



Contact Methods
Mob: (86)18668768846
Tel: (86) 577 68668118
Wechat: zigpac123
Skype: bruce.chan1999
E-mail: bruce@zigpac.com
Whatsapp: +86-18668768846
Telegram: @Zigpacstickers

Company Info
Name: Wenzhou Zigpac Industry Limited
Address: No. 148-152, Building C, Jiangbin
Commercial and Residential Building, Longgang
City, Wenzhou City, Zhejiang 325802, China



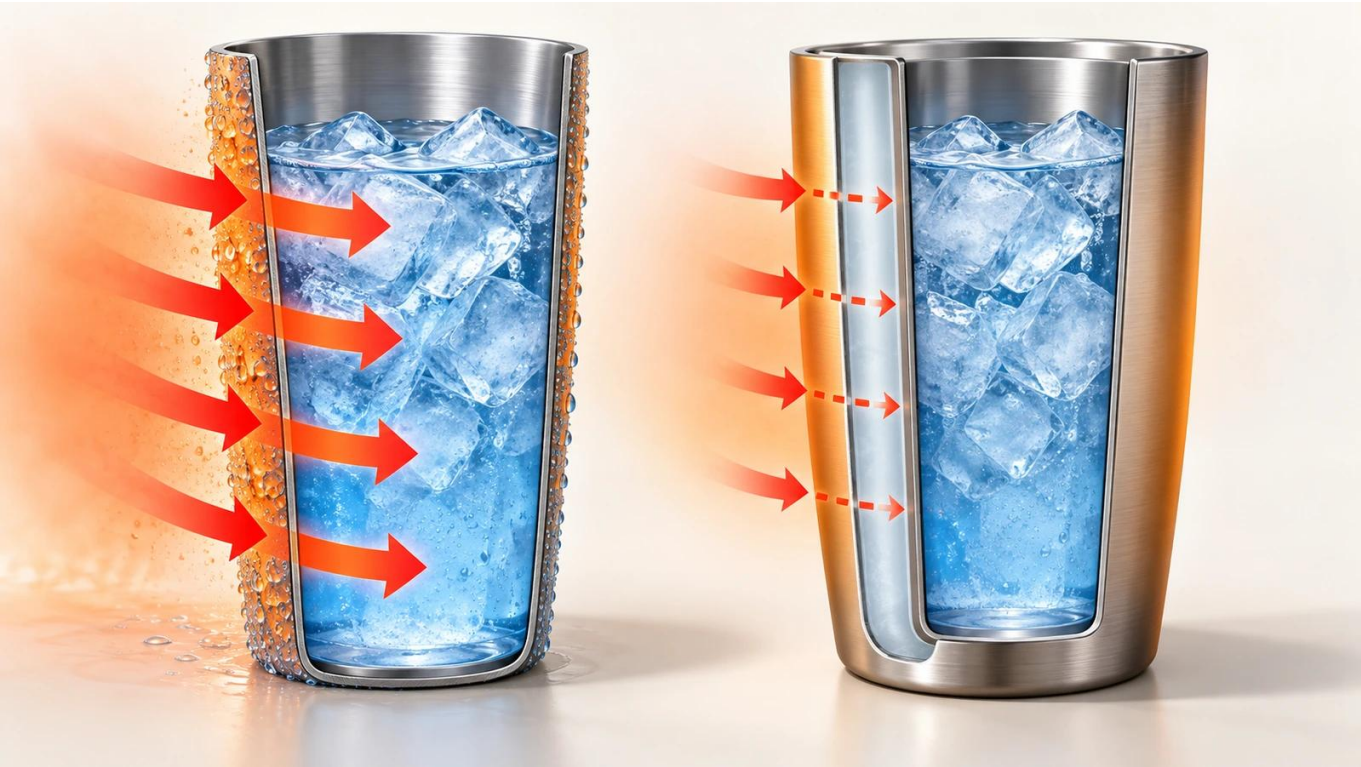
YOUR CUSTOM PRINTING & PACKAGING PARTNER FOR SMALL AND MEDIUM BUSINESSES



2024年10月24日

Details

2024年10月24日



2024年10月24日

2024年10月24日

2024年10月24日

建築環境性能評価の重要性

評価項目

1. 断熱性能
2. 気密性能
3. 日射遮蔽性能
4. 自然採光性能
5. 自然換気性能
6. 省エネルギー性能
7. 環境負荷低減性能: 二酸化炭素排出削減率、エネルギー消費削減率、資源消費削減率
8. 室内環境性能: 空気清浄率、湿度調整率、騒音低減率
9. 健康・安全性能
10. 経済性

評価方法: 数値評価と定性評価

数値評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、具体的な数値を算出することで評価を行います。定性評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、専門家の経験や知見に基づいて評価を行います。

数値評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、具体的な数値を算出することで評価を行います。定性評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、専門家の経験や知見に基づいて評価を行います。

0.026 W/m・K 未満の断熱性能を持つ断熱材は、0.1-0.2 W/m・K の断熱性能を持つ断熱材と比較して、断熱性能が劣るため、断熱性能を向上させる必要があります。

数値評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、具体的な数値を算出することで評価を行います。定性評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、専門家の経験や知見に基づいて評価を行います。

