物理学报Acta Physica Sinica





Institute of Physics, CAS

物性参数对液滴的聚并自弹跳的影响及其关联分析

王宇航 袁猛 明平剑

Effect and relational analysis of physical parameters on coalescence-induced self-propelled jumping of droplets Wang Yu-Hang Yuan Meng Ming Ping-Jian

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 70, 124702 (2021) DOI: 10.7498/aps.70.20201714 在线阅读 View online: https://doi.org/10.7498/aps.70.20201714

当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn

您可能感兴趣的其他文章

Articles you may be interested in

纳米结构超疏水表面冷凝现象的三维格子玻尔兹曼方法模拟

Three-dimensional lattice Boltzmann modeling of droplet condensation on superhydrophobic nanostructured surfaces 物理学报. 2019, 68(3): 030501 https://doi.org/10.7498/aps.68.20181665

中空液滴碰撞水平壁面数值分析

Numerical analysis of hollow droplet impact on a flat surface 物理学报. 2017, 66(1): 014704 https://doi.org/10.7498/aps.66.014704

液滴撞击圆柱内表面的数值研究

Numerical study of droplet impact on the inner surface of a cylinder 物理学报. 2018, 67(18): 184701 https://doi.org/10.7498/aps.67.20180364

单指式微执行器端面冷凝液滴的迁移特性

Migration characteristics of droplet condensation on end surface of single-finger microgripper 物理学报. 2020, 69(18): 186801 https://doi.org/10.7498/aps.69.20200463

Ga液滴沉积速率对GaAs/GaAs (001)量子双环形貌的影响

Effect of Ga droplet deposition rate on morphology of concentric quantum double rings 物理学报. 2019, 68(18): 183601 https://doi.org/10.7498/aps.68.20190615

电场对协流式微流控装置中乳液液滴生成行为的调控机理

Mechanism for regulation and control of emulsion droplet generation in co-flow microfluidic device via electric field 物理学报. 2018, 67(17): 176801 https://doi.org/10.7498/aps.67.20180616

物性参数对液滴的聚并自弹跳的 影响及其关联分析^{*}

王宇航1) 袁猛1) 明平剑2)†

(哈尔滨工程大学动力与能源工程学院,哈尔滨 150001)
 (中山大学中法核工程与技术学院,珠海 519082)
 (2020年10月15日收到; 2021年1月15日收到修改稿)

超疏水表面上液滴因聚并诱导而引起的自弹跳行为具有巨大的潜在应用价值,因此有关问题引起了广 泛关注.目前液滴的物性参数对其自弹跳特性的影响却鲜有报道.本文数值模拟了不同的液体物性参数下液 滴的聚并自弹跳行为,并利用灰色关联法研究了物性参数变化分别与液滴跳起时的真实弹跳速度及液滴和 表面的真实接触时间的关联程度.在无量纲的时间条件下,液滴的聚并自弹跳的动力学特性仅受 Oh数的影 响.在真实的时间条件下,黏度变化与液滴聚并所需的真实时间无关,而减小密度比会同时减少聚并过程和 跳起过程中所需的真实时间.无量纲的弹跳速度随着 Oh数的增大而减小,而减小黏度和密度都会增加液滴 跳起时的真实弹跳速度.根据灰色关联度的计算结果可知,黏度的变化与真实弹跳速度的关联性更高,密度 的变化与真实接触时间关联性更高.

关键词:物性参数,液滴自弹跳,灰色关联分析,超疏水表面 **PACS**: 47.55.D-, 47.55.df, 47.61.Jd, 68.03.-g

DOI: 10.7498/aps.70.20201714

1 引 言

在滴状凝结过程中,具有较低的固-液黏附力 的超疏水表面上微尺度的液滴能因聚并诱导而发 生自推进式的跳离表面行为^[1-5].液滴聚并后释放 的过剩表面能可以转化为弹跳所需的动能,促使聚 并后的液滴在不借助外力(甚至可以忽略重力影 响)的条件下能自发地跳离冷凝表面.近年来的研 究发现,聚并后液滴自弹跳行为在强化滴状冷凝换 热^[6-8]、自清洁^[9–11]、防冰^[12]和热点冷却^[13]等方面 具有巨大的潜在应用前景,因此相关问题受到了广 泛的关注.

Boreyko 和 Chen^[1] 在具有微纳米二级结构的

超疏水表面上进行冷凝实验时,首次发现微米尺度的两个液滴在聚并后可以跳离表面这一现象.他们将这一过程分为初始成核、固定聚并和移动聚并这三个阶段,并从能量守恒的角度解释了液滴聚并自弹跳这一行为:聚并后释放的过剩表面能可以转化为弹跳所需的动能.实验结果表明,竖直的真实弹跳速度(有量纲的物理量)随着液滴半径的增大而先增大后减小,而基于毛细-惯性尺度定律(capillary-inertial scaling law)下的无量纲弹跳速度的变化趋势则是先增大后保持稳定.随后,Liu等^[14,15]利用莱登弗罗斯特表面,实验测量了接触角为 180°的液滴的聚并自弹跳行为,确定了其基于毛细-惯性尺度定律下的无量纲弹跳速度约为0.2.同时,利用相场方法的数值模拟研究得到的弹

* 国家自然科学基金 (批准号: 51479038)、中央高校基本科研业务费专项资金 (批准号: HEUCFP201711) 和国家留学基金 (批准 号: 202006680020) 资助的课题.

