

Illustrierte Technische Zeitung

Die Eroberung der Kälte

Von

J. Perlmann

In seinem herrlichen Kampf um die Herrschaft über die Natur sucht der Mensch nicht nur die höchsten Höhen zu erobern, sondern auch die niedrigsten Kältegrade. Die größte Kälte ist eine mächtige Energiequelle. Aber wozu dient die Gegenliebe, die härteste Kälte?

Die Kälte löst den Forscher mit der Hoffnung auf Entdeckung neuer Naturerscheinungen, neuer Eigenschaften der Stoffe, die nur unter diesen außerordentlichen Bedingungen zum Vorschein kommen, neuer Geheimnisse der Struktur des Weltalls. Die größte Kälte erlaubt, alle Metalle in flüssigen und dann in gasförmigen Zustand überzuführen. Die härteste Kälte ergänzt diese Macht über die Stoffe nach der anderen Richtung hin; sie gibt die Möglichkeit, die Gase in Flüssigkeit umzuwandeln und sie dann gefrieren zu lassen. Die letzte Erregungslinie in dieser Richtung, die erst dieser Sommer gebracht hat, besteht darin, daß man den letzten Stoff, das Helium, das bisher sich nicht in festem Zustand überführen lassen wollte, zum Gefrieren brachte. Und jetzt gibt es auf unserem Planeten kein Gas mehr, das man nicht verflüssigen und seine Flüssigkeit, die man nicht zum Gefrieren bringen könnte. Die furchtbare Kälte von 70 Grad, die man am Rältpunkt in Verdorfen beobachtet hatte, reicht für diese Zwecke nicht aus. Diese Kälte ist noch weit entfernt von den Kältegraden, die man in den Laboratorien erreicht. Die Theorie sagt uns, daß die Stoffe bei dieser Kälte noch nicht ihre ganze Wärme herausgegeben haben. Man kann die Wärme solange ausgeben, bis die Temperatur, zum sogenannten absoluten Nullpunkt fällt, bis 273 Grad unter Null.

Wärme ist schnelle Bewegung der winzigsten, unsichtbaren Stoffteilchen; eine Bewegung, die wir spüren in der Form von Wärme. Je lebhafter diese Bewegung ist, desto wärmer wird der Stoff; je ruhiger, desto kälter. Nun gibt es für die Schmelzleistung keine Grenzen. Also kann auch die Temperatur grenzenlos nach unten für die Verlangsamung der Bewegung gibt es aber eine natürliche Grenze, die Bewegungslösung. Kein Stoff kann unter jene Temperatur gebracht werden, bei der seine Moleküle unbeweglich werden. — Das Ziel aller Forscher nun, die auf dem Gebiet der niedrigen Temperaturen arbeiten, ist es, die Stoffe in den Zustand zu bringen, bei dem die Moleküle möglichst unbeweglich sind. Es hat sich gezeigt, daß es in der ganzen Welt nur drei: in Rechen (Schweden), Toronto (Kanada) und Berlin. Das älteste Laboratorium ist das Lehneres. Hier arbeitete der größte Forscher auf dem Gebiet der niedrigen Temperaturen, der im Februar verstorbene Professor Kamerling-Dannes, der die größten Eroberungen auf diesem Gebiet machte. Es ist noch gar nicht so lange her, daß man die Temperatur, bei der Sauerstoff flüssig wird, minus 101 Grad, für die härteste, kälteste erreichbare Temperatur hielt. Später gelang es, sie um das Doppelte zu vertiefen und die Bestandteile der Luft zu verflüssigen. Sauerstoff bei minus 110 Grad und Sauerstoff bei minus 200 Grad. Der nächste Schritt war die Verflüssigung des Wasserstoffs bei minus 250 Grad, und dadurch, daß man den flüssigen Wasserstoff in einer farbigen verdünnten Atmosphäre zu fangen zwang, gelang es, seine Temperatur bis auf minus 255 Grad hinunter zu bringen. Nur das Sauerstoff, das Gas, mit dem jetzt die Luftgefüllte gefüllt werden, widerstand allen Versuchen. Erst bei minus 269 Grad ging er in Flüssigkeit über. Nur 4 Grad über dem absoluten Null. Das war 1908 die große Tat Kamerling-Dannes — und während 15 Jahren konnte niemand in der Welt diesen Versuch wiederholen. Aber Kamerling-Dannes blieb bei dem Erfolg nicht stehen, und nach zwölf Jahren hartnäckiger Arbeit gelang es ihm, dadurch, daß er Sauerstoff in einem weinigen leeren Raum zu fangen zwang, eine Temperatur von minus 272 Grad zu registrieren, nur 1 Grad über dem absoluten Null. Aber das Sauerstoff wurde nicht fest. Es blieb die einzige Flüssigkeit, die der Mensch nicht zum Gefrieren bringen konnte. Und der Herrscher der Kälte hat, ohne festes Sauerstoff gehen zu haben.

