lambda \sinh \left[\frac{\gamma}{2nkT} (\cos \theta_e - \cos \theta_d) \right]] \quad (4)$$

که k و T بترتیب ثابت بولتزمن و دمای مطلق می باشند. مقدار n تعداد محلهای جذب سطحی در واحد سطح جامد بوده و به λ ، به صورت $n^{-1/2} \sim \lambda$ بستگی دارد. همچنین فرکانس پرش تعادلی (κ_w) به تاثیر انرژی فعالیت مولی در مرطوب شدن سطح یا ΔG_w مربوط است که به شکل زیر است:

$$\kappa_w = \frac{kT}{h} \exp\left(\frac{-\Delta G_w}{N_A kT}\right) \quad (10)$$



شکل ۴- نمای دو بعدی از سلول (i,j,k) . سرعت های \mathbf{u} و \mathbf{v} و \mathbf{w} (سرعت \mathbf{w} عمود بر صفحه است) در وسط وجوه هر سلول می باشند. فشار \mathbf{P} در مرکز سلول در نظر گرفته می شود

می شود. در مرحله بعد از ترکیب کردن معادله (۱۷) با معادله (۱) در مرحله جدید زمانی $n+1$ ، معادله پواسون Poisson) برای فشار بدست می آید:

$$\nabla \cdot \left(\frac{1}{\rho^n} \nabla P^{n+1} \right) = \frac{1}{\Delta t} \nabla \cdot \vec{V}' \quad (18)$$

معادله (۱۶) توسط روش حجم کترال منفصل می گردد. از انتگرال گیری این معادله بر روی حجم کترال $\Omega_{i,j,k}$ ، معادله زیر بدست می آید:

$$\begin{aligned} \frac{1}{\Delta t} \int_{\Omega_{i,j,k}} (\vec{V}' - \vec{V}^n) d\Omega &= - \int_{\Omega_{i,j,k}} \nabla \cdot (\vec{V} \vec{V})^n d\Omega + \\ \frac{1}{\rho} \int_{\Omega_{i,j,k}} \nabla \cdot \tilde{\tau}^n d\Omega + \int_{\Omega_{i,j,k}} \vec{g}^n d\Omega + \frac{1}{\rho} \int_{\Omega_{i,j,k}} \vec{F}_b^n d\Omega \end{aligned} \quad (19)$$

دو ترم اول سمت راست معادله (۱۹) توسط تئوری گوس (Gauss' theorem) به انتگرال بر روی سطح حجم کترال $S_{i,j,k}$ تبدیل شده و فرض می شود بقیه انتگرال ها بر روی حجم $\Omega_{i,j,k}$ ثابت هستند. بنابر این معادله حاصله بدین شکل است:

مایع - جامد می باشد. جدول ۱ مربوط به پارامترهای سیتیک مولکولی تماس قطرات آب با سطوح رطوبت پذیر ΔG_w و رطوبت پذیر جزئی (partial wetting) است. مقادیر ΔG_w ارائه شده در جدول ۱ نشان دهنده انرژی لازم برای حرکت خط تماس در طول سطح جامد می باشد. در مقادیر بالای زاویه تماس تعادلی ($\theta_e >> 140^\circ$)، برای مثال سطوح کم انرژی (و یا سطوح رطوبت ناپذیر) در حین تغییر سرعت خط تماس در طول برخورد قطره، زاویه تماس دینامیکی تقریباً ثابت و معا دل زاویه تماس تعادلی باقی می ماند که به دلیل عدم رطوبت پذیر بودن سطح است [۴]. به عبارتی در سطوحی که فرا هیدروفوپویک (ultra-hydrophobic) هستند، قطره با سطح، بدون اینکه آنرا خیس کند برخورد می کند و با الاستیسیته قابل توجه ای از روی سطح بلند شده و جدا می گردد. با توجه به عدم تغییر زاویه تماس دینامیکی نیازی به تغییرات خاص در حل عددی (برای مثال استفاده از تئوری سیتیک مولکولی) نمی باشد و نتایج رضایت بخش با همان زاویه تماس تعادلی مایع - جامد بدست می آید.

ج- روش حل

معادلات حاکم با استفاده از روش عددی حجم محدود گسسته سازی می شوند. در هر سلول مقادیر سرعت در وسط وجوه و فشار و مقدار تابع f در مرکز سلول در نظر گرفته می شوند . شکل ۴ یک سلول دو بعدی را بر این اساس نشان می دهد. معادله ممتم ۲ به روش اولر پیشین (Forward Euler) منفصل و به دو قسمت تقسیم می شود:

$$\frac{\vec{V}' - \vec{V}^n}{\Delta t} = - \nabla \cdot (\vec{V} \vec{V})^n + \frac{1}{\rho} \nabla \cdot \tilde{\tau}^n + \vec{g}^n + \frac{1}{\rho} \vec{F}_b^n \quad (16)$$

$$\frac{\vec{V}^{n+1} - \vec{V}'}{\Delta t} = - \frac{1}{\rho^n} \nabla P^{n+1} \quad (17)$$

ابتدا برای میدان مشخص \vec{V}^n و در مرحله زمانی n ، مقدار میانی \vec{V}' به صورت صریح از ترم های مربوط به جابجائی، لزجت، جاذبه و نیروی جسمی، از معادله (۱۶) محاسبه

د- روش اعمال زاویه تماس در حل عددی
 $\hat{n} = \nabla f$ برای اعمال زاویه تماس دینامیکی، ابتدا مقادیر

مشخص میگردد. نرمالهای رئوس و مرکز یک سلول در شکل ۵ نشان داده شده است. ∇f طبق رابطه زیر محاسبه میشود.

$$\left(\frac{\partial f}{\partial x} \right)_{i-\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}} = \frac{1}{2\Delta x} \{ 0.368 \times \\ (f_{i,j} + f_{i,j-1} - f_{i-1,j} - f_{i-1,j-1}) \\ + 0.1510(f_{i+1,j} + f_{i+1,j-1} - f_{i-2,j} - f_{i-2,j-1}) \\ + 0.0949(f_{i,j+1} + f_{i,j-2} - f_{i-1,j+1} - f_{i-1,j-2}) \\ + 0.281(f_{i+1,j+1} + f_{i+1,j-2} - f_{i-2,j+1} - f_{i-2,j-2}) \} \quad (21)$$

برای $\left(\frac{\partial f}{\partial y} \right)_{i-\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}$ ، رابطهای مشابه (21) نوشته میشود.
 ضرایب رابطه (21) از روش هموارسازی peskin با الگوی $4 \times 4 \times 4$ بدست می آید [۱۸]. بعد از محاسبه مقادیر \hat{n} ، مقدار $\hat{n}_{i,j}$ در مرکز سلول با متوسطگیری محاسبه میشود (شکل ۵). پس از محاسبه بردارهای واحد $\hat{n}_{i,j}$ و $\hat{n}_{i,j}$ ، اگر خط تماس بروی گره سلول مجاور سطح

