

**Zeitschrift:** Ingénieurs et architectes suisses  
**Band:** 111 (1985)  
**Heft:** 25

**Artikel:** Histoire du coefficient k de transmission de chaleur  
**Autor:** Weber, August P.  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-75670>

#### **Nutzungsbedingungen**

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. [Mehr erfahren](#)

#### **Conditions d'utilisation**

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. [En savoir plus](#)

#### **Terms of use**

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. [Find out more](#)

**Download PDF:** 11.01.2026

**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>**

# Histoire du coefficient $k$ de transmission de chaleur

par August P. Weber, Zurich

*J. W. Goethe und Geringere, die vor uns geschrieben haben – sie rechneten mit einer Nachwelt. Das tut kein Schriftsteller heute, glaube ich, und trotzdem schreiben wir.*

Max Frisch

Jusqu'à la crise du pétrole en 1973, le coefficient de transmission de chaleur  $k$  n'était connu que dans le monde des spécialistes.

Depuis qu'on a pris conscience de l'importance de l'énergie, il en est question non seulement dans les livres et les revues spécialisées, mais aussi lors des innombrables congrès consacrés à l'énergie, séminaires et cours, et même dans les quotidiens!

On parle du coefficient  $k$  sans jamais évoquer son évolution historique.

Nous nous proposons d'examiner, dans cet article l'histoire de l'équation de base de la technique du chauffage.

$$\dot{Q} = k \cdot S \cdot \Delta t$$

L'équation de base s'est constituée petit à petit, par les observations et les réflexions mathématiques de nombreux savants. Des notions telles que la surface  $S$  (exprimée en  $m^2$ ), la différence de température  $\Delta t = t_i - t_e$  (exprimée en  $K$ ) et la puissance thermique  $\dot{Q}$ , sont de nature simple et ne demandent pas de réflexion particulière. Il n'en est pas de même du coefficient  $k$ .

## 1. Qu'est-ce que la chaleur?

Le mouvement des molécules et des atomes est aujourd'hui une chose connue, ce qui n'était pas le cas lors de la première mise en équation du coefficient  $k$ . Selon les lois de la mécanique, l'énergie cinétique d'une molécule est :

$$E = \frac{m \cdot V^2}{2}$$

$E$  = énergie cinétique

$m$  = masse

$V$  = vitesse

Selon la théorie des gaz nous pouvons écrire :

$$\frac{m \cdot V^2}{2} = \frac{3}{2} \cdot \frac{R}{N} \cdot T$$

$R$  = constante des gaz =  
=  $8,314 \cdot 10^7$  erg/ $^{\circ}$  Mole

$N$  = Nombre du Loschmidt =  
=  $6,025 \cdot 10^{23}$  Molécules/Mole

$T$  = Température absolue  $K$

$R$  et  $N$  étant des constantes, nous pouvons aussi écrire :

Le philosophe I. Kant (1724-1804) a dit : « Il y a dans chaque science autant de vérité qu'il y a de mathématique. »



Isaac Newton (1643-1727)

$$\frac{m \cdot V^2}{2} = \text{const.} \cdot T$$

Cela veut dire que plus la température est élevée, plus  $V$  est grand! Cette connaissance importante date du XVIII<sup>e</sup> siècle. Ce n'est qu'à ce moment que la notion du *calorique* a été définie correctement, par R. V. Lomonosov (1711-1765) et par le comte de Rumford (1753-1814). Avant cette époque régnait la théorie du *phlogiston*, qui prenait la chaleur pour une chose matérielle. Il est étonnant de constater combien de temps il aura fallu à l'humanité pour saisir, de façon correcte, la nature de la chaleur, bien que celle-ci soit partout présente. Ni les penseurs grecs, ni les architectes romains ne savaient vraiment ce qu'était la chaleur. Encore aujourd'hui beaucoup de gens instruits ne le savent pas, comme on peut parfois le constater lors de procès!