Und drei Monate nach seinem Tode gelang es seinem Nachfolger, Professor Keesom, die Arbeiten seines Vorgängers zu führen und das flüssige Sauerstoff zum Gefrieren zu bringen. Er erzielte dieses Ergebnis durch den herben Leberdruck von 26 Atmosphären bei minus 272 Grad oder noch härteren Druck bei geringerer Kälte. Es zeigte sich, daß das flüssige Sauerstoff um die Stoffen geht, denen harter Druck zu Gefrieren hilft — im Gegensatz zu Wasser, dessen Gefrieren durch Druck verlangsamt wird. Das feste Sauerstoff, das Sauerstoff, ist eine durchsichtige, farblose Masse. Sie bleibt in dem flüssigen Zustand nur ein einziger Grad, um das ganze Gebiet der Kälte bis zu seiner Grenze zu erobern. Darum zwingen die Forscher nicht den letzten Grad, um die absolute Kälte zu gewinnen? Weil dieser eine Grad, der uns von dem absoluten Null trennt, nicht ein Schritt, sondern der längste Weg ist, länger als alle bis jetzt zurückgelegte. Eigentlich ist dieser Weg unendlich, weil in dem Maße, in dem wir uns dem absoluten Punkt nähern, die Schwierigkeiten grenzenlos wachsen werden. Um Kälte zu erreichen, muß

Energie ausgegeben werden. Und zwar steigt es sich, daß ein Grad an verschiedenen Stellen der Temperaturkala durchaus nicht gleich große Energieausgaben verlangt. Je näher wir zu dem absoluten Nullpunkt kommen, desto mehr Energie müssen wir verschleuden, um vorwärts zu kommen. In der Zeit von 1910 bis 1921 gelang es dem Lehneres Laboratorium nur von minus 271 1/2 bis 272 Grad vorzudringen. Für diesen halben Grad wurde mehr mechanische Energie ausgegeben, als für Tausende von Graden auf dem Wege dorthin. Den absoluten Nullpunkt selbst werden wir niemals erreichen, weil, um die letzten Spuren der Wärme aus einem Stoff herauszuholen, wir die Energie des ganzen Weltalls aufbrauchen müßten.

Um das zu verstehen, werfen wir einen Blick auf den inneren Zustand des sich abkühlenden Stoffes. Wir wissen, daß Abkühlung nichts anderes ist als eine Verlangsamung der Molekülbewegung. Die zeitgenössische Physik gibt die Möglichkeit, die mittlere Schmelzleistung der Moleküle bei jeder Temperatur zu berechnen. Nehmen wir den Sauerstoff.

Bei hundert Grad Celsius bewegen sich seine Moleküle mit einer Geschwindigkeit von 540 Metern pro Sekunde. Sie beschreiben dabei einen schwermühsamen zigzagförmigen Weg, der Milliarden Male in einer Sekunde durch Zusammenstoß mit anderen Molekülen getroffen wird. Wenn das Gas auf Null Grad Celsius abgekühlt wird, verlangsamen die Moleküle ihre Bewegung auf 400 Meter pro Sekunde — immer noch eine riesige Schmelzleistung, die ungeführ die Geschwindigkeit einer Gewehrpatrone entspricht. Bei Abkühlung auf minus 20 Grad verlangsamt sich die Molekülschmelzleistung auf 310 Meter. Bei minus 240 Grad fällt die Schmelzleistung auf 150 Meter in der Sekunde. Die Temperatur von minus 270 Grad entspricht einer Geschwindigkeit von 48 Metern, also doppelter D-Zug-Geschwindigkeit. Bei der härtesten Kälte, die in dem Laboratorium erreichbar ist, das heißt