© 2021 中国物理学会 Chinese Physical Society

[†] 通信作者. E-mail: mingpj@mail.sysu.edu.cn

跳速度结果与实验结果相符合.他们依据质心处的 弹跳速度的变化趋势而将整个过程细分为四个阶 段,并且解释了聚并后液滴能跳起的关键:扩展的 液桥必须撞击到超疏水表面上.除了相场方法外, 格子玻尔兹曼方法^[16-19]和流体体积法 (volume of fluid method, VOF)^[20-25]均可被应用于模拟液滴 的聚并自弹跳行为.另外,许多学者利用分子动力 学方法^[26,27]证明纳米尺度的两个液滴在聚并后也 能跳起.

相对于两个半径相等的液滴,非等径的两个 液滴的初始表面能更小^[21],并且质量的非对称 分布也会导致液滴在聚并后具有明显的旋转运 动^[19,20-22],因此半径比的存在会降低弹跳速度.除 了尺寸和半径比外,其他因素如表面结构^[18,25,27]、 液滴数量^[24,28]和接触角^[21-23,29]等也会对液滴的自 弹跳速度有一定的影响.

由于液滴的自弹跳行为存在于气-液两相系统 中,因此流体的物性参数是不可忽视的.空气物性 参数的数值要远小于液滴物性参数的值,所以空气 的黏度和密度对液滴的弹跳速度的影响极小^[16]. 然而,目前与液滴有关的物性参数的影响的研究仍 鲜有报道,没有引起重视,甚至在一些文献中都无 提及气液的相关物性值.在考虑数值方法的有效 性、广泛性及物性参数的值可大范围变化等因素 后,本文选用 VOF 方法数值模拟两个液滴之间的 聚并自弹跳行为.此项工作不仅揭示了液滴的不同 物性参数对其聚并自弹跳特性的影响,更利用灰色 关联方法首次给出物性参数的变化分别与液滴跳 离表面时的真实弹跳速度及液滴与表面之间的真 实接触时间的远近关联程度,为后续的相关研究提 供思路和理论基础.

2 模型及方法

2.1 模型介绍

两个半径 r = 40 μm 的液滴静止位于接触角 为 180°的超疏水表面上, 彼此相切. 计算域是一个 长宽高分别为 8r, 8r 和 6r 的长方体, 底部的超疏水 表面为无滑移壁面, 其他边界被指定为压力出口条 件, 如图 1 所示. 为了减少收敛时间和节省计算资源, 在液滴内部和周围的核心区域采用细的结构化网 格, 远离液滴的其余区域采用非均匀的结构化网格. 利用开源软件包 OpenFOAM 中的 VOF 方法^[21], 数值模拟了超疏水表面上液滴的聚并自弹跳行为.





Fig. 1. Boundary conditions and grids of computational domain.

在 VOF 方法中, 相分数 α 用于表示体积分数, 取值在 0 到 1 之间. 例如, $\alpha = 0$ 时代表气体, $\alpha = 1$ 时代表液体, 当 α 在 0 和 1 之间时, 表示气-液界 面. 流体性质由下式给出:

$$\rho = \alpha \rho_{\rm l} + (1 - \alpha) \rho_{\rm g},\tag{1}$$

$$\mu = \alpha \mu_{\rm l} + (1 - \alpha) \mu_{\rm g}, \qquad (2)$$

其中 ρ 是密度, μ 是动力黏度, 下标1和g分别是指液体和气体. 连续性和 Navier-Stokes 方程为

$$\nabla \cdot \boldsymbol{U} = 0, \tag{3}$$

$$\frac{\partial \left(\rho \boldsymbol{U}\right)}{\partial t} + \nabla \cdot \left(\rho \boldsymbol{U} \boldsymbol{U}\right)$$
$$= \nabla \cdot \left[\mu \left(\nabla \boldsymbol{U} + \nabla^{\mathrm{T}} \boldsymbol{U}\right)\right] - \nabla p + \rho g + \boldsymbol{F}_{\sigma}, \qquad (4)$$

其中 *U*是速度矢量, *p*是压力场, *g*是重力加速度. 表面张力的计算如下所示:

$$F_{\sigma} = \sigma k \nabla \alpha, \tag{5}$$

其中 σ 是表面张力系数; k 是自由表面的平均曲率, 其计算公式为

$$k = -\nabla \cdot \boldsymbol{n}.\tag{6}$$

另外,界面法向向量 n 可以近似为

$$\boldsymbol{n} = \frac{\nabla \alpha}{|\nabla \alpha|}.\tag{7}$$

在求解过程中,加入了人工压缩项 α(1 - α),使得 两相的界面可以保持尖锐.相方程为

$$\frac{\partial \alpha}{\partial t} + \nabla \cdot (U\alpha) + \nabla \cdot [U_{\mathbf{r}}\alpha(1-\alpha)] = 0, \quad (8)$$

式中 U_r 是两相的相对速度,

$$U_{\rm r} = \boldsymbol{n} \min \left[C_{\alpha} \left| U \right|, \max \left(\left| U \right| \right) \right], \tag{9}$$

其中 C_{α} 是一个可调整的系数, 在我们的算例中默认值为 1.

