

كيف تعمل الثلاجة المنزلية Refrigerator

الثلاجة موجودة في كل بيت تقوم بعملها على مدار الـ 24 ساعة يومياً ولا يمكن الاستغناء عنها في تبريد الأطعمة والمشروبات الموجودة في داخلها لدرجات حرارة أقل من درجة حرارة الغرفة، بدون الثلاجة لا تتمد الأطعمة وتفسد لولا الثلاجة لكننا نلقي بكل ما يزيد من طعام في القمامنة. وتعتبر الثلاجة من وسائل الحياة العصرية التي غيرت طبيعة حياتنا فالطريقة الوحيدة للحفاظ على الأطعمة من الفساد كان في الماضي هو تملح الطعام وخاصة اللحوم بالملح. ومن هنا وجدت أنه من الضروري أن نفهم كيف تعمل هذه الآلة التي تسمى الثلاجة بصورة متواصلة وبدون توقف للحفاظ على درجة حرارة منخفضة.



الغرض من الثلاجة



الهدف الرئيسي من الثلاجة هو الحفاظ على الأطعمة باردة (عند درجة حرارة أقل من درجة حرارة الغرفة تصل إلى 5 درجات مئوية) حيث إن التبريد يحافظ على نصارة المواد الغذائية لأكبر فترة ممكنة. فبواسطة الثلاجة يتم تبريد الغذاء إلى درجات حرارة تمنع فيه نشاط البكتيريا الذي يوجد في كل الأغذية مما يجعل البكتيريا غير قادرة على افساد الطعام في فترة قصيرة ويمكن وضع قطعتين من الجليز مثلاً واحدة داخل الثلاجة والقطعة الأخرى خارجها وانتظر لمدة يوم ستلاحظ ظهور تعفن على الجليز خارج الثلاجة ويزداد التعفن بصورة سريعة بزيادة الوقت أما الجليز داخل الثلاجة ممكن أن يبقى لمدة أربعة أيام قبل ان تظهر آثار التعفن عليه. أما إذا وضعت الجليز في الفريزر حيث تجمد المواد الغذائية فيه فإن البكتيريا يتوقف عملها تماماً ويمكن الحفاظ على الطعام صالحًا لعدة أشهر.

إذا يتضح لنا أن الهدف من الثلاجة هو منع البكتيريا من ممارسة نشاطها في موادنا الغذائية فنتنبع بها إلى أكبر فترة ممكنة بالإضافة إلى مذاب بعض الأطعمة التي لا يمكن تناولها إلا وهي باردة مثل المشروبات.

الفكرة الأساسية

إن الفكرة الأساسية التي تعتمد عليها فكرة عمل الثلاجة هي ببساطة تحويل سائل إلى غاز عن طريق امتصاص حرارة من الوسط فيسبب في برودته، ولتوضيح هذه الفكرة دعنا نذكر عزيزي القارئ عندما تضع الماء على وجهك في يوم حار تشعر بعد ذلك ببرودة نتيجة لتبخر الماء وتحوله إلى بخار عن طريق امتصاص الحرارة من الجلد فتشعر بالبرودة كما أنك إذا ما قمت بوضع بعض قطرات من الكحول على يدك وانتظر لمدة 20-30 ثانية فستشعر ببرودة في يدك عند المنطقة التي كان عليه الكحول ويستكون البرودة أكثر من تلك التي سببها الماء لأن درجة حرارة التبخر الكحول أقل من الماء، والسبب في ذلك أن الكحول يمتص حرارة من يدك ليتبخر ويتحول إلى غاز.

إذا نستنتج من ذلك بأن عملية التحول من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية تحتاج إلى حرارة وهذه الحرارة تتوفر من خلال يدك وكانت النتيجة انخفاض في درجة حرارة اليد وإذا استمرت عملية التحول من سائل إلى غاز استمر التبريد.

إن السائل أو المبرد refrigerant الذي يستخدم في الثلاجة يتبخر عند درجة حرارة منخفضة مما يسبب التجمد في داخل الثلاجة ولو صدف وان قمت وضع السائل المستخدم في الثلاجة على يدك ستشعر بتجمد الجلد أثناء تبخر هذا السائل.

