## Le TL4: un produit à manier avec précautions!

On en parle beaucoup lorsqu'on étudie notamment les cortinaires. Disons tout de suite que c'est un produit hautement toxique, à n'utiliser qu'avec parcimonie et à ne pas placer entre toutes les mains.

on composant essentiel est l'oxyde de thallium, ou oxyde thallique, qui est une poudre brun foncé insoluble dans l'eau. C'est le composant létal essentiel des raticides. Le réactif est une solution complexe d'acide chlorhydrique et d'acide nitrique (solvants de l'oxyde thallique) agrémentée de bicarbonate de soude et d'eau distillée. L'oxyde de thallium pur est un produit extrêmement dangereux et très toxique. Le TL4 cumule les « méfaits » en outre des acides nitrique et chlorhydrique et des sels de thallium générés. Il est toxique par ingestion il tache les meubles ; il tache la peau et provoque la chute des poils. Il s'avère évidemment très dangereux pour les muqueuses. En quelques mots : il ne doit être manipulé qu'avec beaucoup de précautions ! Sa préparation demande beaucoup de soin, de l'habitude et des précautions importantes car il se produit des dégagements de vapeur, de gaz carbonique, un important dégagement de chaleur, et des projections dangereuses. Ce travail doit être réalisé par un chimiste disposant du matériel adéquat.



Réaction vivement colorée en mauve violet sur les lames du lactaire zoné aqueux (L. aquizonatus).

## Utilisations

Il a été inventé au départ par le Docteur Henry, pour le genre Cortinarius, où l'on teste en priorité la chair du chapeau. On obtient des colorations diverses : vert. laune, rouge ou violet. Parmi les réactions les plus courantes citons :

- La chair du cortinaire infracté (C. infractus) qui devient jaune d'or immédiat.
- La chair du cortinaire purpurescent (C. purpurascens), espèce toxique, qui devient lilas violet
- · Le cortinaire rugueux (C. rugosus) qui réagit en orange.

Après sa mise en circulation, il a été utilisé avec des résultats probants chez les genres Agaricus, Amanita, Lepista et Polyporus. Dans le genre Lactarius, il réagit en mauve violet éclatant sur le lactaire zoné (L. zonarius) et le lactaire zoné aqueux (L. aquizonatus), en vert sur le lactaire à odeur agréable (L. evosmus). Marcel Bon l'utilise dans l'étude du genre Tricholoma. Un moven de contrôler son efficacité : toutes les parties de l'amanite citrine (Amanita citrina) doivent devenir jaune vif immédiatement. Si ce n'est pas le cas, le réactif est trop vieux ! Attention ! Ce jaune va virer vers le bleu vert après quelques minutes.

D'autres observations ont été réalisées dans le genre Amanita (source : Pierre Neuville):

- Sur l'anneau (ou le haut du stipe) de l'amanite porphyre (A. porphurea). il donne une coloration bleu gris lilacin en 4 à 5 minutes.
- . Sur l'anneau (ou le haut du stipe) de l'amanite citrine (A. citrina), il donne une coloration bleu vert en 4 à 5 minutes. >



laune d'or immédiatement (ici sur le chapeau, les lames et le haut du pied).



Texte et images par Marcel Lecomte