2.2 无量纲分析

液滴的真实弹跳速度取质心处垂直于平面的 法向速度的加权平均值:

$$U_{j} = \int_{\theta} \alpha \nu d\theta \bigg/ \int_{\theta} \alpha d\theta, \qquad (10)$$

其中 *v* 是垂直于平面的法向速度, *θ* 为整个计算域. 定义的无量纲弹跳速度 *U**和无量纲时间 *t**如下 所示:

$$U^* = U_j / U_{ci} \, \, \text{fl} \, \, t^* = t / \tau_{ci}, \tag{11}$$

其中依据毛细-惯性尺度定律而定义的特征速度 U_{ci}和特征时间尺度 τ_{ci} 分别为^[1]

$$U_{\rm ci} = \sqrt{\frac{\sigma}{\rho_{\rm l}r}} \, \, \, \, \, \, \, \, \pi_{\rm ci} = \sqrt{\frac{\rho_{\rm l}r^3}{\sigma}}. \tag{12}$$

此外,影响液滴动力学特性的参数有很多,包括Bond数、Ohnesorge数、Weber数、气液黏度比和密度比,分别为

$$Bo = \frac{\rho_{\rm l} g r_{\rm l}^2}{\sigma}, \quad Oh = \frac{\mu_{\rm l}}{\sqrt{\rho_{\rm l} r_{\rm l} \sigma}},$$
$$We = \frac{\rho_{\rm l} U_{\rm ic}^2 r}{\sigma}, \quad \mu = \frac{\mu_{\rm l}}{\mu_{\rm g}} \, \overline{\Lambda} \, \, \rho = \frac{\rho_{\rm l}}{\rho_{\rm g}}. \tag{13}$$

取温度为 20 ℃ 时对应的液滴的物性参数^[21,25], 具体详见表 1. 液滴的尺寸非常小^[16,22],可以忽略 重力的影响,即 *Bo* = 0. 在参考速度选取为特征速 度后 *We* = 1,毛细效应和惯性效应的影响等同, 因此不必考虑表面张力变化带来的影响.本文中所 有算例的 *Oh* 值都很小 (最大不超过 0.04),满足液 滴跳起的要求^[14,22].最后,重点考虑了黏性效应和 惯性效应对液滴的聚并自弹跳行为的影响.

由于液滴的质量分布对称,故质心是在竖直方向上发生变化,因此动能可由真实弹跳速度计算 得到:

$$\Delta E_{\rm k} \approx \frac{4}{3} \rho_{\rm l} \pi r^3 U_{\rm j}^2. \tag{14}$$

聚并过程中释放的过剩表面能ΔE_s可由液滴的表面积计算得到:

$$\Delta E_{\rm s} = E_0 - E_{\rm s} = 8\pi r^2 \sigma - A\sigma, \qquad (15)$$

其中 Eo 为初始时刻两个液滴的表面能, Es 是跳起

时刻的液滴表面能, *A* 为跳起时刻的液滴表面积. 由于基底为超疏水表面且接触角为 180°, 故黏附 功的影响可忽略. 根据能量守恒定律, 黏性耗散能 *E*_{vis} 可近似等于过剩表面能Δ*E*_s 与动能Δ*E*_k 之差:

$$E_{\rm vis} = \int_0^t \int_V \phi \mathrm{d}V \mathrm{d}t \approx \Delta E_{\rm s} - \Delta E_{\rm k}, \qquad (16)$$

其中黏性耗散函数 φ 为

$$\phi = \mu \left[2 \left(\frac{\partial u}{\partial x} \right)^2 + 2 \left(\frac{\partial v}{\partial y} \right)^2 + 2 \left(\frac{\partial w}{\partial z} \right)^2 + \left(\frac{\partial w}{\partial z} + \frac{\partial u}{\partial y} \right)^2 + \left(\frac{\partial w}{\partial y} + \frac{\partial v}{\partial z} \right)^2 + \left(\frac{\partial u}{\partial z} + \frac{\partial w}{\partial x} \right)^2 - \frac{2}{3} \left(\frac{\partial u}{\partial x} + \frac{\partial v}{\partial y} + \frac{\partial w}{\partial z} \right)^2 \right].$$
(17)

最后对能量项进行无量纲化,即:

$$E^* = \frac{\text{Energy term}}{\sigma r^2}.$$
 (18)

2.3 结果验证

使用多套网格 (核心区域的网格尺寸分别为1, 1.25, 1.5, 2, 2.5 和 3 μm) 模拟了文献 [25] 中的相 同算例 (液滴半径为 40 μm), 得到的最大弹跳速度 的结果如图 2 所示. 当网格尺寸为1, 1.25 和 1.5 μm 时,最大真实弹跳速度分别为 0.2648, 0.2661 和 0.2573 m/s (对应的最大无量纲弹跳速度 *U**分





Fig. 2. Maximum real jumping velocity with different mesh sizes of core region.