أجزاء الثلاجة

تتكون الثلاجة من خمسة أجزاء رئيسية وهي

- | | |
|--|------------------------------------|
| Heat-exchanging pipes (outside the unit) | 1. المотор |
| Heat-exchanging pipes (inside the unit) | 2. أنابيب التبادل الحراري الخارجية |
| Expansion valve | 3. صمام التمدد |
| Refrigerant | 4. أنابيب التبادل الحراري الداخلية |
| | 5. السائل المبرد |

تستخدم العديد من الشركات المصنعة للثلاجة غاز الأمونيا النقية ammonia والذي يتبلور عند درجة حرارة (-32°C).



دورة عمل الثلاجة

تقوم الثلاجة بالتبrierd بصفة مستمرة لمحتوياتها الداخلية من خلال تكرار عملية تحويل السائل إلى غاز داخل الثلاجة فتأخذ حرارة من داخل الثلاجة وتكون النتيجة تبريد محتوياتها وتحويل الغاز إلى سائل خارج الثلاجة عن طريق ضغطه وتبييد الحرارة إلى خارج الثلاجة وتتكرر العملية باستمرار لسحب الحرارة من داخل الثلاجة حيث درجة الحرارة منخفضة نسبية إلى خارج الثلاجة حيث درجة الحرارة مرتفعة ولكن تؤدي الثلاجة هذه الوظيفة فإن لها دورة تعمل من خلال عدة مراحل هي على النحو التالي:

(1) يقوم المотор Compressor بضغط غاز الأمونيا مما يرفع درجة حرارته وضغطه كما هو موضح في الشكل أعلى الجزء (B) على الشكل وبالتالي فإن أنابيب التبادل الحراري الخارجي تسمح بتبييد الحرارة الناتج عن الضغط إلى الخارج.

(2) عند تلك المرحلة وخلال فقدان الحرارة للوسط الخارجي من خلال الأنابيب السوداء التي تكون خلف الثلاجة، فإن غاز الأمونيا يتكتف في الجزء الباقي من أنابيب التبادل الحراري الخارجية ويتحول إلى سائل ليمر عبر صمام التمدد الموضح في الشكل بالرمز (C).

(3) يعمل صمام التمدد على الفصل بين منطقتين مختلفتين في الضغط وعند مرور سائل الأمونيا من خلال صمام التمدد فإنه ينتقل من منطقة ضغط مرتفع إلى منطقة ضغط منخفض فيتمدد ويتبخر سائل الأمونيا وبتحول إلى غاز مرة أخرى عن طريق امتصاص الحرارة من الوسط الداخلي للثلاجة وتنخفض درجة الحرارة بها.

(4) يمرر غاز الأمونيا عبر أنابيب التبادل الحراري الداخلية والتي تكون على شكل التفافي لتفطيء أكبر مساحة ممكنة وتعطي الفرصة لامتصاص أكبر قدر ممكن من الحرارة من داخل الثلاجة ليتبقى باردة إلى أن يصل غاز الأمونيا إلى المотор الذي يقوم بضغط الغاز مرة أخرى ويحوله إلى سائل عند النقط (B) وتتكرر العملية.

وتجدر الاشارة إلى أن غاز الأمونيا من الغازات الخطيرة والسماء والتي تسبب خطر شديد على حياة الإنسان إذا ما حدث وأن تسرب هذا الغاز من الأنابيب المغلقة التي يعبر من خلالها يسبب ثقب أو تلف لبعض أجزائه ولذلك تم الاستغناء عن استخدام غاز الأمونيا واستبدل بغاز آخر يعرف باسم CFC كلوروفلوروكربون (chlorofluorocarbons) والذي طور من قبل شركة دو بونت Du Pont في عام 1930 وهو غاز غير سام مثل غاز الأمونيا ولك نفس درجة حرارة غليان سائل الأمونيا وأصبح منذ ذلك الوقت يستخدم في الثلاجات المنزلية.

وفي العام 1970 اكتشف أن لغاز CFC خطر على طبقة الأوزون لذا فإنه منذ العام 1990 فإن كل الثلاجات تستخدم بدائل مختلفة غير ضارة على الإنسان أو طبقة الأوزون.