Voltaire (1694-1778) s'était intéressé non seulement à l'histoire et à la politique, mais aussi à la technique. Au château de la marquise du Châtelet il s'était occupé de la nature de la chaleur. En 1738, l'Académie des sciences fondait un prix pour des recherches sur le thème *Nature et diffusion de la chaleur*. Pour les gagnants de l'époque, un tel prix avait sans doute autant de valeur qu'un prix Nobel actuel. Voltaire arrivait à la conclusion que la chaleur n'a pas de poids. De même il constatait qu'elle se diffuse de façon régulière et dans toutes les directions. Trente ans plus tard naissait Fourier, qui fut le pionnier de la théorie de la conduction de chaleur.

Le chiffre  $N$  est immense, à savoir environ 0,6 quadrillions par Mole soit 22,4 l. de gaz en état normal.

Imaginons une bande de papier millimétré d'une longueur égale à la distance qui sépare le soleil de la terre, et mettons dans chaque  $mm^2$  une molécule; elle devrait avoir 4000 km de largeur!

A la transmission de chaleur participent donc énormément de molécules, tant pour les gaz que pour les corps solides.

## 2. Loi de refroidissement de Isaac Newton

Les lois régissant le flux de chaleur au travers d'une paroi homogène n'étaient

pas encore connues au XVII<sup>e</sup> siècle. Le physicien et mathématicien anglais Isaac Newton (1643-1727) a écrit en 1701 un traité pour le Royal Society au sujet des températures, dans lequel il développait une formule mathématique pour définir la déperdition de chaleur, par exemple le refroidissement d'une plaque. Elle est connue comme *la loi de refroidissement de Newton*. Dans la littérature, elle est présentée sous différentes formes et pour nos besoins nous l'écrivons de façon suivante :

$$\dot{Q} = \alpha \cdot S \cdot (\vartheta - t);$$

$\alpha$  = coefficient de transmission thermique superficielle;

$S$  = surface;

$\vartheta$  = température de la surface;

$t$  = température ambiante.

Newton n'était pas en mesure de préciser le coefficient  $\alpha$ , puisqu'à l'époque les théories sur le rayonnement et la convection étaient encore inconnues.

Maintenant nous savons que :

$\alpha$  total =  $\alpha$  rayonnement +  $\alpha$  convection. C'est au début de notre siècle que les coefficients  $\alpha$  ont été déterminés de façon précise.

Newton a cependant trouvé une solution au problème du refroidissement par une autre voie. Il s'agissait de déterminer le temps de refroidissement d'un corps chaud par rapport à la température ambiante. Il développa l'équation différentielle suivante :

$$\vartheta - t = (\vartheta_i - t) \cdot e^{az}$$

avec

$\vartheta$ ,  $t$  = température;

$z$  = temps;

$e = 2 \cdot 718$  = base du logarithme naturel;

$a$  = constante de refroidissement.

## 3. Loi de la conduction de la chaleur de Jean-Baptiste Fourier

Conseiller de Napoléon lors de la conquête de l'Egypte, Jean-Baptiste Fourier (1768-1830), également membre de l'Académie des sciences, composa son traité *Théorie analytique de la chaleur*, dans lequel il formulait pour la première fois une hypothèse quantitative sur la conduction de la chaleur, à savoir :



Jean-Baptiste Fourier (1768-1830)

$$\dot{Q} = \lambda \cdot S \cdot \frac{dt}{dx} \cdot dz$$

avec

 $\lambda$  = coefficient de conduction.

Cette loi dit que la conduction de chaleur dans une paroi est directement proportionnelle à la surface  $F$ , à la différence de température  $dt$  et du temps  $dz$  et inversement proportionnelle à l'épaisseur de la paroi  $dx$ . Le facteur de proportionnalité est maintenant appelé *coefficient de conduction*.

Cette loi empirique a fait ses preuves et aujourd'hui encore elle est connue sous le nom de loi de la conduction de la chaleur de Fourier.