جامد قرار گیرد، بردار واحد آن گره به گونه ای تعیین می گردد که زاویه ایجاد شده آن با بردار عمود بر سطح، معادل زاویه تماس دینامیکی به دست آمده از تئوری سیتیک مولکولی شود. این مقدار جدید در ادامه حل عددی اعمال میگردد. شکل ۶ نشان دهنده سلول حاوی خط تماس است. برای تعیین زاویه تماس دینامیکی به وسیله تئوری سیتیک مولکولی، از سرعت خط تماس واقع در این سلول استفاده میشود. اگر خط تماس همانند شکل ۶، بین دو گره سلول مجاور سطح جامد باشد، آنگاه دو بردار $\hat{n}_{i-\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}$ و $\hat{n}_{i+\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}$ بدهست آمده از مرحله قبل به گونه ای تعیین می

شوند که زاویه بین هر یک از این دو بردار و بردار واحد عمود بر سطح، معادل زاویه تماس دینامیکی گردد . مقادیر

$$\frac{\vec{V}' - \vec{V}^n}{\Delta t} = - \frac{1}{\Omega_{i,j,k}} \int_{S_{i,j,k}} \vec{V}^n (\vec{V}^n \cdot \hat{n}_S) dS + \\ \frac{1}{\rho \Omega_{i,j,k}} \int_{S_{i,j,k}} (\tilde{\tau}^n \cdot \hat{n}_S) dS + \vec{g}^n + \frac{1}{\rho} \vec{F}_b^n \quad (20)$$

که \hat{n}_S بردار واحد، به سمت خارج و عمود بر سطح $S_{i,j,k}$ است. معادلات ذکر شده در سه جهت x ، y ، z به صورت جداگانه پس ط داده می شوند. بعد از انصافی معادلات، الگوریتم زیر در هر مرحله زمانی برای مشابه سازی برخورد قطره با سطح به کار برده شده است[---]:

۱- تعیین \vec{V}' از معادله (16)

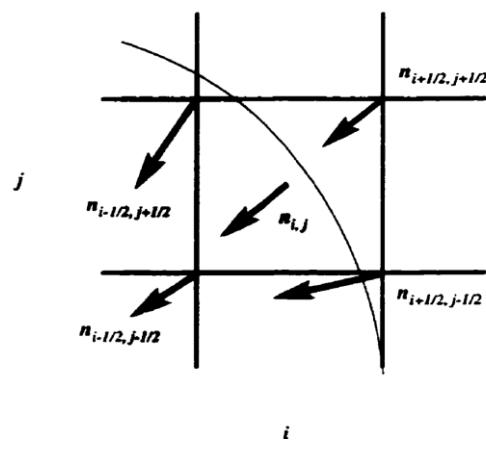
۲- حل معادله (18) بطور ضمنی برای تعیین P^{n+1} به همراه شرایط مرزی موثر در

۳- محاسبه \vec{V}^{n+1} از معادله (17)

۴- به کار بردن شرایط مرزی برای \vec{V}^{n+1}

۵- تعیین توزیع نسبت حجمی جدید سیال f^{n+1} بواسیله معادله (5) و بدست آوردن شکل جدید سطح آزاد مایع-گاز به کمک الگوریتم Youngs [۱۷] (در این روش، سطح آزاد مایع-گاز در هر سلول با یک سطح صاف که سلول را قطع میکند، تخمین زده میشود)

۶- به کار بردن مجدد شرایط مرزی برای \vec{V}^{n+1} .



شکل ۵- بردارهای عمود در رئوس و مرکز سلول

$$\text{Ca} = \frac{\text{We}}{\text{Re}} \quad \text{که در آن عدد موئینگی می باشد. برای}$$

رابطه $\text{Ca} = \text{O}(0.001) \sim \text{O}(0.01)$ رابطه (۲۳) با استفاده از

رابطه (۲۴) به شکل زیر بدست می آید:

$$\xi_{\max} = \frac{D_{\max}}{D_0} = \sqrt{\frac{\text{We} + 12}{3(1 - \cos\theta_e(1 - 4.96(\frac{\text{We}}{\text{Re}})^{0.702}) + 4.96(\frac{\text{We}}{\text{Re}})^{0.702}) + 8 \text{We} \frac{1}{\sqrt{\text{Re}}}}} \quad (25)$$

$$\text{به دلیل کوچک بودن } \text{Ca} = \frac{\text{We}}{\text{Re}} \quad \text{از جمله سوم در}$$

مخرج کسر صرف نظر شده بنابراین معادله بالا به صورت

زیر نوشته می شود:

$$\xi_{\max} = \frac{D_{\max}}{D_0} = \sqrt{\frac{\text{We} + 12}{3(1 - \cos\theta_e(1 - 4.96(\frac{\text{We}}{\text{Re}})^{0.702})) + 8 \text{We} \frac{1}{\sqrt{\text{Re}}}}} \quad (26)$$

به وسیله رابطه (۲۶) و با سه کمیت زاویه تماس تعادلی، عدد رینولز و عدد ویر، مقدار حداقل پخش قطره بر روی سطح بدست می آید.

نتایج و بحث

الف- اعتبار مدل عددی

در شکل ۷ نتایج حل عددی برخورد قطره آب به فطر $1/4 \text{ mm}$ و سرعت 1 m/s ، به سطح صاف رطوبت ناپذیر $\theta_e = 135^\circ$ ، نشان داده شده است. این شکل نشان دهنده تاثیر قابل بوجه زاویه تماس در رفتار قطره به هنگام برخورد با سطح می باشد. در این شکل قطره پس از برخورد با سطح، بر روی آن پخش شده و در مدت 2 ms به حداقل مقدار پخش خود بر روی سطح می رسد. بعد از آن دوباره جمع شده و این جمع شدن تا حدود 6 ms ادامه یافته و سپس قطره از روی سطح ب لند شده و از آن جدا می گردد. به عبارتی قطره آب سطح رطوبت ناپذیر را، مرطوب نمی کند.

جدید $\hat{n}_{i+\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}$ و $\hat{n}_{i-\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}$ در حل عددی اعمال گردیده و

در هر تکرار از حل عددی به همین روش اصلاح می گردند.