Table 1.Physical parameters of fluids.						
温度 <i>T</i> /℃	表面张力系数 $\sigma/(N \cdot m^{-1})$	液体密度 $ ho_{\rm l}/({ m kg\cdot m^{-3}})$	液体黏度 $\mu_l/(Pa\cdot s)$	气体密度 $\rho_{\rm g}/({\rm kg\cdot m^{-3}})$	气体黏度 $\mu_{\rm g}/({\rm Pa\cdot s})$	
20	0.072	998	1.071×10^{-3}	1.19	1.8×10^{-5}	

表 1 流体物性参数 le 1 Physical parameters of f

别为 0.197, 0.198 和 0.192). 这 3 个结果全部与文 献 [25] 的模拟结果 0.2686 m/s 非常吻合, 同时也 均符合毛细-惯性尺度定律^[14,15] 的相关结论 (无量 纲值约为 0.2). 因此, 为了节省计算资源且具有良 好的界面分辨率, 所有算例选取了核心区域尺寸 为 1.25 μm 的这套网格 (网格总数约为 450 万).

3 物性参数对液滴的自弹跳特性的影响

3.1 黏性效应对聚并自弹跳行为的影响

在保持空气黏度和气-液密度比不变、只改变 液滴的黏度的情况下,不同黏度比时液滴的聚并自 弹跳过程如图 3 所示. 在聚并开始阶段, 在表面张 力的作用下两个液滴之间会形成液桥(见图 3(a)、 图 3(f) 和图 3(k)), 之后液桥快速扩张 (见图 3(b)、 图 3(g) 和图 3(l)). 随后, 表面张力迫使两个液滴的 外侧具有较大曲率的部分逐渐收缩(见图 3(c)、 图 3(h) 和图 3(m)); 与此同时, 仍在快速扩张的液 桥将会撞击下方的超疏水表面. 由于液桥的扩展会 对表面进行撞击,表面提供的反作用力迫使液滴向 下运动的部分转而向上运动,在此情况下液滴具有 向上运动所需的动能 (见图 3(d)、图 3(i) 和图 3(n)). 当液滴底部的三相接触线 (在液桥撞击平面的过程 中产生的)减小为0时,才发生弹跳行为.但是从 图 3(e)、图 3(j) 和图 3(o) 可以看出, 具有较小黏度 的液滴更容易跳起. 跳起的液滴在空中振荡, 做减 速运动. 在液滴界面的曲率变化程度较小时 (如图 3 中 $t^* = 1.309$ 之前), 改变液滴黏性对液滴界面的

动力学演变影响较小.但随着界面变化程度的增大,黏性效应的影响也越来越强,具有较大黏度的 液滴的界面更为光滑.

依据液滴质心处的真实弹跳速度的变化趋 势^[14],整个弹跳过程可以分为4个阶段,如图4(a) 所示: 1) 弹跳速度从先下降后上升恢复至 0; 2) 弹 跳速度快速上升,达到最大值;3) 弹跳速度开始下 降, 液滴跳离表面; 4) 跳起的液滴在空中做减速运 动. 相邻两个阶段所间隔的时间在本文中被定义为 这个阶段的持续时间. 例如, 第1个阶段的持续时 间是指弹跳速度恢复至0的时刻与 $t^* = 0$ 之差, 第2个阶段的持续时间是弹跳速度为最大值的时 刻与前1个阶段(弹跳速度恢复至0)的时刻之差, 以此类推,第3个阶段的持续时间为液滴跳起的时 刻与前一个阶段 (弹跳速度达到最大值)的时间节 点之差. 由图 4(b) 可知, 黏性的变化基本不会改变 两个液滴之间聚并所需的时间,但增大液滴的黏度 会显著增加第3个阶段(跳离表面阶段)所经历的 持续时间.图 5 中流场的矢量图也表明了这一点: 在图 5(a)、图 5(c) 和图 5(e) 中,随着黏度比的增 大,三相接触线收缩变缓慢了,并且这也直接导致 了黏度较小的液滴的三相接触线先收缩为0先跳 起, 而黏度大的液滴三相接触线收缩慢后跳起, 如 图 5(b)、图 5(d) 和图 5(f) 所示.