Pour un flux de chaleur constant et pour une paroi homogène d'une épaisseur  $a$ , nous pouvons établir :

$$\dot{Q} = \lambda \cdot S \int_{0_i}^{\delta} \frac{1}{dx} \cdot dt = \lambda \cdot \frac{F \cdot \vartheta_i - \vartheta_e}{\delta}$$

selon le théorème de radiation nous avons :

$$\frac{dt}{dx} = \operatorname{tg} \beta = \frac{\vartheta_i - \vartheta_e}{\delta}$$

où  $\vartheta_i$  et  $\vartheta_e$  sont les températures de surface de la paroi.

Nous pouvons alors écrire :

$$\dot{Q} = \frac{\lambda}{\delta} \cdot S \cdot (\vartheta_i - \vartheta_e)$$

où comme nous l'avons dit,  $\dot{Q}$  a été choisi comme valeur constante<sup>1</sup>.

Sa présentation simplifiée devient :

$$\frac{d\vartheta}{dz} = \frac{\lambda}{\gamma c} \cdot \frac{d^2 \vartheta}{dx^2}$$

$\gamma$  = poids spécifique;

$c$  = chaleur spécifique.

Cette équation est valable pour une plaque, par exemple pour une paroi extérieure. Elle est linéaire et homogène et il faut chercher assez de solutions pour répondre aux conditions posées.

On obtient un premier résultat si on pose :

$$\frac{d\vartheta}{dz} = 0 \rightarrow \vartheta = \vartheta_i \text{ et}$$

$$\frac{d^2 \vartheta}{dx^2} = 0, \text{ d'où l'on obtient } \vartheta = bx + c$$

Les solutions zéro déterminent l'état stationnaire, c'est-à-dire que :

$\dot{Q}$  = constante et  $\vartheta = bx + c$  correspond à une droite. Dans ce cas la chute de la température à travers la paroi est constante<sup>2</sup>.

L'équation de Fourier joue aujourd'hui un grand rôle dans la science et la technique. Elle est également utilisée pour le traitement de problèmes analogues, par exemple la propagation du son et la diffusion de la vapeur. La loi de A. Fick, basée pour l'essentiel sur la méthode de Fourier joue actuellement un rôle capital, bien qu'elle ait été postulée il y a plus de 100 ans :

$$dG = k \frac{dc}{dx} \cdot ds;$$

$k$  = constante de diffusion;

$c$  = concentration de la vapeur.

#### 4. La loi de Péclat



Jean-Claude-Eugène Péclet (1793-1857)

Pour  $\dot{Q}$  = constant, il faut que :

$$\dot{Q}_1 = \dot{Q}_2 = \dot{Q}_3.$$

Par l'addition des trois formules nous voyons que les températures de surface  $\vartheta_i$  et  $\vartheta_e$  s'annulent.

Il suit alors la relation bien connue, nommée *Formule de Péclet*:

$$\dot{Q} = \frac{S \cdot (t_i - t_e)}{\frac{1}{\alpha_i} + \frac{\delta}{\lambda} + \frac{1}{\alpha_e}}$$

Péclet a obtenu par la suite de grands honneurs, il est devenu inspecteur de l'Académie et directeur général des études, ce qui correspondrait chez nous à la fonction de président du Conseil des Ecoles polytechniques. Plus tard, avec l'introduction des constantes sans dimension, Péclet a eu l'honneur de voir son nom donné à une unité :

$$Pe = \frac{w \cdot d}{a} \quad \text{avec} \quad a = \frac{\lambda}{\gamma \cdot c}$$

ou

$$Pe = Re \cdot Pr.$$

#### 5. Formulation de la demande de chaleur

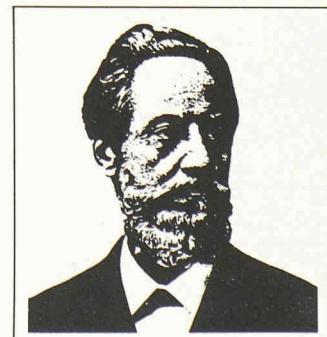
La version définitive de l'équation de base est due à Franz Grashof (1826-1893), pionnier de la construction de machines. Grashof était professeur à la Haute école technique de Karlsruhe et cofondateur du Verein Deutscher Ingenieure VDI (Société des ingénieurs allemands). Dans son manuel *Theoretische Maschinenlehre*, il fut le premier, en 1875, à présenter la formule de Péclet dans la forme que nous utilisons aujourd'hui :

