

Les réactifs iodés (différences et préparation)

Marcel Lecomte

Lugol en solution forte de Nicolle

Eau bidistillée :	100 ml
iodure de potassium :	2 g
iode :	1 g

Lugol en solution selon Moser (“ Die Gattung Phlegmacium ”)

Eau bidistillée :	150 ml
iodure de potassium :	2 g
iode :	1 g

Le lugol lactique se prépare de la même manière que le lugol normal mais l'eau est remplacée par de l'acide lactique. Il ne s'évapore pas aussi rapidement, présente un indice de réfraction plus élevé et donne dans certains cas des réactions plus fortes que le lugol normal.

Composition du lugol lactique :

Iode	0,5 g
Iodure de potassium	1,5 g
Acide lactique	100 cc

IKI 1-3

Eau bidistillée :	100 ml
iodure de potassium :	3 g
iode :	1 g

IKI 2-6

Eau bidistillée :	100 ml
iodure de potassium :	6 g
iode :	2 g

Réactif de Melzer

Eau bidistillée :	100 ml
iodure de potassium :	7,5 g
iode :	2,5 g
Hydrate de chloral :	100 g

Réactif iododuré acétique de Kühner (ou acide acétique iodé)

Eau bidistillée :	100 ml
Acide acétique glacial :	10 ml
iodure de potassium :	5 g
iode :	1,5 g