从图 5 可以看出, 黏度较小的液滴内部, 流动 剧烈, 黏度的增大必然会带更大的内部流动阻力以 及更多的能量损失. 由 *Oh* 数的定义可知, 其反映



图 3 不同黏度比条件下液滴的聚并和自弹跳过程 (a), (f), (k) $t^* = 0.168$; (b), (g), (l) $t^* = 0.604$; (c), (h), (m) $t^* = 1.309$; (d), (i), (n) $t^* = 2.686$; (e), (j), (o) $t^* = 3.257$

Fig. 3. Coalescence and jumping process of droplets with different viscosity ratios: (a), (f), (k) $t^* = 0.168$; (b), (g), (l) $t^* = 0.604$; (c), (h), (m) $t^* = 1.309$; (d), (i), (n) $t^* = 2.686$; (e), (j), (o) $t^* = 3.257$.



图 4 (a) 不同黏度比时液滴质心处的无量纲弹跳速度; (b) 黏度变化对液滴跳离表面前所经历的各个阶段的无量纲持续时间的 影响

Fig. 4. (a) Dimensionless jumping velocity of droplet with different viscosity ratios; (b) effects of the change of viscosity on the dimensionless duration of each stage prior to droplet jumping.



图 5 不同黏度比条件下流场的速度矢量图 (a), (d), (g) $t^* = 1.309$; (b), (e), (h) $t^* = 2.686$; (c), (f), (i) $t^* = 3.257$ Fig. 5. Vectors of flow field with different viscosity ratios: (a), (d), (g) $t^* = 1.309$; (b), (e), (h) $t^* = 2.686$; (c), (f), (i) $t^* = 3.257$.

了黏性效应、惯性效应和毛细效应之间的影响 程度. 增大黏度比会导致 Oh 数变大, 黏性效应越 发明显, 不利于液滴的跳起, 甚至于当液滴的黏 度过大时, 液滴完全可能因没有足够的动能而无法 跳起.

无量纲弹跳速度随着液滴黏度的增大而逐渐 减小. 从能量的角度来说, 虽然黏度的增大会让 液滴的界面更为光滑, 从而有利于表面能的释放 (图 6(a)); 但这也会大大增加黏性耗散能 (图 6(b)). 由于总能量来源 (过剩表面能) 和能量损耗 (黏性 耗散能) 同属一个数量级^[17], 最后支持液滴跳起的 有效能量 (动能) 会随着黏性的增大而减少, 动能 结果如图 6(c) 所示.

3.2 惯性效应对聚并自弹跳行为的影响

虽然图 3 和图 7 对应的分别是改变了黏性效 应和惯性效应的结果,但当 Oh 数保持相同时,这 意味着两者共同作用的综合效应也是不变的,因此 在相同的无量纲时间下液滴界面的动力学变化也 相同,这说明其变化特性由 Oh 数决定.然而,在有



图 6 (a) 不同黏度比时聚并自弹跳过程中表面能的变化; (b) 不同黏度比的液滴在跳起时具有的黏性耗散能; (c) 不同黏度比的 液滴在跳起时刻具有的动能

Fig. 6. (a) Surface energy variation with different viscosity ratios during the coalescence and jumping process; (b) viscous dissipation energy of jumping droplets with different viscosity ratios at departure time; (c) kinetic energy of jumping droplets with different viscosity ratios at departure time.



图 7 不同密度比条件下液滴的聚并和自弹跳过程 (a), (f), (k) $t^* = 0.168$; (b), (g), (l) $t^* = 0.604$; (c), (h), (m) $t^* = 1.309$; (d), (i), (n) $t^* = 2.686$; (e), (j), (o) $t^* = 3.257$

Fig. 7. Coalescence and jumping process of droplets with different density ratios: (a), (f), (k) $t^* = 0.168$; (b), (g), (l) $t^* = 0.604$; (c), (h), (m) $t^* = 1.309$; (d), (i), (n) $t^* = 2.686$; (e), (j), (o) $t^* = 3.257$.

量纲的真实时间中,惯性效应和黏性效应却有很大的不同之处,主要体现为黏度对液滴的聚并时间无影响,而密度却与聚并所需时间τ紧密相关^[30]:

$$\tau = 2\tau_{\rm ci} = 2\sqrt{\rho_{\rm l} r^3}/\sigma. \tag{19}$$

由于 (19) 式中聚并的真实时间 τ 与 (12) 式中时间 尺度 τ_{ci} 是线性关系,所以改变密度会改变聚并的 真实时间,但不会改变其所需的无量纲时间.另外, 由此可知,随着密度的减小,事实上液滴聚并的真 实时间会减小,相应地也会更早地跳离表面.在本 节中,虽然无量纲时间相同,但是图 7(k)—(o) 过程中所需的真实时间却是图 7(a)—(e) 所需真实时间的 4倍.

对于无量纲时间而言,与黏性效应相同的是, 惯性效应也是仅改变液滴跳离表面的第3个阶段, 如图8(a)所示.由于惯性的存在可以抵抗液滴的 形变,惯性较大的大液滴的"被动"抵抗变形的能力



图 8 (a) 密度变化对液滴跳离表面前所经历的各个阶段 的无量纲持续时间的影响; (b) 密度变化对液滴跳离表面 前所经历的各个阶段的真实持续时间的影响; (c) 不同密 度比时液滴质心处的无量纲弹跳速度

Fig. 8. (a) Effect of the change of density on the dimensionless duration of each stage prior to droplet jumping; (b) effect of the change of density on the real time of each stage prior to droplet jumping; (c) dimensionless jumping velocity of droplet with different density ratios. 要大于小液滴,因此从真实时间的角度来看,改变 密度会影响前3个阶段的真实持续时间,随着密度 的减小,前3个阶段所需的真实时间也会减小,如 图8(b)所示.