بعد از اصلاح بردارهای واحد در سلول حاوی خط تماس،

انحناء یا خمیدگی سطح مایع از رابطه زیر به دست می آید:

$$\begin{aligned} J_{i,j} &= -(\hat{n}_{x_{i+\frac{1}{2}, j+\frac{1}{2}}} + \hat{n}_{x_{i+\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}} - \hat{n}_{x_{i-\frac{1}{2}, j+\frac{1}{2}}} - \hat{n}_{x_{i-\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}}) / 2\Delta x \\ &\quad - (\hat{n}_{y_{i+\frac{1}{2}, j+\frac{1}{2}}} + \hat{n}_{y_{i+\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}} - \hat{n}_{y_{i-\frac{1}{2}, j+\frac{1}{2}}} - \hat{n}_{y_{i-\frac{1}{2}, j-\frac{1}{2}}}) / 2\Delta y \end{aligned} \quad (22)$$

مقدار J بدست آمده از رابطه (۲۲) در رابطه (۶) گذاشته

شده و ΔP_s به دست می آید. سپس مقدار \bar{F}_b از مدل

CSF تعیین و در رابطه (۲) گذاشته می شود. سطح مایع در

هر سلول ($A_{i,j}$) از مقادیر $f_{i,j}$ و $\bar{n}_{i,j}$ محاسبه شده و این

روش برای هر گام زمانی تکوار می گردد.

مدل سازی تحلیلی

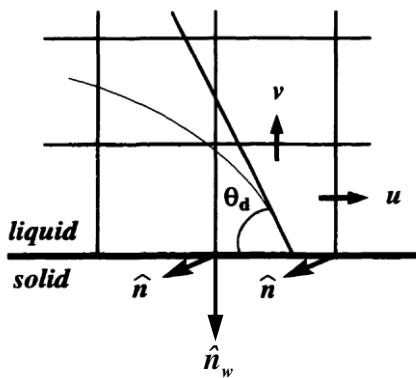
پارامتر مهم و مورد توجه در فرآیند پخش قطره بر روی سطح، مقدار حداقل پخش (D_{\max}) می باشد که با D_0 (قطر اولیه قطره) نرمال گردیده و با ξ_{\max} نشان داده می شود. مدل تحلیلی ارائه شده توسط مرجع [۳]، به شکل زیر می باشد:

$$\xi_{\max} = \frac{D_{\max}}{D_0} = \sqrt{\frac{\text{We} + 12}{3(1 - \cos\theta_a) + 8 \text{We} \frac{1}{\sqrt{\text{Re}}}}} \quad (23)$$

که در آن $\text{We} = \frac{\rho U_0^2 D_0}{\sigma}$ بوده و U_0 ، $\text{Re} = U_0 D_0 / v$ ، v و σ ، به ترتیب، سرعت قطره قبل از برخورد با سطح، ویسکوزیته سینماتیکی، دانسیته و کشش سطحی سیال می باشند.

برای تبدیل زاویه تماس پیش روی به تعادلی از رابطه ارائه شده توسط مرجع [۱۸] استفاده می کنیم که به شکل زیر است:

$$\frac{\cos(\theta_e) - \cos(\theta_a)}{\cos(\theta_e) + 1} = \tanh(4.96 \text{Ca}^{0.702}) \quad (24)$$



شکل ۶- روش اعمال زاویه تماس دینامیکی در حل عددی.

حاصل از آزمایش مرجع [۴] با نتایج استخراج شده از حل عددی توسعه یافته توسط سیتیک مولکولی، مقایسه گردیده است که نشان دهنده پیش یابی خوب تئوری سیتیک مولکولی از تغییرات زاویه تماس دینامیکی می‌باشد.

در شکل ۱۰ مقدار پخش قطره که توسط قطر اولیه آن نرمال شده ($D_0 = D/D_0$)، نسبت به زمان نشان داده شده است . قطر اولیه قطره $1/4 \text{ mm}$ و سرعت برخورد 77 m/s بوده است.

سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری جزئی می‌باشد. مقدار زاویه تماس تعادلی قطره با سطح، 74° است. با ثابت گرفتن زاویه تماس دینامیکی و معادل قراردادن آن با زاویه تماس تعادلی در طول حل عددی، دو منحنی برای زوایای تعادلی 74° و 90° بدست آمده است. هر دو منحنی بدست آمده با زوایای تعادلی 74° و 90° ، نشان می‌دهد که قطره پس از برخورد به سطح، و پس از رسیدن به حداکثر پخش خود (بر روی سطح) دوباره جمع شده و این پخش و جمع شدن بر روی سطح بطور نوسانی تا رسیدن به حالت تعادل ادامه دارد. با معادل قرار دادن زاویه تماس دینامیکی با زوایای تماس پیشروی و پسروی 110° و 40° ، منحنی دیگری بدست می‌آید که برای مقایسه بهتر در شکل ۱۰ نشان داده شده است . زوایای پیشروی و پسروی طبق مرجع [۶]