bei minus 272 Grad, legen die Moleküle in der Sekunde immer noch 28 Meter zurück, das heißt 120 Kilometer in der Stunde. Im Verlauf des letzten Grades müßten die Moleküle von dieser immer noch bedeutenden Geschwindigkeit in den Zustand völliger Ruhe übergehen. Welche Eigenschaften der Stoff dann bekommt, ist schwer vorzusagen. Vier kann man das Innerste erwarten.

Bemerkenswert ist jedoch eins: sogar so niedrige Temperaturen wie die des flüssigen und festen Sauerstoffs, die die Eigenschaften vieler Stoffe oft unvorstellbar ändern — das Gas wird bräunlich wie Glas, der festere als Stahl usw. — können trotzdem das Leben nicht gänzlich töten. Die Untersuchungen im Lehneres Laboratorium haben festgestellt, daß die zu der Klasse der Wärme gehörenden Moleküle, die beinahe zwei Jahre im flüssigen Sauerstoff verbrachten, nach vorläufiger Erwärmmung wieder lebendig wurden! ...

Uebersetzen von R. Charol

Der grosse Viaduktbau auf der Schwarzwaldbahn Ein Meisterwerk der Technik

Die Bauarbeiten des großen Viaduktes über die Maennaschlucht im Südtal bei Freiburg sind jetzt so weit vorgeschritten, daß mit der Fertigstellung am Anfang des kommenden Jahres gerechnet werden kann. Der Viadukt enthält neun Öffnungen von je 20 Metern Lichtweite in die größte Pfeilerhöhe beträgt 38 Meter und die Pfeilerstärke 4,80 Meter. Durch diese Umfänge ist die Möglichkeit gegeben, die Schwarzwaldbahn in gleicher Linie über die Maennaschlucht zu führen und den Zugverkehr ohne Fahrradbetrieb aufrechtzuerhalten. Das Bauwerk stellt in dem romantischen Südtal ein Meisterwerk der deutschen Technik dar.

Der Fordson-Traktor

Eine gut gelungene Schaufel-Demonstration

In diesen Tagen veranstaltete die hiesige Vertreter-Gesellschaft der Ford Motor Co. zum erstenmal ein Schaufel-Demonstration mit dem bekannten Fordson-Traktor vor den Toren Berlins. Das Wetter ist augenblicklich alles andere als günstig für betrieblige Demonstrationen, der Boden durchfeuchtet und spärlich; um so besser ist es, wenn trotzdem die Leistung der Maschine nicht nur die anwesenden Großstädter befragt, die ja meist vom Pflügen nicht allzu viel verstehen, sondern auch die anwesenden Landwirte.

