节流过程的原理及其关键应用

陈嗣杰

课程: 热力学与统计物理

2025.9.29

目录

- 1 引言与基本原理
- ② 核心应用领域
- ③ 其他重要应用
- 4 总结与展望

什么是节流过程?

• **宏观定义**:流体在绝热条件下,流经一个阀门、多孔塞或其他阻碍物,导致其压强显著降低的过程。

什么是节流过程?

- 宏观定义:流体在绝热条件下,流经一个阀门、多孔塞或其他阻碍物,导致其压强显著降低的过程。
- 热力学分析:
 - 考虑一个稳定流动系统,根据热力学第一定律的推广形式:

$$h_1 + \frac{v_1^2}{2} + gz_1 + q = h_2 + \frac{v_2^2}{2} + gz_2 + w_s$$

- 在节流过程中:
 - 绝热: q=0
 - 不做轴功: $w_s = 0$
 - 宏观动能与势能变化通常可忽略: $\Delta E_k \approx 0, \Delta E_p \approx 0$

什么是节流过程?

- 宏观定义:流体在绝热条件下,流经一个阀门、多孔塞或其他阻碍物,导致其压强显著降低的过程。
- 热力学分析:
 - 考虑一个稳定流动系统,根据热力学第一定律的推广形式:

$$h_1 + \frac{v_1^2}{2} + gz_1 + q = h_2 + \frac{v_2^2}{2} + gz_2 + w_s$$

- 在节流过程中:
 - 绝热: q=0
 - 不做轴功: w_s = 0
 - 宏观动能与势能变化通常可忽略: $\Delta E_k \approx 0, \Delta E_p \approx 0$
- 核心结论: 焓守恒 $(h_1 \approx h_2)$ 。 节流过程是一个等焓过程。

焦耳-汤姆孙效应 (Joule-Thomson Effect)

- **现象**: 节流过程中, 实际气体的<mark>温度</mark> 会发生变化。
- 焦耳-汤姆孙系数 (μ /τ):
 - 定义式: $\mu_{JT} = \left(\frac{\partial T}{\partial P}\right)_{H}$
 - μ_{JT} > 0: 节流致冷。应用最广泛。
 - μ_{IT} < 0: 节流致热。
 - μ_{JT} = 0: 温度不变, 对应 "转化点"。
- **注意**: 对于<mark>理想气体</mark>,由于分子间没有相互作用力,焓只是温度的函数, 因此节流过程温度不变, $\mu_{TT}=0$ 。

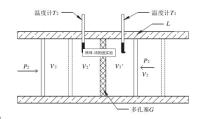


图: 节流过程示意图

• 根源:实际气体分子间的相互作用力和分子自身体积。

• 过程分析: 气体节流膨胀时, 分子平均间距增大。

- 根源:实际气体分子间的相互作用力和分子自身体积。
- 过程分析: 气体节流膨胀时, 分子平均间距增大。
 - **克服引力做功**: 当分子间距在引力起主导作用的范围内,膨胀时分子需要克服引力做功。这部分功消耗了气体内能,导致分子平均动能下降,宏观上表现为温度降低 ($\mu_{JT} > 0$)。

- 根源: 实际气体分子间的相互作用力和分子自身体积。
- 过程分析: 气体节流膨胀时, 分子平均间距增大。
 - **克服引力做功**: 当分子间距在引力起主导作用的范围内,膨胀时分子需要克服引力做功。这部分功消耗了气体内能,导致分子平均动能下降,宏观上表现为温度降低 ($\mu_{JT} > 0$)。
 - **斥力作用减弱**: 当气体被高度压缩,分子间距很小,<mark>斥力</mark>起主导作用。膨胀使得斥力迅速减弱,分子的斥力势能转化为动能,宏观上表现为<mark>温度升高</mark> ($\mu_{JT} < 0$)。

- 根源: 实际气体分子间的相互作用力和分子自身体积。
- 过程分析: 气体节流膨胀时, 分子平均间距增大。
 - **克服引力做功**: 当分子间距在引力起主导作用的范围内,膨胀时分子需要克服引力做功。这部分功消耗了气体内能,导致分子平均动能下降,宏观上表现为温度降低 ($\mu_{JT} > 0$)。
 - **斥力作用减弱**: 当气体被高度压缩,分子间距很小,<mark>斥力</mark>起主导作用。膨胀使得斥力迅速减弱,分子的斥力势能转化为动能,宏观上表现为<mark>温度升高</mark> ($\mu_{JT} < 0$)。
- **结论**: J-T 效应的致冷或致热,取决于气体所处状态下,分子间引力与压力的相对强弱。

转化温度与致冷条件

- **转化曲线** (Inversion Curve): 在 P-T 图上, 所有 $\mu_{JT} = 0$ 的点连接成的曲线。
 - 曲线内部区域: $\mu_{JT} > 0$, 节流致冷。
- 曲线外部区域: $\mu_{JT} < 0$, 节流致热。
- 最高转化温度: 转化曲线与 T 轴的交点。只有当气体的初始温度低于其最高转化温度时,才有可能通过节流实现降温。
- 重要实例:
 - **氮气、氧气、氩气**: 最高转化温度远高于室温,在室温下可以直接通过节流进行液化。
 - 氢气 $(T_{max} \approx 205 \text{ K})$ 和 氦气 $(T_{max} \approx 43 \text{ K})$: 最高转化温度很低,在室温下节流会升温。因此,它们在节流前必须被预冷到其最高转化温度以下。