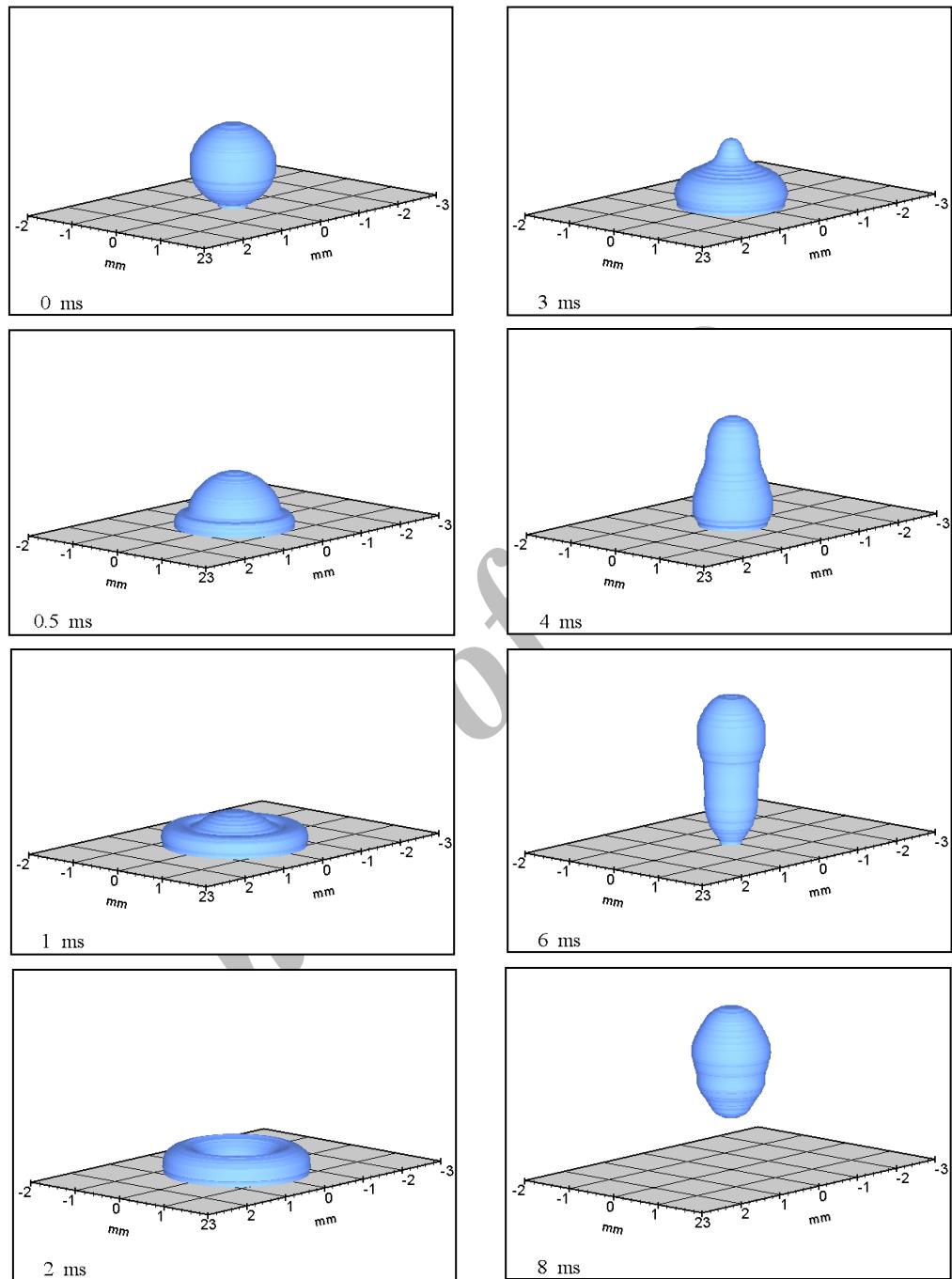
انتخاب گردیده‌اند. اگرچه منحنی به دست آمده با زوایای پیشروی و پسروی، نوسانات دو منحنی مربوط به زوایای تعادلی 74° و 90° را ندارد ولی دقت بالایی نداشته و بر

در این شکل شروع زمان از لحظه برخورد قطره با سطح در نظر گرفته شده است.

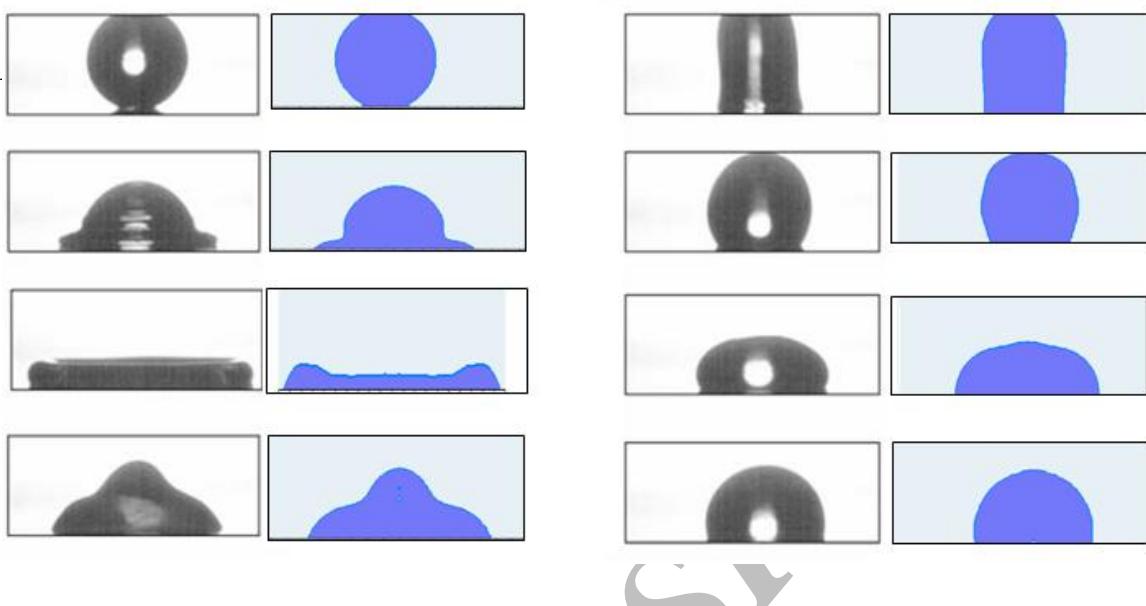
برای مقایسه نتایج حل عددی توسعه یافته توسط تئوری سیتیک مولکولی، با نتایج آزمایشگاهی، از آزمایش‌های مرجع [۴] استفاده شده است . در آزمایش‌های آنها، قطرات آب توسط سرنگی به ظرفیت 1 ml و با فشار پمپ ایجاد شده و با تغییر فاصله بین نوک سرنگ و سطح زیرین، سرعت برخورد تنظیم می‌گردیده است . از انواع سطوح مختلف رطوبت پذیر ($\theta_e < 40^\circ$) تا رطوبت ناپذیر ($\theta_e > 140^\circ$) در آزمایش استفاده شده و از برخورد قطره و پخش آن برروی سطح توسط دوربین دیجیتال سرعت بالا (3000 الی 10000 فرم در ثانیه) با وضوح 168×1280 پیکسل تصویربرداری گردیده است. جزئیات بیشتر چیدمان دستگاه‌ها و آزمایش‌ها در مرجع [۴] آمده است.

در شکل ۸ نتایج حل عددی با نتایج آزمایشگاهی [۴] مقایسه گردیده است. در این شکل برخورد قطره آب به قطر $1/4 \text{ mm}$ و با سرعت 7 m/s به سطح رطوبت پذیر جزئی ($We = 10$) نشان داده شده است . همان‌گونه که مقایسه شکل‌ها نشان می‌دهد، حل عددی توانسته است نتایج قابل قبولی بدست آورد . در این شکل قطره پس از برخورد با سطح، در زمان $5/8 \text{ ms}$ به حداکثر پخش خود برروی سطح می‌رسد. بعد از آن قطره جمع شده و در زمان $15/4 \text{ ms}$ به حداکثر ارتفاع خود در حالت جمع شدن می‌رسد. پس از آن دوباره بر روی سطح پخش شده و در زمان 25 ms به حداکثر پخش در مرحله دوم پخش شدن برروی سطح رسیده که از مقدار حداکثر پخش در مرحله اول پخش شدن بر روی سطح کمتر است . شروع زمان از لحظه برخورد قطره با سطح در نظر گرفته شده است . مقایسه بهتر و دقیق تر حل عددی توسعه یافته، با نتایج تجربی در شکل‌های ۹ الی ۱۲ نشان داده شده است.