Der Fordson-Traktor ist eine Zugmaschine, die ebenso auf Straßen und Wegen, Bauernhöfen usw. zieht, wie auf dem Feld den Pflug, die Egge und andere landwirtschaftliche Geräte, die außerdem als stationärer Motor geeignet ist, mit Hilfe einer leicht einbaubaren Kiemenscheibe Drehschneidemaschinen und andere stationäre oder bewegliche Maschinen zu treiben. Derartige Universalmaschinen sind für den Landwirt von größter Bedeutung, besonders, wenn sie billig sind. Der Fordson-Traktor wird bekanntlich in ungeheurer Serienfabrikation hergestellt und montiert, sein Preis ist daher außerordentlich niedrig, um so mehr, als er in Amerika mit seinen riesigen bewirtschafteten Flächen auch den notwendigen Absatz findet, den leider bis heute die entsprechenden deutschen Fabriken nicht finden. Der Traktor ist daher so billig, daß er den deutschen Fabrikanten trotz des hohen Zolles, der ihn belastet, schwere Konkurrenz macht. Wenn man ihn auch vielfach vorzählt, daß ihm diese oder jene technische Feinheit fehlt, so darf man andererseits nicht vergessen, daß eine derartige, in erster Linie für die Landwirtschaft bestimmte Maschine so einfach gebaut sein muß wie möglich, ihre Verwendung und Führung muß in wenigen Stunden erlernbar sein, Reparaturen dürfen so wenig wie möglich vorkommen und müssen möglichst vom Besitzer und seinen Leuten selbst auszuführen sein. Eine solche Maschine ist der Fordson-Traktor sicher. Bei der Vorführung durchschlugte er mit beträchtlicher Geschwindigkeit ein festes Holz, und nur mit Mühe konnte die Maschine zum Stillstand gebracht werden. Die Maschine ist ein einfaches Gebilde, das sich leicht und ohne weiteres in die verschiedensten Aufgaben einbauen läßt. Der Traktor wiegt ohne Führer, Wasser, Öl und Brennstoff 1100 Kilogramm. Er hat vorn einfache Speichenräder mit Spurrasten, Spurraste 170 Millimeter, hinten 30 Zentimeter breite Speichenräder mit aufsteigenden Greifern von etwa 10 Zentimeter Höhe. Außer dem dazu gehörigen Werkzeug und der Bedienung werden als Spezialausrüstung Schaufelbleche für die Hinterräder und Kiemenscheibe geliefert. Bei 20/22 Zentimetern tiefer Schaufelverbraucht der Motor etwa 25 Kilogramm Petroleum. Er ist aber auch mit Gasöl zu betreiben.



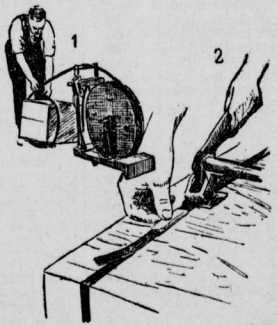
Der Fordson-Traktor hat einen 4-Zylinder-Dieselmotor mit 1000 Umdrehungen pro Minute. Der Zylinderkopf ist abnehmbar und arbeitet mit Luftschmierung und Thermosiphon-Kühlung; die Kühlung erfolgt durch ein besonderes Magnetablenkungssystem, das in den Motor eingebaut ist und mit dem Schwungrad zusammenhängt. Er hat drei Vorwärts- und ein Rückwärtsgänge. Die Kiemel-Richtungslinien laufen in der Regel nach unten. Der Traktor wiegt ohne Führer, Wasser, Öl und Brennstoff 1100 Kilogramm. Er hat vorn einfache Speichenräder mit Spurrasten, Spurraste 170 Millimeter, hinten 30 Zentimeter breite Speichenräder mit aufsteigenden Greifern von etwa 10 Zentimeter Höhe. Außer dem dazu gehörigen Werkzeug und der Bedienung werden als Spezialausrüstung Schaufelbleche für die Hinterräder und Kiemenscheibe geliefert. Bei 20/22 Zentimetern tiefer Schaufelverbraucht der Motor etwa 25 Kilogramm Petroleum. Er ist aber auch mit Gasöl zu betreiben.

Neuzeitliche Verpackungsmethoden

Die Verpackungstechnik auf wissenschaftlicher Basis
Der Verpackungstechniker — Ein neuer Beruf

Es gibt wohl kaum ein Gebiet, auf dem die deutsche Technik rückständig geblieben, als das der Verpackungstechnik. Die letzten Jahre sind bezeugend in dem jüngst erschienenen Werk von Professor Schönbauer: „Die wissenschaftliche Verpackung“, in dem der Autor die Mängel unserer bisherigen Verpackungsmethoden erörtert und fangezeigt. Allerdings verfährt dabei der Wissenschaftler, ver-