$$k = \frac{1}{\frac{1}{\alpha_i} + \frac{\delta}{\lambda} + \frac{1}{\alpha_e}}$$

et d'écrire

$$\dot{Q} = k \cdot s \cdot (t_i - t_e)$$

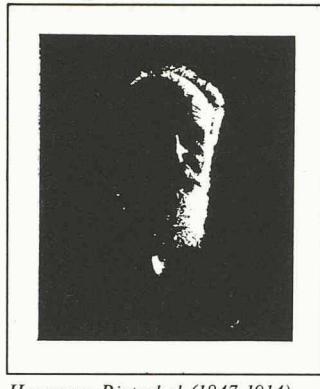
qui est l'équation de base de la technique du chauffage. Du temps de Grashof les valeurs de transmission de chaleur n'étaient toujours pas connues. C'est finalement l'ingénieur Hermann Rietzschel (1847-1914), qui a donné dans ses



Franz Grashof (1826-1893)

<sup>1</sup> Fourier a formulé sa loi de la conduction de chaleur de façon très générale ; je l'ai développée dans la *Technische Rundschau*, Berne, n° 5, 1947.

<sup>2</sup> Les détails ont été exposés dans la *Schweizerische Bauzeitung*, n° 17, 1945.



Hermann Rietschel (1847-1914)

Règles pour la demande de chaleur les valeurs  $\alpha$ , qui sont maintenant universellement acceptées.

Les mérites de F. Grashof ont été honorés par la création d'une *médaille Grashof* que la société allemande des ingénieurs attribue à des chercheurs méritants. Il existe aussi un *nombre de Grashof* sans dimension.

$Gr = d^3 \cdot g \cdot \beta \cdot \Delta t / V^2$ , qui est utilisé pour les écoulements libres.

L'exposé ci-dessus nous montre que notre équation de base est étayée par des travaux préliminaires de scientifiques célèbres, dont surtout Newton et Fourier. Ces deux savants, mis à part la théorie de la chaleur, ont aussi découvert d'autres lois naturelles importantes. Newton, par exemple, a trouvé celle de gravitation et les lois cinématiques. Sans ces dernières, il n'y aurait pas de vols spatiaux! De même il a développé les bases du calcul intégral et différentiel, ce qui était en soi déjà une prestation capitale.

Fourier est encore aujourd'hui connu des mathématiciens; les *séries de Fourier* sont une des importantes branches des sciences mathématiques; Fourier était professeur à l'*Ecole Polytechnique* et en 1798, il avait accompagné, comme on l'a mentionné plus haut, Napoléon

en Egypte. C'est lui qui découvrit Jean-François Champollion, considéré comme le déchiffreur des hiéroglyphes. Péclet et Grashof par contre sont pratiquement oubliés aujourd'hui.

## 6. Le rayonnement et la convection

Pour déterminer les valeurs  $\alpha$  on devait être en mesure de connaître l'importance du rayonnement et de la convection. Cependant les lois du rayonnement de la chaleur n'ont fait l'objet de recherches approfondies qu'à la fin du XIX<sup>e</sup> siècle, spécialement de la part de Ludwig Boltzmann (1844-1906). Il développa, à l'aide de la deuxième loi de la thermodynamique et du processus du cycle de Carnot, l'équation fondamentale :

$$\dot{Q}_s = \sigma \cdot T^4; \\ T = \text{Température absolue de la surface rayonnante}; \\ \sigma = \text{constante de rayonnement}.$$

Pour les calculs on utilise les valeurs de rayonnement  $C$ , valant pour le corps noir :

$$Cs = 10^3 \cdot \sigma = 4,96 \text{ kcal/m}^2 \text{ h} \cdot \text{°C}^4 \text{ ou maintenant avec les nouvelles unités:} \\ Cs = 5,67 \text{ W/m}^2 \cdot \text{K}^4.$$



Max Planck (1858-1947)

La loi fondamentale du rayonnement est due au physicien berlinois Max Planck (1858-1947).