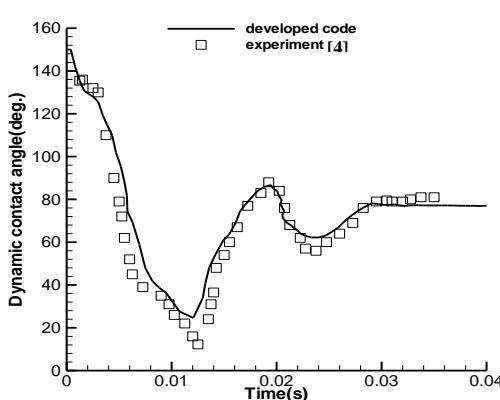
شکل ۹ تغییرات زاویه تماس دینامیکی با زمان را برای برخورد قطره آب به قطر $1/4 \text{ mm}$ و با سرعت 77 m/s به سطح رطوبت پذیر جزئی نشان می‌دهد. در این شکل نتایج



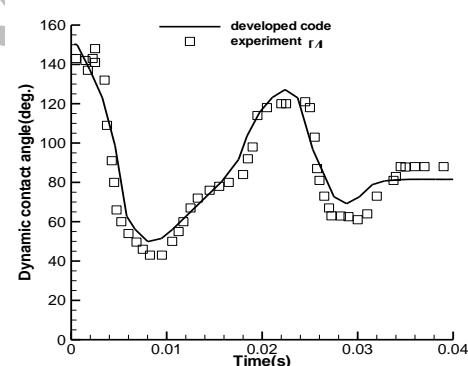
شکل ۷- تصاویر بدست آمده از حل عددی برای برخورد عمودی قطره آب به قطر $1/4 \text{ mm}$ و سرعت 1 m/s ، به سطح صاف رطوبت ناپذیر ($\theta_e = 135^\circ$).



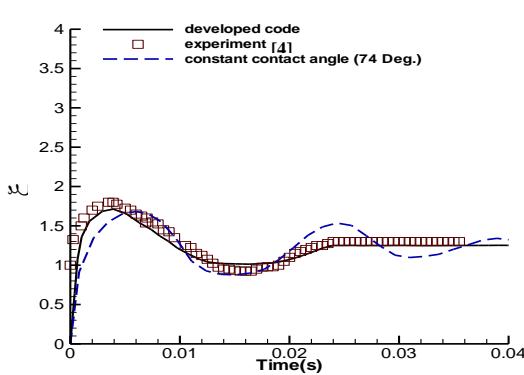
شکل ۸- مقایسه تصاویر نتایج آزمایشگاهی [۴] با تصویر بدست آمده از حل عددی برای برخورد قطره آب به قطر $1/4\text{mm}$ و با سرعت 0.7m/s به سطح رطوبت پذیر جزئی ($\text{We}=10$). در تصاویر نتایج آزمایشگاهی، انعکاس تصویر قطره بر روی سطح پرداخت شده مشاهده می گردد.



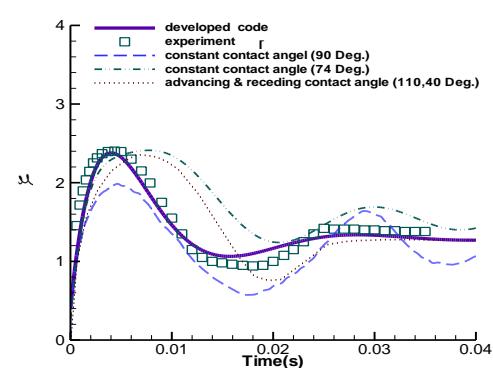
شکل ۱۱- آهنگ تغییر زاویه تماس دینامیکی نسبت به زمان. قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد 0.45m/s و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری جزئی می باشد.



شکل ۹- آهنگ تغییر زاویه تماس دینامیکی نسبت به زمان . قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد 0.77m/s و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری جزئی می باشد.



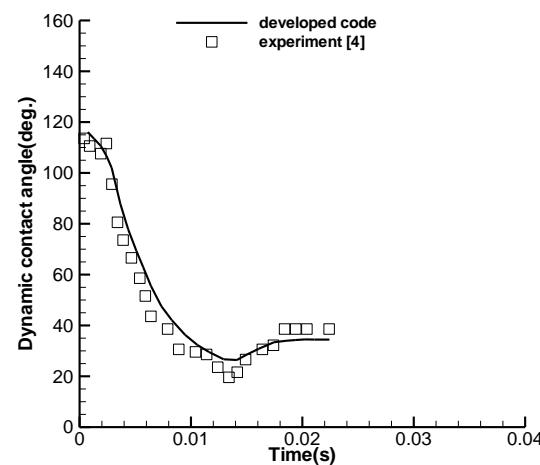
شکل ۱۲- آهنگ پخش قطره (γ)، نسبت به زمان . قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد 0.45m/s و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری جزئی می باشد.



شکل ۱۰- آهنگ پخش قطره ($\gamma=D/D_0$)، نسبت به زمان . قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد 0.77m/s و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری جزئی می باشد. (آزمایش از مرجع [۱])