評価結果の活用: 改善策の検討

“評価結果”は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、具体的な数値を算出することで評価を行います。定性評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、専門家の経験や知見に基づいて評価を行います。

数値評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、具体的な数値を算出することで評価を行います。定性評価は、断熱性能、気密性能、日射遮蔽性能、自然採光性能、自然換気性能、省エネルギー性能、環境負荷低減性能、室内環境性能、健康・安全性能、経済性などの項目について、専門家の経験や知見に基づいて評価を行います。

- 断熱性能が低い場合 (例: 72°F (22°C) の断熱性能を持つ断熱材を 50%: 断熱性能を向上させる断熱材 52°F (11°C))
- 断熱性能が高い場合 (例: 90°F (32°C) の断熱性能を持つ断熱材を 60%: 断熱性能を向上させる断熱材)

室溫 74°F (23°C)

當室溫為 74°F (23°C) 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 52°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。

當室溫為 74°F 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 16°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。

為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度？



當室溫為 74°F 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 16°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。

1. 當室溫為 74°F 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 16°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。
2. 當室溫為 74°F 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 16°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。
3. 當室溫為 74°F 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 16°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。
4. 當室溫為 74°F 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 16°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。
5. 當室溫為 74°F 時，如果將一杯室溫的水放入冰箱，水溫會逐漸降低。當水溫降至 16°F 時，水分子之間的氫鍵會開始形成穩定的網絡，導致水分子之間的距離增加，從而導致水的體積膨脹。這就是為什麼水在 4°C 時會達到最大密度，而在 0°C 時會達到最小密度的原因。

1. 玻璃杯的厚度：玻璃杯的厚度会影响其重量和稳定性。较厚的玻璃杯通常更重，但也可能更耐用。

2. 玻璃杯的形状：玻璃杯的形状也会影响其重量。例如，高脚杯通常比矮脚杯重。



3. 玻璃杯的材质：玻璃杯的材质也会影响其重量。例如，钢化玻璃杯通常比普通玻璃杯重。

4. 玻璃杯的用途：玻璃杯的用途也会影响其重量。例如，实验室用的玻璃杯通常比普通玻璃杯重。

5. 玻璃杯的容量：玻璃杯的容量也会影响其重量。容量越大，重量通常也越大。

- 玻璃杯的厚度：玻璃杯的厚度会影响其重量和稳定性。较厚的玻璃杯通常更重，但也可能更耐用。
- 玻璃杯的形状：玻璃杯的形状也会影响其重量。例如，高脚杯通常比矮脚杯重。
- 玻璃杯的材质：玻璃杯的材质也会影响其重量。例如，钢化玻璃杯通常比普通玻璃杯重。

□ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □

[illegible]

- [illegible]

[illegible][illegible]

□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□□ □□□□□□□□□□□□□□□□□□□□
□□□□□□□□□□□ □□

- [illegible]

ASI 2023^[9] 3,162 2026 1,300

- 87% ()
- 10.2% 2024 ()
- 60,000 4 ()
- 21 CFR 177.1520 ()
- 3,162 (2023) 1,300 (2026) ()

1. ASI, "ASI's 2026 Ad Impressions Study: Drinkware," 9 2026.
<https://members.asicentral.com/news/strategy/june-2026/asi-s-2026-ad-impressions-study-drinkware/> ↵
2. PPAI, "Sales Volume Estimate: Modest Growth in 2024," 2025.
<https://www.ppai.org/media-hub/ppai-sales-volume-estimate-modest-growth-in-2024-but-reasons-for-optimism-remain/> ↵
3. CPSC, "HALO Recalls Tumblers with Metal Straws Due to Laceration Hazard," 31 2024.
<https://www.cpsc.gov/Recalls/2025/HALO-Recalls-Tumblers-with-Metal-Straws-Due-to-Laceration-Hazard-Sold-Exclusively-at-Wawa-Stores> ↵
4. U.S. FDA, "Understanding How the FDA Regulates Food Additives and Food Contact Substances."
<https://www.fda.gov/food/food-packaging-other-substances-come-contact-food-information-consumers/understanding-how-fda-regulates-substances-come-contact-food> ↵
5. eCFR, 21 CFR § 177.1520
<https://www.ecfr.gov/current/title--21/section--177.1520> ↵

6. U.S. FDA, "Questions & Answers on Bisphenol A (BPA) Use in Food Contact Applications."
<https://www.fda.gov/food/food-packaging-other-substances-come-contact-food-information-consumers/questions-answers-bisphenol-bpa-use-food-contact-applications> ↵
7. California OEHHA, "California Proposition 65 BPA Chemical Specific Fact Sheet" 2026.
https://www.p65warnings.ca.gov/sites/default/files/downloads/factsheets/bpa_chemical_specific_fact_sheet.pdf ↵
8. U.S. FDA, "Guidance for Industry: Use of Recycled Plastics in Food Packaging (Chemistry Considerations)," 2022.
<https://www.fda.gov/regulatory-information/search-fda-guidance-documents/guidance-industry-use-recycled-plastics-food-packaging-chemistry-considerations> ↵
9. ASI, "2023 ASI Ad Impressions Study: Powerful Stats on Promo's Top Products," 27 April 2023.
<https://www.asicentral.com/news/web-exclusive/april-2023/2023-asi-ad-impressions-study-powerful-stats-on-promo-s-top-products> ↵