从弹跳速度的变化曲线图 8(c) 可知, 密度较 小的液滴的 *Oh* 数较大, 此时黏度效应占主导地位, 所以无量纲弹跳速度较小. 但是密度的改变也会改



图 9 (a) 不同密度比时聚并自弹跳过程中表面能的变化; (b) 不同密度比的液滴在跳起时具有的黏性耗散能; (c) 不 同密度比的液滴在跳起时具有的动能

Fig. 9. (a) Surface energy variation with different density ratios during the coalescence and jumping process; (b) viscous dissipation energy of jumping droplets with different density ratios at departure time; (c) kinetic energy of jumping droplets with different density ratios at departure time.



图 10 不同密度比条件下流场的速度矢量图 (a), (d), (g) $t^* = 1.309$; (b), (e), (h) $t^* = 2.686$; (c), (f), (i) $t^* = 3.257$ Fig. 10. Vectors of flow field with different density ratios: (a), (d), (g) $t^* = 1.309$; (b), (e), (h) $t^* = 2.686$; (c), (f), (i) $t^* = 3.257$.

变 (12) 式中的特征速度,由于本算例中密度比较 小的液滴的特征速度要大于 1,而密度比较大的液 滴的特征速度小于 1,因此实际上质量较小的液滴 的真实弹跳速度要比质量大的液滴的真实弹跳速 度更大一些,这一变化趋势与其对应的无量纲速度 的大小趋势正好相反.

当 Oh 相同时, 图 6(a) 和图 9(a) 的表面能的 变化曲线是基本一样的, 这也证明了之前的结论: 液滴在聚并自弹跳过程中的动力学变化由 Oh 数 决定. 密度较小的液滴的惯性效应小且黏性效应 大, 在聚并后界面更光滑, 虽然可以释放较多的过 剩表面能 (图 9(a)), 但其跳起时黏性耗散能更大 (图 9(b)), 过剩表面能的增量不能抵消黏性耗散能 的增量所来带的负面影响, 因此质量大的液滴具有 更大的动能 (图 9(c)). 从图 10 的流场速度矢量也 可以看出, 密度比较大的液滴内部的流动剧烈. 这 一结果也意味着即使密度小的液滴跳离表面所需 的真实时间少并且真实弹跳速度大, 但减小密度比 仍不利于液滴的自弹跳.

4 物性参数变化与液滴自弹跳动力学 特性变化的关联分析

4.1 灰色关联度的计算

液滴跳离表面时的弹跳速度和液滴与表面的

接触时间这两个参数一直是评价液滴自弹跳及超 疏水表面性能优劣的依据之一. 由前文的研究内容 可知, 物性参数的改变对弹跳速度及接触时间均有 影响, 但目前还无人给出这些物性参数与二者之间 的远近程度. 因此本文应用灰色关联法^[31], 计算了 物性参数 (黏度和密度) 变化分别与有量纲的真实 弹跳速度和有量纲的真实接触时间之间的灰色关 联度.

灰色关联法具有统计的样本少,且样本无需具 有经典分布等特点,通过计算系统中的比较序列 (物性参数)与参考序列(分别是真实弹跳速度和真 实脱离时间)之间的关联度(即关联性大小)来度 量数据之间的关联强度情况.为了得到比较序列的 更为精确的变化趋势,本文中比较序列的结果取自 于 9 组算例 ($1/2\mu$, 2μ , $\sqrt{2}/2\mu$, $\sqrt{2}\mu$, $1/4\rho$, 4ρ , $1/2\rho$, 2ρ 和 20 °C 对应的标准值),考虑到参考序 列有两列,故分别做两次灰色关联度的计算. 灰色 关联分析通常包括以下 4 步:

1) 确定参考序列和比较序列: 设参考序列 为 $x'_0 = \{x'_0(k) | k = 1, 2, \dots, n\},$ 比较数列为 $x'_i = \{x'_i(k) | k = 1, 2, \dots, n\}, i = 1, 2, \dots, m;$

2) 选用均值法对原始数据进行变换, 消除 量级和量纲的影响: $x_i(k) = \frac{x'_i(k)}{\frac{1}{m}\sum_{k=1}^m x'_i(k)}, i = 0,$ 1,…,m; 3) 计算参考序列和比较序列之间的灰色关 联系数: $\xi_i(k) = (a + \varepsilon b)/(|x_0(k) - x_i(k)| + \varepsilon b)$, 其 中两级最小差 $a = \max_i \max_k |x_0(k) - x_i(k)| = \max_i \max_k |x_0(k) - x_i(k)|$, 分辨率为 $\varepsilon(0 < \varepsilon < 1)$, 通常取 0.5;

4) 计算关联度值: $r_{0i} = \frac{1}{N} \sum_{i=1}^{N} \xi_i(k)$, 排列 灰色关联序列, 得到结果.