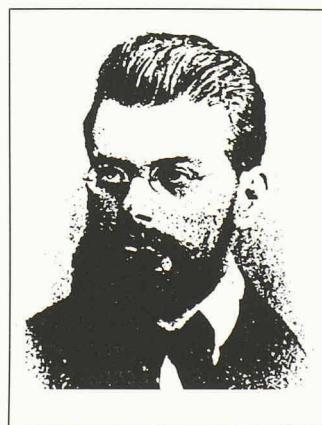
Elle fut fondamentale pour le développement de la physique, puisqu'elle est à la base de la théorie des quanta. Le *quantum d'activité* de Planck est aujourd'hui en physique aussi important que la constante de Boltzmann ou la vitesse de la lumière. Le transfert de chaleur par convection n'a été étudié de façon approfondie qu'il y a cinquante ans, spécialement pour les parois et les plaques. On se contente aujourd'hui de formules empiriques, par exemple, pour une paroi intérieure :

$$\alpha_r = 3,26 \cdot \sqrt[4]{i - ti}; \\ \alpha_c = 6,2 + 4,2 V; \\ V = \text{vitesse du vent}.$$

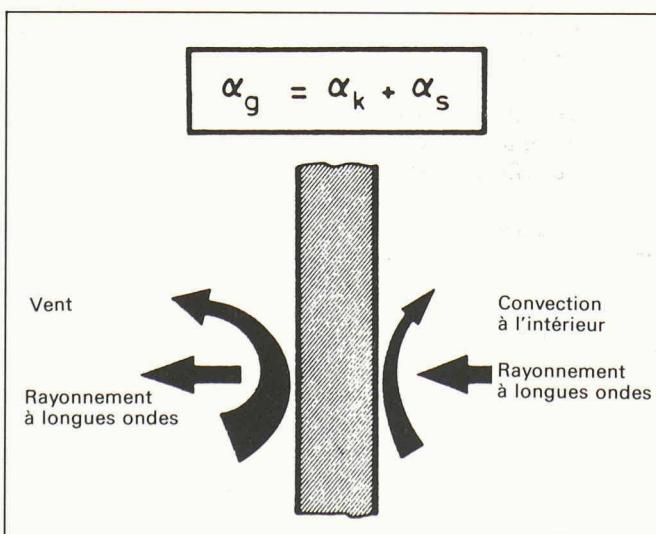
Dans la pratique, on a adopté depuis longtemps :

$$\alpha_i = 7 \text{ et } \alpha_e = 20 \text{ (kcal/m}^2 \cdot \text{h} \cdot \text{°C}) \\ \text{soit donc} \\ \alpha_i = 8 \text{ et } \alpha_e = 23 \text{ (W/m}^2 \cdot \text{K}).$$

En Allemagne, lors de la récente révision des normes DIN 4701, on a essayé de différencier les valeurs pour de nombreux cas particuliers, par exemple pour le chauffage par le plafond ou par le sol.



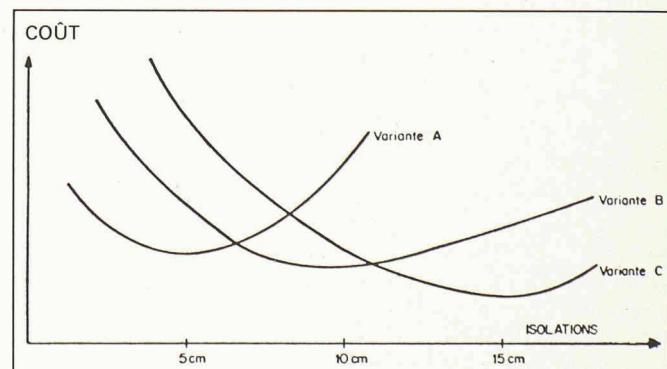
Ludwig Boltzmann (1844-1906)



Présentation schématique du passage de la chaleur par convection et rayonnement.