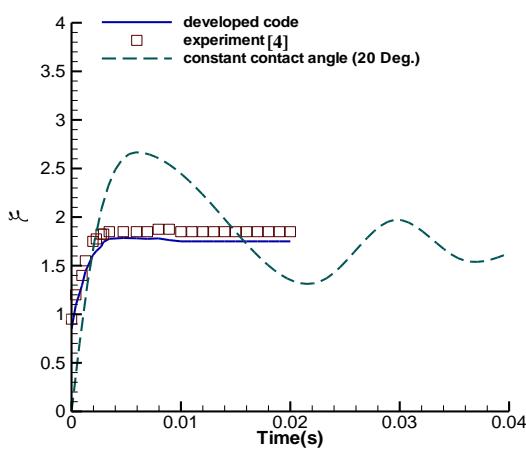
تئوری سیتیک مولکولی بر داده های تجربی انطباق دارد . منحنی حل عددی، با زاویه تعادلی ثابت و برابر 74° نیز در این شکل آورده شده است که نوسان آن نسبت به نتایج تجربی و حل عددی توسعه یافته مشهود می باشد. شکل ۱۴ تغییرات ئ نسبت به زمان را برای برخورد قطره به قطر $1/4\text{mm}$ و سرعت $0/77\text{m/s}$ نشان می دهد. این شکل را می توان با شکل ۱۰ مقایسه نمود زیرا در هر دو شکل، قطره دارای قطر اولیه و سرعت برخورد یکسانی بوده اند. این شکل نشان می دهد که منحنی حل عددی با زاویه تماس ثابت و معادل زاویه تماس تعادلی، اختلاف بیشتری نسبت به نتایج واقعی پیدا می کند. پس در واقع در سطوح رطوبت پذیر، حل عددی توسعه یافته توسط سیتیک مولکولی از تمايز بیشتری نسبت به حل عددی در زاویه تماس ثابت پیدا می کند و دلیل آن این است که در سطوح رطوبت پذیر انژری سطح غلبه بیشتری داشته و بنابراین پیش یابی تغییرات زاویه تماس دینامیکی ارزش بیشتری دارد . همچنین این شکل و نتایج آن نشان می دهد که سطوح رطوبت پذیر به علت انژری سطحی بالا سعی می کنند از نوسان پخش قطره برروی سطح جلوگیری نمایند . شکل ۱۶ نیز تغییرات ئ نسبت به زمان را در برخورد قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت $0/45\text{m/s}$ با سطح رطوبت پذیر نشان می دهد. همچنین با مقایسه شکل ۱۶ با ۱۴ مشاهده می شود که کم شدن سرعت برخورد قطره باعث کاهش حداکثر پخش قطره برروی سطح گردیده و قطره زودتر به حالت تعادل خود می رسد. دلیل این امر کاهش انژری سیتیک و غلبه بیشتر انژری سطح می باشد. آزمایش های مرجع [۴] نشان می دهد که در سطوح غیر رطوبت پذیر به علت عدم وابستگی زاویه تماس به سرعت خط تماس، در حالت پی شروی و پسروی قطره برروی سطح، پسماند زاویه تماس صفر است. بنابراین در این گونه سطوح نیازی به استفاده از تئوری سیتیک مولکولی نمی باشد.

داده های آزمایشگاهی خصوصاً در نقاط حداکثر و حداقل مقدار پخش قطره برروی سطح، منطبق نمی باشد. در حل عددی توسعه یافته توسط سیتیک مولکولی، قطره پس از به حداکثر رسیدن پخش خود برروی سطح، جمع شده و پس از به حداقل رسیدن (پخش برروی سطح)، دو باره باز شده و سریعاً به حالت تعادل می رسد. دقت بالای حل عددی توسعه یافته، نشان دهنده برآورده خوب سیتیک مولکولی از تغییرات زاویه تماس دینامیکی در طول برخورد می باشد. در شکل های ۱۱ الی ۱۶ تغییرات زاویه تماس دینامیکی با زمان برای برخورد قطره آب به قطر $1/4\text{mm}$ با سرعت های $0/45\text{m/s}$ و $0/77\text{m/s}$ ، به سطوح رطوبت پذیر جزئی و رطوبت پذیر، به همراه آهنگ پخش قطره (ئ) نسبت به زمان نشان داده شده است. در این شکل ها نتایج استخراج شده از حل عددی توسعه یافته توسط سیتیک مولکولی با نتایج حاصل از آزمایش های مرجع [۴]، مقایسه گردیده است.

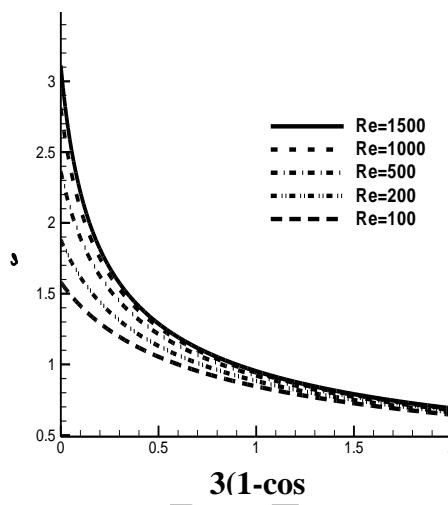


شکل ۱۳- آهنگ تغییر زاویه تماس دینامیکی نسبت به زمان. قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد $0/77\text{m/s}$ و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری مم باشد.

در شکل ۱۲ برخورد قطره آب به قطر اولیه $1/4\text{mm}$ و با سرعت $0/45\text{m/s}$ به سطح رطوبت پذیر جزئی ($\theta_0=74^\circ$) نشان داده شده است . حل عددی توسعه داده شده توسط

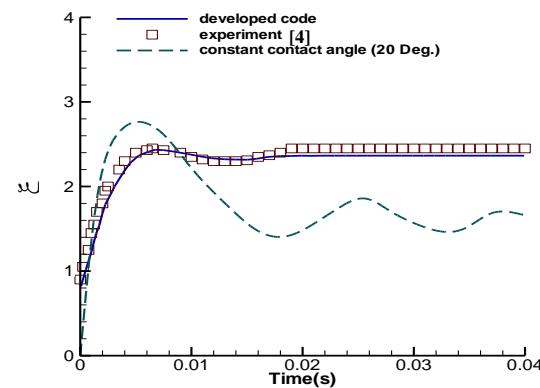


شکل ۱۶- آهنگ پخش قطره (γ) نسبت به زمان. قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد 45m/s و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری می باشد.

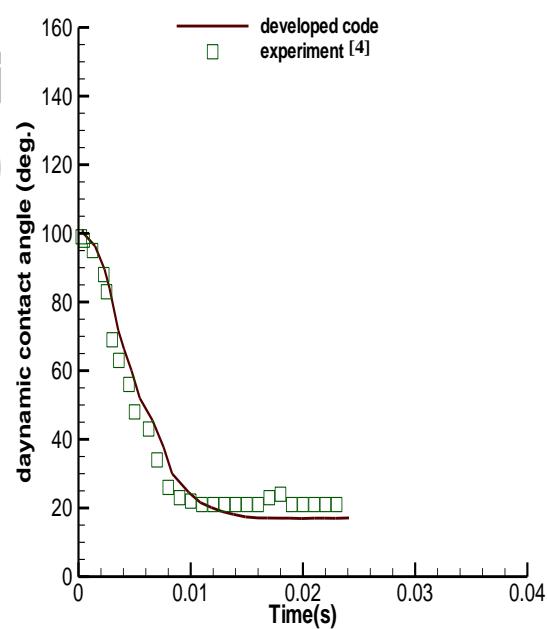


شکل ۱۷- تاثیر اعداد بدون بعد Re و We و زاویه تماس تعادلی در حداکث پخش قطره ببروی سطح.

