

Métol

1. NATURE DU PRODUIT :

Le **métol** est un révélateur photographique, constitué par le sulfate de méthyl para amino-phénol ; Sa formule est $H_2SO_4.(HO-C_6H_4-NH-CH_3)_2$

Il est appelé aussi appelé **génol, photol, armol, rhodol** ...

IL se présente sous forme d'une poudre blanchâtre, cristalline.

2. PREPARATION :

Il faut savoir que le métol est sensible à l'air et à la lumière, et qu'il est beaucoup plus soluble dans l'eau très chaude que dans l'eau froide (il est très peu sensible à la chaleur, jusqu'à 90° C.).

a/ **en solution aqueuse :**

Eau bidistillée :	100 ml
Métol en poudre :	10 g

Chauffer l'eau dans un vase Erlenmeyer jusqu'à 85-90° C.

Verser sur le métol.

Passer à l'agitateur magnétique durant quelques minutes puis laisser refroidir.

b/ **en solution stabilisée, connue sous le nom de F.M.P. :**

formol officinal :	100 ml
Métol en poudre :	2 g
phénol cristallisé :	2 g

Verser les composants dans l'ordre indiqué ci-dessus dans un Erlenmeyer ; le boucher et passer à l'agitateur magnétique durant ½ heure. On obtient un liquide rosâtre.

3. UTILISATION :

Sa première utilisation date de 1939 et a été signalée par BOUSSET, un mycologue de Belfort.

Ce produit est utilisé quasi exclusivement pour la détermination des Cortinaires (une 30taine d'espèces ont une réaction évidente), mais demande à être testé sur d'autres genres.

Il réagit au moins de 4 manières :

1. il donne une coloration violette générée par l'oxygène cédé par les substances oxydantes. C'est le cas de cyanopus, infractus
2. il donne une coloration jaune générée par les substance cellulosiques ou proches (hémicellulose, callose et chitine). C'est le cas chez delibutus....

3. il peut donner une coloration rose rouge, virant en général au violet ; c'est le cas chez dichrous....
4. il n'y a pas de réaction colorée, comme chez callisteus et hinnuleus.....

La formule du « F.M.P. » est l'œuvre du Docteur HENRY et a été publiée en 1981. Il parle de réaction positive quand on obtient du violet.

4. DANGERS :

- ce sont les dangers du formol et du phénol ; le métol n'étant toxique que sous sa forme pure, cristalline
- en cas de contact avec la peau : laver abondamment à l'eau et enlever les vêtements souillés
- en cas de contact avec les yeux : laver abondamment à l'eau en maintenant les paupières écartées
- ces 3 produits sont toxiques par ingestion

Sous leur forme pure, les composants du FMP doivent être manipulés avec précaution, dans des locaux bien ventilés et de préférence sous hotte.

5. CONSERVATION :

- Sous sa forme aqueuse, la solution s'altère assez rapidement ; il est impératif de la conserver dans un flacon en verre brun, hermétiquement fermé (il est très sensible à l'air et à la lumière). Il est impératif de le changer chaque année....
- Sous la forme « F.M.P. », il se conserve facilement durant 4 à 5 ans, en flacon de verre brun, car formol et phénol stabilisent la solution.