lässige Eisen- oder Zinngefäße oder Zylinder auszupressen, wodurch ein Lockern der Einbaupartie völlig ausgeschlossen ist. Die Eisen-gefäße kommen auch mit einer entsprechenden Schutzmarke oder Kontrollnummer versehen werden. Das Stahlband besteht aus einem hochfesten, superhartem oder blau angelassenen, fest gewellten Stahlschiff. Als Ergebnis der Untersuchungen wurde beim Gebrauch des Eisen-Schiffsystems festgestellt, daß es Spannungsverlusten auslöst, wo es nötig ist und unter allen Umständen die Spannkraft selbst den höchsten Anforderungen genügt; ferner die ungewöhnlichen Vorteile der leichten und raschen Arbeitsmethode, wobei eine große Menge der verschiedensten Typen, wie Kisten, Bündel, Rollen, Fässer, Körbe usw. gleich zuverlässig gehandelt werden können. Das Verflüssigen bietet Sicherheit gegen das unvorhergesehene Lockern oder Bersten, da es nur mit Gewalt abzurufen ist. Außerdem gestattet das neue Verpackungssystem, viele Gegenstände zu bündeln und mit starken Papierummantelungen zu versehen, die früher nur in Kisten verpackt werden konnten, wie es zum Beispiel bei Holzblöcken, Riemern, Federn, Rahmen, Kreuzgliedern usw. der Fall ist. Es werden also auf diese Weise die höchsten beanspruchten, die Wissenschaft der Verpackungstechnik registriert und die besten Stützen erhalten, auf denen die Industrie aufgebaut werden können. Selbst bei schweren Paketen müssen außer den Eisen-



1. Abrollen und Anpassen des gegossenen Stahlbandes. — 2. Einpressen des Eisen-Schiffes.

aus der notwendige Folgerung ist die praktische Abhilfe der Mängel zu ziehen. In dieser Hinsicht mußte erst wieder der wissenschaftliche Praktiker Amerikaner zu Hilfe kommen, und heute gibt es schon eine Reihe deutscher Industriebetriebe, die sich bei der Verpackung von Gütern des „Eisen-Schiffsystems“ bedienen, das auf dem Prinzip einer nagellofen Packung beruht. Diese einfache, vorzügliche Verpackung wird mittels spezieller Stahlbänder hergestellt, deren überreichende Gabeln durch eine Metallhülse, Eisen genannt, gewickeltem gestiegelt werden. Versuche mit leichtem Bauholz haben gezeigt, daß eine Holzspanplatte mit etwa 20 Prozent, eine Verankerung des Gewichtes wie der Frachtkisten auf 30 Prozent, die Arbeitserschwerung für Aufsammlung und Befestigung mit 20 Prozent erreicht werden konnte. Beim Eisen-Schiff-System bewahren sich leichtere und billigere Kisten besser als schwere, teure Metallgefäße, die nach dem veralteten Arbeitsgang verpackt wurden.



3. Spannung der Stahlbänder. — 4. Die Eisen-Schiff-Verpackung eines Pakets.

Stahlbänder nur an den Ranten vorrutschig, aber einige leichtere Klagen eingeschlagen werden.

Amerikanische Betriebe haben längst die Bedeutung geschlossener Verpackungsmethoden erkannt und auch dieses Spezialgebiet von geschulten Ingenieuren bearbeiten und leistungsfähig machen lassen.

Elektrisches Schmelzen von Glas. Das Schmelzen des Glases in den Wandöfen, aus denen das flüssige Material zur Herstellung entnommen wird, erfolgt in den Glasfabriken allgemein durch Gas-Ofen. Das ist ein ungeschickliches Verfahren, weil das Glas, wie die Geißler, „das Glas“ mittels der elektrischen Strom geschmolzen. Die Elektroden sind in die Mäule und den Boden der Schmelzwanne gesetzt. Sie müssen aus einem Material bestehen, das an dem Glas keine chemischen Bestandteile abgibt. Der Widerstand des Glasmasse regnet die hohe Schmelztemperatur.

Eine Erfindung des Schmelzmaschinenbauers ist die Anwendung der elektrischen Energie zum Schmelzen von Glas. Die Wärme ist in der Flamme der Erfindung eine Schmelztemperatur erreicht. Es liegen drei Vorteile an diesen Systemen. Einmal ist die Schmelztemperatur in der Flamme des Erfinders ein wenig höher als in der Flamme der Erfindung. Einmal ist die Schmelztemperatur in der Flamme des Erfinders ein wenig höher als in der Flamme der Erfindung. Einmal ist die Schmelztemperatur in der Flamme des Erfinders ein wenig höher als in der Flamme der Erfindung.