4.2 关联度结果分析

物性参数变化 (黏度和密度) 分别与真实弹跳 速度和真实接触时间的关联结果由表 2 给出. 当黏 度和密度变化同等倍数时, 黏度引起的 Oh 数的变 化范围更大; 另一方面, 黏度的改变直接地影响了 黏性耗散能的多少, 而黏性耗散能在数值大小方面 比跟密度相关的动能的数值高一个量级, 因此比较 序列中黏度的变化与参考序列中的真实弹跳速度 的关联性更高.

表 2 物性参数变化分别与真实弹跳速度和真实 接触时间的关联度

Table 2. Relational degree of the change of physical parameters to the real jumping velocity and the real contact time, respectively, at droplet departure time.

参考序列/比较序列	黏度 μ_l	密度 ρ_l
关联度r _{0i, velocity} (弹跳速度)	0.758	0.684
关联度r _{0i, time} (接触时间)	0.741	0.771

由于黏度变化对液滴聚并的真实时间基本无 影响,而密度的变化不仅会改变聚并的真实时间, 甚至于对前3个阶段的真实持续时间均有影响,故 密度的变化与参考序列中的真实接触时间关联性 更高.

5 结 论

本文采用三维 VOF 方法对液滴的聚并自弹跳 行为进行了数值模拟,不仅关注了黏度效应和惯性 效应对液滴的聚并自弹跳特性的影响,同时对所有 能量项进行了计算,最后根据灰色关联法得到的结 果,给出了物性参数 (黏度和密度)变化分别与液 滴跳离表面时的真实弹跳速度和真实接触时间的 关联程度.

根据弹跳速度的变化趋势, 液滴的聚并自弹跳

运动可分为4个阶段,即液桥扩张、液桥撞击表面、 液滴跳离表面和空中减速振荡.在无量纲的时间条 件下,液滴的聚并自弹跳的动力学特性仅受 Oh 数 的影响,与黏度比或密度比无关,并且 Oh 数的改 变只影响液滴跳离表面的第3个运动阶段.在真实 的时间条件下,黏度的改变不会影响液滴聚并所需 的真实时间,只会改变跳离表面这一阶段所需的真 实时间;而各个运动阶段所需的真实时间都会随着 密度比的增大而增加.另外,无量纲的弹跳速度随 着 Oh 数的增大而减小,增大黏度和密度都会减少 液滴跳起时的真实弹跳速度.根据灰色关联度的计 算结果可知,黏度的变化与真实接触时间关联性更高.

感谢亚琛工业大学 (RWTH Aachen University) 传热 传质研究所 (WSA) 的 Wilko Rohlfs 博士提供宝贵的意见 和建议.

参考文献

- [1] Boreyko J B, Chen C H 2009 Phys. Rev. Lett. 103 184501
- [2] Chen X, Wu J, Ma R, Hua M, Koratkar N, Yao S, Wang Z 2011 Adv. Funct. Mater. 21 4617
- [3] Miljkovic N, Enright R, Nam Y, Lopez K, Dou N, Sack J, Wang E N 2013 Nano Lett. 13 179
- [4] He M, Ding Y, Chen J, Song Y 2016 ACS Nano 10 9456
- [5] Han T, Kwak H J, Kim J H, Kwon J T, Kim M H 2019 Langmuir 35 9093
- [6]~ Hou Y, Yu M, Chen X, Wang Z, Yao S2015~ACS~Nano
9~71
- [7] Zhu J, Luo Y, Tian J, Li J, Gao X 2015 ACS Appl. Mater. Interfaces 7 10660
- [8] Zhao Y, Luo Y, Zhu J, Li J, Gao X 2015 ACS Appl. Mater. Interfaces 7 11719
- [9] Watson G S, Gellender M, Watson J A 2014 Biofouling 30 427
- [10] Wisdom K M, Watson J A, Qu X, Liu F, Watson G S, Chen C H 2013 Proc. Natl. Acad. Sci. U. S. A. 110 7992
- [11] Chavez R L, Liu F, Feng J J, Chen C H 2016 Appl. Phys. Lett. 109 011601
- [12] Boreyko J B, Collier C P 2013 ACS Nano 7 1618
- [13] Wiedenheft K F, Guo H A, Qu X, Boreyko J B, Liu F, Zhang K, Eid F, Choudhury A, Li Z, Chen C H 2017 Appl. Phys. Lett. 110 141601
- [14] Liu F, Ghigliotti G, Feng J J, Chen C H 2014 J. Fluid Mech. 752 39
- [15] Liu F, Ghigliotti G, Feng J J, Chen C H 2014 J. Fluid Mech. 752 22
- [16]~ Farokhirad S, Morris J F, Lee T 2015 Phys. Fluids **27** 102102
- [17] Farokhirad S, Lee T 2017 Int. J. Multiphase Flow 95 220
- [18] Shi Y, Tang G H, Xia H H 2015 Int. J. Heat Mass Transfer 88 445
- [19] Wang K, Li R, Liang Q, Jiang R, Zheng Y, Lan Z, Ma X 2017 Appl. Phys. Lett. 111 061603
- [20] Wang Y, Ming P 2018 AIP Adv. 8 065320