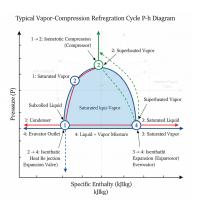
应用一:制冷与空调技术

• 核心地位: 节流是蒸气压缩制冷循环不可或缺的一环, 起着降压降温的关键作用。

• 四大过程:

- 压缩 (Compression): 压缩机做功,将低温低压制冷剂蒸气压缩成高温高压蒸气。
- ② 冷凝 (Condensation): 高温高压蒸气在室外冷凝器中向环境放热, 变为高压液体。
- 节流 (Throttling): 高压液体流经膨胀阀或毛细管,压强和温度骤降,变为低温低压的液汽混合物。
- 蒸发 (Evaporation): 低温低压制冷剂在室内蒸发器中吸收热量而汽化,实现制冷。
- 应用实例: 家用冰箱、空调、汽车空调、冷库、热泵等。

详解: P-h 图中的制冷循环



- 1 → 2: 沿等熵线上升, 压缩过程。
- 2 → 3: 沿等压线向左, 冷凝过程。
- 3 \rightarrow 4: 垂直向下,<mark>节流过程</mark> $(h_3 = h_4)$ 。
- 4 → 1: 沿等压线向右, 蒸发过程, 单位制冷量为 h₁ h₄。

图: 蒸气压缩制冷循环 P-h

分析: P-h 图直观地展示了节流过程作为连接高压侧和低压侧的桥梁,并为蒸发过程创造了必要的低温低压条件。

应用二: 气体的液化

- 基本原理:利用深度节流致冷,并结合回热技术,使气体温度逐步降低到其沸点以下,从而液化。
- 林德液化循环 (Linde-Hampson Cycle):
 - 关键技术: 结合了 节流致冷 与 回流换热。
 - 流程: 气体被压缩预冷 → 通过节流阀膨胀降温 → 降温后的冷气体 通过换热器去冷却后续进入的高压气体 → 反复循环,逐级降温 → 最终液化。
- 应用实例:
 - **空气分离**:制备液氮 (*LN*₂)、液氧 (*LO_X*)、液氩等工业气体。
 - 能源工业:液化天然气 (LNG)的生产,便于储存和长途运输。

气体液化的改进: 克劳德循环

林德循环的局限

完全依赖节流效应,效率相对较低,特别是对于预冷需求高的气体。

克劳德循环 (Claude Cycle)

- 核心改进:将高压气流分为两部分。一部分进入膨胀机对外做功, 产生显著的温降(近似等熵膨胀);另一部分进行传统的节流。
- 优势:
 - 效率更高: 膨胀机做功产生的降温效果比单纯节流更显著。
 - 预冷集成: 膨胀机出来的冷气流可用于对主气路进行高效预冷。
- 结论: 现代大型气体液化装置多采用克劳德循环或其改进形式。

低温技术与工业控制

低温技术 (Cryogenics)

- J-T **制冷机**:以节流过程为核心的微型制冷机,结构简单、无运动部件、振动小,可达到极低温度(液氦温区,4K)。
- 应用:
 - 超导技术:冷却超导磁体 (MRI、粒子加速器、磁悬浮)。
 - 空间探测: 冷却红外探测器和天文传感器, 减少热噪声。
 - 量子计算: 为超导量子比特提供极低温环境。

工业过程与能源领域

- 动力系统: 使用节流阀调节蒸汽流量和压力, 控制汽轮机功率。
- 天然气处理: 利用节流降温分离天然气中的重烃组分 (NGLs)。
- **安全泄压**:安全阀的快速开启可视为一个节流过程,用于保护压力容器。

总结

- **物理核心**: 节流过程是等焓过程, 其应用的核心是基于实际气体分子间相互作用力的焦耳-汤姆孙效应。
- ▶ 技术桥梁:它是连接热力系统中高压区和低压区的关键环节,是实现温降和相变的重要手段。
- **应用广度**: 从维持日常生活的<mark>冰箱空调</mark>,到支撑前沿科技的<mark>气体液化和超导应用</mark>,节流过程是现代工业和科技中不可或缺的一环。
- 核心思想:

一个看似简单的物理过程, 却深刻体现了从微观相互作用到宏观工程应用的转化。

展望

• 新材料与工质:

- 探索更环保、高效的新型制冷剂以应对全球变暖。
- 研究具有更优异 J-T 效应的多孔材料,用于微型制冷。

• 集成与优化:

- 将节流过程与其他制冷技术(如磁制冷、声制冷)相结合,开发混合式制冷循环。
- 利用先进的计算流体力学 (CFD) 优化节流元件 (如膨胀阀) 的结构, 提高系统能效。

• 新兴应用:

- 在氢能源的液化、储存和运输中扮演关键角色。
- 在二氧化碳捕获与封存 (CCS) 技术中用于液化 CO2。

汇报结束