

la qualité de tous les produits stériles fabriqués industriellement, faciliteraient leur commerce et stimuleraient la diffusion des méthodes modernes en médecine.

M. Wallen (OMS) a dit que le projet d'instructions serait étudié avec soin, notamment dans le cadre d'un programme entrepris par l'OMS en vue d'assurer un contrôle efficace de la qualité des produits pharmaceutiques au stade de leur fabrication.

M. E.T.Conybears (Royaume-Uni) a déclaré qu'à son avis le manuel élaboré par l'Agence serait un guide utile.

---

## DE LA NEIGE A VIENNE, EN PLEINE CANICULE

Alors qu'il faisait 36° à l'ombre, les spécialistes qui travaillent au Laboratoire de l'Agence ont eu le privilège de recevoir un colis de neige fraîche de l'Antarctique. Elle avait été expédiée par avion via Los Angeles, non pas pour qu'ils puissent se rafraîchir, mais pour qu'ils fassent des mesures très précises sur cette neige dans le cadre d'une étude de la répartition et des mouvements de l'eau sur le globe terrestre. Bientôt ce sont des échantillons d'eau prélevés au milieu de l'océan Pacifique qui arriveront à Vienne pour des mesures semblables.

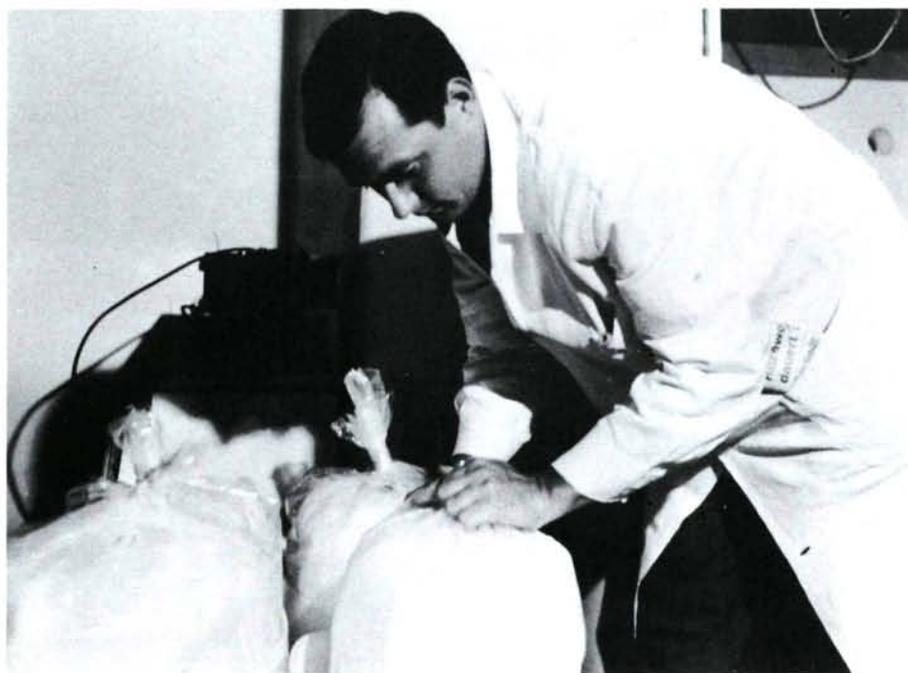
L'Agence contribue de bien des manières aux recherches mondiales liées à la Décennie hydrologique internationale; en particulier, elle mesure les différences de composition isotopique de l'eau en divers points du globe.

Pratiquement toute eau contient, en plus de l'eau dite légère ( $H_2O$ ), des molécules formées d'autres isotopes de l'hydrogène et de l'oxygène: le deutérium (hydrogène lourd) et l'oxygène-18, qui ne sont d'ailleurs pas radioactifs. Il est indispensable de mesurer au spectromètre de masse les variations des teneurs de l'eau en ces isotopes, ainsi que les variations du rapport entre ces teneurs, si l'on veut disposer de toutes les données nécessaires à l'hydrologie. Pour faire ces mesures, des étalons sont indispensables.

Un groupe de spécialistes internationaux s'est réuni à Vienne en novembre dernier pour étudier les résultats d'une série de comparaisons des mesures du deutérium et de l'oxygène-18, organisée par l'Agence dans diverses régions du monde, pour vérifier la validité des étalons existants. A la suite des délibérations de ce groupe, il a été recommandé que l'Agence fournisse deux étalons auxquels les échantillons seront comparés dorénavant. L'un de ces étalons consiste dans une eau la plus légère possible, c'est-à-dire contenant le moins possible de deutérium et d'oxygène-18. On a constaté que la neige de l'Antarctique répond à cette exigence. Le deuxième étalon est une eau océanique moyenne.

---

Il faisait 36°C à Vienne, température si élevée pour juin qu'elle faisait l'objet de la manchette du journal qu'a dans sa poche Peter Schwartz du Laboratoire de tritium de l'Agence. Et pourtant il prépare des recherches sur de la neige provenant du pôle Sud.



L'Agence s'est assurée la collaboration de M.Harmon Craig qui appartient au Département des sciences de la Terre de l'Université de Californie. Le résultat de cette collaboration est qu'à la fin du mois de juin, en pleine canicule, le Laboratoire a reçu un énorme colis contenant cinq grandes boîtes en matière plastique remplies de neige fraîche. Ce colis réfrigéré comme il se doit, avait fait la moitié du tour du monde, mais il faudra attendre le retour de M.Craig pour connaître tous les détails de l'affaire. L'attente sera assez longue, car, presque au même moment, l'Agence a reçu un message du savant d'où il ressort que ce dernier se trouve sur un navire en plein océan Pacifique, à peu près à l'endroit où le méridien de Greenwich coupe l'Equateur, et qu'il est en train de prélever des échantillons d'eau.

Finalement un laboratoire français procédera au dosage absolu de l'eau et de la neige (laquelle a d'ailleurs déjà fondu pour donner 80 kilos d'eau) et il sera possible de fournir aux spécialistes de certaines branches de l'hydrologie des étalons auxquels ils pourront comparer d'autres eaux. Ils disposeront ainsi d'un nouveau moyen en vue d'étendre les connaissances sur le comportement de l'eau et d'enseigner aux autres comment mieux utiliser cet élément indispensable à la vie.