- [21] Wang Y, Ming P 2019 Phys. Fluids **31** 122108
- [22] Wasserfall J, Figueiredo P, Kneer R, Rohlfs W, Pischke P 2017 Phys. Rev. Fluids 2 123601
- [23] Khatir Z, Kubiak K Z, Jimack P K, Mathia T G 2016 Appl. Therm. Eng. 106 1337
- [24] Chu F, Yuan Z, Zhang X, Wu X 2018 Int. J. Heat Mass Transfer 121 315
- [25] Attarzadeh R, Dolatabadi A 2017 Phys. Fluids 29 012104
- [26] Liang Z, Keblinski P 2015 Appl. Phys. Lett. 107 143105
- [27] Gao S, Liao Q, Liu W, Liu Z 2018 J. Phys. Chem. Lett. 9 13

- [28] Wang Y, Ming P 2021 J. Appl. Phys. 129 014702
- [29] Liu T Q, Sun W, Li X Q, Sun X Y, Ai H R 2014 Acta Phys. Sin. 63 086801 (in Chinese) [刘天庆, 孙玮, 李香琴, 孙相彧, 艾 宏儒 2014 物理学报 63 086801]
- [30] Mouterde T, Nguyen T V, Takahashi H, Clanet C, Shimoyama I, Quéré D 2017 Phys. Rev. Fluids 2 112001
- [31] Wang C Y, Duan Q Q, Zhou K, Yao J, Su M, Fu Y C, Ji J Y, Hong X, Liu X Q, Wang Z Y 2020 Acta Phys. Sin. 69 100701 (in Chinese) [王晨阳, 段倩倩, 周凯, 姚静, 苏敏, 傅意超, 纪俊羊, 洪鑫, 刘雪芹, 汪志勇 2020 物理学报 69 100701]

Effect and relational analysis of physical parameters on coalescence-induced self-propelled jumping of droplets^{*}

Wang Yu-Hang¹⁾ Yuan Meng¹⁾ Ming Ping-Jian^{2)†}

(College of Power and Energy Engineering, Harbin Engineering University, Harbin 150001, China)
 (Sino-French Institute of Nuclear Engineering and Technology, Sun Yat-Sen University, Zhuhai 519082, China)

(Received 15 October 2020; revised manuscript received 15 January 2021)

Abstract

Coalescence-induced self-propelled jumping of droplets on superhydrophobic surfaces has been widely concerned because of a great number of potential applications such as in the enhancement of condensation heat transfer, self-cleaning and anti-icing. The droplet jumping phenomenon exists in a gas-liquid two-phase system, and the physical parameters of fluid cannot be ignored. However, there are few reports on the influence of physical parameters on droplet jumping dynamics at present. In this paper, the three-dimensional volume-offluid method is used to simulate the coalescence-induced self-propelled jumping behaviors of droplets, then the energy terms are studied, and finally the grey relational analysis method is used to calculate the relation degree of the change of physical parameters (the viscosity and the density) to the real jumping velocity and the real solid-liquid contact time at the droplet departure time, respectively. Based on the changing trend of jumping velocity, the process of coalescence-induced self-propelled jumping can be divided into four stages, namely, the expansion of liquid bridge, the impact between the liquid bridge and the surface, the droplet departure from the surface, and the deceleration and oscillation in the air. Under the condition of dimensionless time, the dynamic characteristics of coalescence and jumping of droplets are affected only by Oh number, which is independent of the viscosity and the density. In addition, the change of Oh number only affects the above third stage of droplet departure from the surface. Under the condition of real time, the varied viscosity has no connection with the real time of droplet coalescence, and it only changes the real time of the third stage before droplet jumping. Meanwhile, the dimensionless jumping velocity decreases with Oh number increasing, while the real jumping velocity increases when the viscosity and the density both descend. According to the calculated results of grey relational degree, the relation between the change of viscosity and the real jumping velocity is greater, while the relation between the change of density and the real contact time is greater. This work not only is favorable for a better understanding of droplet jumping, but also provides more ideas and theoretical bases for follow-up relevant studies.

Keywords: physical parameters, droplet jumping, grey relational analysis, superhydrophobic surface PACS: 47.55.D-, 47.55.df, 47.61.Jd, 68.03.-g DOI: 10.7498/aps.70.20201714

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant No. 51479038), the Fundamental Research Funds for the Central Universities, China (Grant No. HEUCFP201711), and the China Scholarship Council (Grant No. 202006680020).

[†] Corresponding author. E-mail: mingpj@mail.sysu.edu.cn