A l'extérieur: forte convection à cause du vent. Rayonnement à ondes longues relativement faible.

A l'intérieur: les parts de convection et de rayonnement sont sensiblement égales.



Optimisation du coût de l'isolation pour un prix fixe de l'énergie. L'optimum se trouve, par expérience, selon l'épaisseur de la paroi, entre 5 et 18 cm d'isolation thermique.

$$k_{opt} = \sqrt{\frac{\lambda \cdot a \cdot P_l \cdot \eta \cdot 10^6}{24 \cdot DJ \cdot \gamma \cdot Pe \cdot 3,6}}$$

$\lambda$  = coefficient de conductibilité thermique de l'isolant  $W/mK$

$a$  = annuité

$P_l$  = coût de l'isolant en  $(Fr/m^3)$

$Pe$  = coût de l'énergie en  $(Fr/GJ)$

$\eta$  = coefficient de rendement annuel

$DJ$  = degrés-jours

$K_{opt} = 0,6 : 0,8$  (selon élément de construction)

## 7. La valeur du coefficient *k* moderne

Jusqu'à la crise du pétrole en 1973, l'isolation d'une paroi était choisie en fonction de l'expérience, de l'altitude et du type de la construction.

La plupart du temps, l'architecte choisissait la construction, et le technicien du chauffage déterminait les coefficients *k* résultants. Ceux-ci se situaient en général autour de  $1,0 < K < 2,0$  (kcal/m<sup>2</sup> · h · °C).

Après qu'on ait pris conscience de la valeur de l'énergie, on a commencé à parler d'un coefficient *k* maximum admissible.

Par exemple :

*k* adm. = 0,5 W/m<sup>2</sup>K.

Dans de nombreuses publications le coefficient *k* a été traité comme problème

Extrait de «Heizung und Klima», n° 3, 1983. — Traduit par H. Leist et O. Barde. Notre sincère gratitude va tant à nos confrères, pour leur autorisation de reprendre cet article, qu'à ses traducteurs.

d'optimisation et de nombreuses formules ont été développées, (Ges. Ing. H. 4, 1982).

## 8. Conclusion

L'importance de l'équation de base du chauffage a progressé ces dernières années, et comme relaté ci-dessus, tout le monde s'en occupe ! Dans la situation énergétique actuelle on peut évoquer la balade de Goethe : «Seigneur, que la détresse est grande ! Les esprits que j'invoquai, je n'arrive plus maintenant à m'en débarrasser.»

Dans notre cas, les *esprits* sont nos dévoueurs d'énergie, c'est-à-dire les immeubles mal construits, et surtout mal chauffés. Une étude de Plenar, qui analyse la consommation d'énergie de 1300 écoles, démontre qu'il faut 300 l. de mazout et 200 kWh d'électricité par élève et par année.

L'auteur de ces lignes a passé devant un grand magasin un dimanche matin du mois de décembre et a constaté que le

rideau d'air fonctionnait et dégagait sans raison de grandes quantités de chaleur dans la nature. Depuis peu l'intelligence est considérée comme «demi-produit», et l'informatique est enseignée dans les hautes écoles. Mais si un grand magasin laisse en fonction un rideau d'air pendant tout un week-end, ce n'est pas uniquement l'intelligence et l'informatique qui font défaut, mais une conscience élémentaire des problèmes d'énergie. Depuis peu la Suisse a une chaire pour les systèmes d'énergie à l'Ecole polytechnique fédérale de Zurich. C'est le professeur Pierre Suter qui en est chargé. Il est connu comme président de la commission pour l'utilisation de l'énergie solaire. Petit à petit les choses s'améliorent mais le chemin est encore long.

