

Vert d'iode (mL 81)

1. NATURE DU COLORANT :

Le vert d'iode est proche du vert de méthyle ; c'est un triphénylméthane du groupe des rosanilines ; il dérive de la pentaméthylpararosaniline.

Citons aussi dans le même groupe le **vert de méthyle** (hexaméthylpararosaniline) avec lequel, il ne faut pas le confondre, le **vert malachite** (chlorure de diamidotriphénylcarbinol), les **violet de méthyle**, renfermant 3, 5 ou 6 groupes méthyle (le **violet de gentiane**, le **violet cristal**, le **violet dahlia**, le **violet Hoffmann**).

2. PREPARATION :

Nous ne connaissons pas sa formule de préparation et nous utilisons un mélange issu directement d'un laboratoire spécialisé !

3. UTILISATION :

C'est un **colorant basique** ; il n'existe qu'à l'état de sel car sa base (carbinol) est incolore.

Le vert d'iode est un colorant exceptionnel en cytologie et histologie végétales, lorsqu'il est utilisé en parallèle avec le carmin aluné.

Leur action combinée permet de colorer la cellulose, le liège et les parois lignifiées. (voir notre fiche microscopique à ce sujet).

Les éléments lignifiés présentent un superbe vert et le reste est coloré en rouge carmin, avec un excellent contraste entre les deux couleurs.

4. DANGERS :

En solution, il est toxique per os (par voie orale) et de manière moindre par contact (laver abondamment dans ce cas).

Il tache facilement la peau et les vêtements.

5. CONSERVATION :

Il se conserve assez longtemps en flacon bien fermé.