برای بفر دست آوردن معادله (۲۳)، از انرژی جنبشی قطره قبل از برخورد با سطح، استفاده گردیده است [۳]. در اعداد کم Ca، برای سیالاتی که دارای خواص نزدیک به آب هستند، مقدار این انرژی در مقابل انرژی سطح قطره، قابل صرف نظر می باشد. در این صورت با دوباره طی کردن مسیر بفر دست آوردن معادله (۲۶) در اعداد کم Ca، معادله زیر بفر دست می آید:



شکل ۱۴- آهنگ پخش قطره (γ) نسبت به زمان. قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد 77m/s و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری می باشد.



شکل ۱۵- آهنگ تغییر زاویه تماس دینامیکی نسبت به زمان. قطر اولیه قطره $1/4\text{mm}$ و سرعت برخورد 45m/s و سطح دارای خاصیت رطوبت پذیری می باشد.

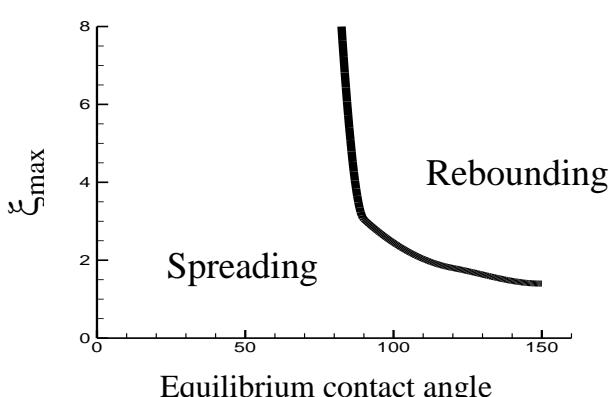
ب - اعتبار مدل تحلیلی و ارزیابی تاثیر اعداد بدون بعد

و زاویه تماس تعادلی برای مقایسه رابطه تحلیلی (۲۶) با نتایج آزمایشات، از نتایج مرجع [۴] استفاده شده است. این مقایسه در جدول ۲ آمده است. رابطه (۲۶) برای محاسبات سریع مناسب می باشد.

برای انواع سیالات و سطوح گوناگون، این دو منطقه را مجزا مشخص کرده که در شکل ۱۸ آمده است. بنابراین با داشتن زاویه تماس تعادلی و مقدار حداکثر پخش قطره بر روی سطح، باقی ماندن قطره و یا جدا شدن آن از روی سطح توسط شکل ۱۸ مشخص می‌گردد. معادله خطی که دو منطقه پخش قطره و یا جدا شدن آن را از روی سطح مشخص می‌کند از شکل ۱۸ بدست می‌آید:

$$\xi_{\max_{cr}} = \frac{5 \times 10^{23}}{\theta_e^{12}} + 1.45 \quad (28)$$

برای اولین بار در این مقاله است که مقدار $\xi_{\max_{cr}}$ تعریف گردیده و آن عبارت از مقداری است که حد باقی ماندن و یا جدا شدن قطره پس از برخورد با سطح را مشخص می‌کند. با توجه به شکل ۱۸ و رابطه (۲۸)، در زوایای تعادلی زیاد، مقدار $\xi_{\max_{cr}}$ کم شده بنابراین قطره تمایل بیشتری به جدا شدن از روی سطح دارد. در صورتی که مقدار حداکثر پخش قطره از $\xi_{\max_{cr}}$ زیادتر گردد، به علت پخش شدن بیشتر قطره بر روی سطح، مقدار انرژی سطحی آن زیادتر بوده بنابراین در حالت جمع شدن قطره، باعث جدا شدن آن از روی سطح می‌گردد. به عبارتی قطره سطح را خیس نمی‌کند.



شکل ۱۸- مناطق پخش شدن و یا برگشت و جدا شدن قطره از روی سطح.

$$\xi_{\max} = \frac{D_{\max}}{D_0} = \sqrt{\frac{1}{3(1-\cos\theta_a)/We} + \frac{4}{\sqrt{Re}}} \quad (27)$$

این معادله برای مطالعه تاثیر اعداد بدون بعد We و Re همچنین زاویه تماس تعادلی، مناسب می‌باشد که رسم آن در شکل ۱۷ آمده است. طبق این شکل با افزایش زاویه تماس تعادلی و یا کاهش We ، مقدار حداکثر پخش قطره بر روی سطح کاهش یافته، و حداکثر پخش قطره، وابستگی کم تری به عدد Re پیدا می‌کند. در مقادیر زیاد We و یا مقادیر کم زاویه تماس تعادلی، مقدار حداکثر پخش قطره بر روی سطح افزایش یافته و وابستگی بیشتری به عدد Re دارد. همچنین در اعداد Re بزرگتر، مقدار حداکثر پخش قطره بر روی سطح زیادتر بوده و تغییرات آن در مقادیر We زیاد و یا زاویه تماس تعادلی کم، تاثیر زیادی بر روی مقدار حداکثر پخش قطره بر روی سطح می‌گذارد.

جدول ۲ - مقایسه مقدار ξ_{\max} بدست آمده از معادله ۲۶ با نتایج آزمایشگاهی مرجع [۴].

سطح رطوبت پذیر	سطح رطوبت پذیر جزئی	سطح رطوبت ناپذیر	
۱/۴	۱/۴	۱/۴	D_0 (mm)
۰/۴۵	۰/۷۷	۰/۴۵	V_0 (m/s)
۳/۹۳	۱۱/۵۳	۳/۹۳	We
۶۳۰	۱۰۷۸	۶۳۰	Re
۱/۸	۲/۴	۱/۷	ξ_{\max} (نتایج آزمایشگاهی)
۲/۶۶	۲/۳۷	۲/۰۰	ξ_{\max} (معادله ۲۶)

ج - تعیین مناطق پخش یا جدا شدن قطره از روی سطح به وسیله مدل عددی

منطقه‌ای که در آن قطره پس از برخورد، بر روی سطح باقی می‌ماند و یا جمع شده و از روی سطح جدا می‌گردد، توسط حل عددی مشخص گردیده است. اجرای حل عددی

حداکثر پخش قطره بروی سطح ارائه گردیده که براساس مقدار زاویه تماس تعادلی و اعداد بدون بعد We و Re می-باشد. با داشتن زاویه تماس تعادلی که در اکثر منابع موجود می-باشد، و دو عدد Re و We . مقدار حداکثر پخش قطره بروی سطح سریعاً تخمین زده می-شود. مقایسه مقدار به دست آمده با مقدار حداکثر پخش بحرانی، باقی ماندن قطره بر روی سطح یا جدا شدن آنرا از روی سطح مشخص می-کند. نتایج حاصل از مدل تحلیلی در اعداد Ca کم، نشان میدهد که در عدد Re ثابت، با افزایش زاویه تماس تعادلی و یا کاهش عدد We مقدار حداکثر پخش قطره بروی سطح کاهش یافته و وابستگی آن به عدد Re کم می-گردد. با کاهش زاویه تماس تعادلی و یا افزایش عدد We مقدار حداکثر پخش افزایش یافته و وابستگی آن به عدد Re زیاد می-شود.