Adresse de l'auteur :

August Paul Weber  
Ing. méc. SIA  
Case postale 438  
8034 Zurich

# Le solaire passif : mode passagère ou technique d'avenir ?

par André Faist, Lausanne

**Dans nos climats, le chauffage des bâtiments représente près de la moitié de la consommation totale d'énergie. Une politique dynamique d'économie d'énergie et d'utilisation des gains solaires pourrait à long terme conduire à une réduction de 15 à 20 % de la consommation des bâtiments, sans baisse de confort des habitations. Ceci nécessiterait toutefois un effort soutenu, étendu à l'ensemble du parc immobilier neuf ou existant.**

L'utilisation directe des apports solaires pour le chauffage des maisons remonte à fort loin en Suisse : l'architecture traditionnelle fournit en effet de nombreux exemples d'une approche solaire passive. Certains types de fermes aux façades protégées du vent et largement ouvertes vers le sud, des maisons typiques tessinoises aux loggias (vitrées ou non) peintes de couleur foncée, ainsi que des maisons grisonnes aux embrasures de fenêtres biseautées témoignent d'une préoccupation réelle de l'utilisation des gains solaires à des fins de chauffage et d'éclairage. Durant ces quarante dernières années, ces préoccupations ont été souvent oubliées, toutefois différentes analyses (menées en particulier dans le cadre du premier programme d'impulsion de l'Office fédéral des questions conjoncturelles) permettent d'estimer qu'actuellement les gains solaires passifs couvrent environ 10 % des besoins bruts en chaleur de l'ensemble du parc immobilier. Ceci n'est pas négligeable puisque cette frac-

tion est équivalente à 850 000 tonnes de mazout, soit environ 4 % de la consommation brute en énergie de notre pays. Quel est dans une perspective à moyen et à long terme le potentiel réel du passif en Suisse ? Cette approche n'est-elle qu'une mode passagère ou mérite-t-elle un effort soutenu ?

Pour répondre à ces questions, nous considérons deux situations distinctes : les constructions neuves et les bâtiments existants.

## 1. Les constructions neuves

Pour des questions de structure de marché, l'application du solaire passif à l'habitat s'est jusqu'ici essentiellement concentrée au *logement individuel*. Dans ce secteur nous disposons maintenant d'un échantillonnage appréciable, ainsi que d'une série d'analyses détaillées. Celles-ci montrent qu'il est effectivement possible de construire des maisons solaires passives présentant des indices

énergétiques globaux compris entre 200 et 400 MJ/m<sup>2</sup> de surface brute de plancher chauffé et par an. (La moyenne suisse actuelle est de 950 MJ/m<sup>2</sup> par an.) Dans ces réalisations la part du solaire passif représente de 40 à 50 % des besoins bruts. Les systèmes utilisés peuvent être des gains directs (systèmes de fenêtres), des gains indirects (vêrandas, serres...) ou des systèmes hybrides généralement à air.

Une part plus importante des gains solaires peut être atteinte dans certains cas particuliers, elle s'accompagne toutefois d'une infrastructure plus coûteuse (système de stockage).

La réalisation d'immeubles locatifs solaires passifs pose quelques problèmes supplémentaires : Quel sera le comportement de l'habitant ? Quelle sera sa motivation à obtenir une faible consommation d'énergie ?

Les premières réalisations faites en Suisse permettent d'y répondre partiellement : elles montrent que des solutions sont possibles à condition d'être simples, de demander une intervention minimale de l'utilisateur et de lui permettre d'apprécier les économies qu'il réalise (grâce à un comptage individuel de chaleur par exemple). Les systèmes utilisés actuellement sont surtout des gains directs, ainsi que des loggias à double vitrage. Là également des indices de 200 à 400 MJ/m<sup>2</sup> par an sont atteints. Le problème le plus délicat à résoudre est celui de l'adéquation du système de chauffage auxiliaire et de sa régulation au profil de charge thermique propre à un logement solaire.

L'utilisation du solaire passif, conjugué à des mesures indispensables d'économie d'énergie, peut jouer un rôle important