ثلاجات غاز البروبان

في الحالات التي لا تتوفر فيها مصدراً للتيار الكهربائي فإنه يمكنك استخدام ثلاجة غاز البروبان التي لا تعمل بالكهرباء. هذه النوع من الثلاجات لا يوجد به أجزاء متحركة ويستخدم غاز البروبان كمصدر للطاقة الحرارية لتنتج عنه البرودة. هذه الثلاجات تستخدم الأمونيا كمادة مبردة وتستخدم أيضاً الماء لدورة التبريد، وتكون أجزاء ثلاجة البروبان من خمسة أجزاء هي

- **المولد Generator** لتوليد غاز الأمونيا
- **الفاصل Separator** لفصل غاز الأمونيا عن الماء
- **المكثف Condenser** لتحويل غاز الأمونيا الساخن إلى سائل
- **المبخر Evaporator** لتبخير سائل الأمونيا وتحويله إلى غاز وينتج عن ذلك برودة
- **الماص Absorber** يقوم بامتصاص غاز الأمونيا من الماء

وتعمل دورة ثلاجة غاز البروبان على النحو التالي:

- (1) يتم احتراق لغاز البروبان فتتولد حرارة داخل المولد Generator.
- (2) يوجد داخل المولد خليط مكون من محلول الماء والأمونيا فترتفع درجة حرارة محلول داخل المولد نتيجة لاحتراق البروبان وتصل درجة الحرارة إلى درجة الغليان للأمونيا.
- (3) يمر محلول إلى الفاصل Separator حيث يتم فصل الأمونيا عن الماء.
- (4) تتدفق الأمونيا بعد فصلها إلى الأعلى حيث المكثف Condenser المكون من الواح رقيقة من المعدن لتفقد الأمونيا حرارتها بالتكتيف ويتحول إلى سائل.
- (5) يصل سائل الأمونيا إلى المبخر Evaporator حيث يختلط مع غاز الهيدروجين ويتبخر مما ينتج عنه انخفاض في درجة الحرارة داخل الثلاجة.
- (6) يتدفق في هذه المرحلة كلا من الأمونيا والهيدروجين إلى الماص absorber وهذا يختلط الماء مع الأمونيا والهيدروجين.

(7) تشكل الامونيا مع الماء محلول ويتحرر العيدروجين ويعود إلى المبخر بينما يتدفق كلا من الامونيا والماء إلى المولد مرة أخرى لاعيد الدورة نفسها.

ولمزيد من المعلومات عن دورة عمل هذا النوع من الثلاجات يرجى الاطلاع على الموقع التالي

<http://www.nh3tech.org/absorption.html>

وتجدر الاشارة في نهاية هذا الموضوع ان الثلاجات تزود بجهاز لازابة الثلج الذي يتراكم داخل الفريزر الناتج عن تجمد بخار الماء كلما فتحنا باب الثلاجة وكانت هذه مشكلة تواجه الثلاجات القديمة مما كان من الضروري ان تفرغ الثلاجة كلما تراكم الثلج في داخلها وتركها لعدة ساعات لحين ذوبان كل الثلج، تراكم الثلج داخل الثلاجة يعمل كغاز يعيق عملية التبريد ولذلك تم تزويد الثلاجات الحديثة بنظام يعمل على تذوب الثلج اوتوماتيكياً وتسمى هذه الثلاجات **frost-free refrigerator**.

ويحتوى هذا النظام على ثلاثة أجزاء هي ساعة التوقيت والسخان الحراري ومقاييس الحرارة حيث تقوم ساعة التوقيت كل ستة ساعات أو أكثر بتشغيل السخان الحراري والذي يتكون من اسلاك حرارية تحيط بأنابيب التبريد الداخلية لازابة الثلج المتراكم على الأنابيب ويعمل مقياس الحرارة بايقاف عمل السخان الحراري عندما تصل درجة الحرارة إلى 0 درجة مئوية.

تحياتي والى اللقاء في موضوع اخر

د/ حازم فلاح سكك

hazemsakeek@hotmail.com

اصيف هذا الموضوع بتاريخ 1-8-2006