مراجع

1. Pasandideh-Fard, M., Chandra, S., Mostaghimi, J. (2002). "A three-dimensional model of droplet impact and solidification." *Int. J. Heat Mass Trans.*, 45, PP.2229–2242.
2. Pasandideh-Fard, M., Pershin, V., Chandra, S., Mostaghimi, J., (2002). "Splat shapes in a thermal spray coating process: simulations and experiments." *J. Thermal Spray Technol.*, 11, PP.206-217(12)
3. Pasandideh-Fard, M., Qiao, Y.M., Chandra, S. and Mostaghimi, J., (1996). "Capillary effects during droplet impact on a solid surface." *Phys. Fluids.*, 8, 3, PP.650-659
4. Bayer, I., and Megaridis, C. M., (2006). "Contact angle dynamics in droplets impacting on flat surfaces with different wetting characteristics." *Cambridge University Press, J.Fluid Mech.*, vol. 558, PP. 415–449.
5. Pasandideh-Fard, M. Bhola, R., Chandra, S., and Mostaghimi, J., (1998). "Deposition of tin droplets on a steel plate: simulations and experiments." *Int. J. Heat Mass Trans.*, 41, PP.2929-2945

با توجه به شکل ۱۸، برای زوایای تماس تعادلی کمتر از 80° ، قطره پس از برخورد، بر روی سطح باقی مانده و از روی آن جدا نمی-شود. در زوایای تماس تعادلی بیش از 80° احتمال جدا شدن قطره از روی سطح وجود داشته که بستگی به We و Re و آن قبل از برخورد با سطح دارد . با داشتن مقادیر We و زاویه تماس تعادلی (θ_0)، مقدار θ_{max} از شکل ۱۷ تعیین شده و سپس از شکل ۱۸ مشخص می-گردد که قطره پس از برخورد با سطح، بر روی آن باقی - مانده و یا از روی آن بلند شده و جدا می-گردد. برای زوایای تماس تعادلی بیش از 150° مقدار θ_{max} به سمت عدد ثابت یک، می-می-کند.

نتیجه‌گیری

در این مقاله، تاثیر زاویه تماس در رفتار دینامیکی قطره به هنگام برخورد با سطح، به وسیله اصلاح مدل عددی توسط تئوری سیتیک مولکولی، مطالعه و بررسی شده است . در این مدل، معادلات پیوستگی و ممتد سیال به کمک معادله سطح آزاد مایع - گاز، برای ریابی حجمی سیال، به روش حجم محدود، گسسته سازی و در هر گام زمانی حل می - شوند. تنش سطحی به عنوان یک نیروی حجمی در نظر گرفته شده و شکل جدید سطح آزاد مایع - گاز به کمک الگوریتم Youngs تخمین زده می-شوند. زاویه تماس دینامیکی به عنوان شرط مرزی بسیار مهم به وسیله سرع ت خط تماس و از روابط تئوری سیتیک مولکولی تعیین، و در حل عددی به وسیله تصحیح بردارهای واحد گره های سلول حاوی خط تماس، اعمال می-گردد. مقایسه نتایج مدل با حل عددی که در آن از زاویه تماس تعادلی یا زوایای پیشروی و پسروی استفاده گردیده، نشان می-دهد که مدل، پیش یابی دقیقتری از رفتار دینامیکی برخورد قطره با سطح داشته و تطابق خوبی با جدیدترین نتایج آزمایشگاهی دارد . با توجه به نتایج به دست آمده مقدار حداکثر پخش بحرانی تعریف شده که حد بین پخش شدن و یا جدا شدن قطره از روی سطح می-باشد. در ادامه، مدلی تحلیلی برای تعیین میزان

- on a dry surface: model for spreading and receding.” Proc. R. Soc.London, Ser. A, 458, PP-1411-1430.*
۱۳. اسدی، س.، پستدیده فرد، م.، مقیمان، م.، ”*مطالعه برخورد مایل قطره با سطح جامد در فرآیند لایه نشانی پاششی با استفاده از شبیه سازی عددی و مدل تحلیلی.*” *نشریه علمی و پژوهشی علوم و مهندسی سطح ایران*, شماره ۴ (۱۳۸۶).
14. Mostaghimi, J., Pasandideh-Fard, M., and Chandra, S., (2002). “*Dynamics of Splat formation in plasma spray.*” *Plasma Chemistry and Plasma Processing*, Vol. 22, No. 1
15. Brackbill, J.U., Kothe, D.B., and Zemach , C., (1992), “*A continuum method for modeling surface tension.*” *J. Comput. Phys.*, 100, PP-335.
16. Blake, T. D., and Haynes, J. M., (1969), “*Kinetics of liquid/liquid displacements.*” *J. Colloid Interface Sci.* 30, PP-421–423.
17. Youngs, D. L., (1984), “*An interface tracking method for a 3D Eulerian hydrodynamics code.*” Technical Report 44/92/35, AWRE.
18. Peskin, C. S., (1977) “*Numerical analysis of blood flow in the heart.*” *J. Comput. Phys.* 25, PP-220.
6. M. Bussman, J. Mostaghimi, S. Chandra, “*On a three-dimensional volume tracking model of droplet impact,*” *Phys. Fluids*, 11 (6), 1406-1417, (1999)
7. Harlow, F.H, Shannon, J.P., (1967), “*The splash of a liquid droplet.*” *J. Appl. Phys.* 38, PP-3855.
8. Tsurutani, K., Yao, M., Senda, J., Fujimoto, H., (1990), “*Numerical analysis of the deformation process of a droplet impinging upon a wall.*” *JSME Int. Ser. II* 33,PP- 555.
9. Fukai, J., Shiiba, Y., Yamamoto, T., Miyatake, O., Poulikakos, D., Megaridis, C.M., Zhao, Z., (1995), “*Wetting effects on the spreading of a liquid droplet colliding with a flat surface: experiment and modeling.*” *Phys. Fluids*, 7,PP- 236–247.
10. Madejski, J., (1976), “*Solidification of droplets on a cold surface.*” *Int. J. Heat Mass Transfer*, 19, PP-1009-1013.
11. Bennett, T., and Poulikakos, D., (1993), “*Splat-quench solidification: Estimating the maximum spreading of a droplet impacting a solid surface.*” *J. Mat. Sci.* 28, PP-963.
12. Roisman, I.V., Rioboo, R., Tropea, C., (2002), “*Normal impact of a liquid drop*