

# REAGENTE DE LUGOL

---

## SOLUÇÃO DE IODO-IODETO DE POTÁSSIO

### Solução concentrada

Dissolvem-se 10 g de iodeto de potássio (KI) e 5 g de iodo ( $I_2$ ) em 50 ml de água destilada e completa-se a 100 ml.

### Solução para a identificação de amido e para a coloração de bactérias (Lugol de Gram)

1. Dissolvem-se 2 g de iodeto de potássio (KI) em 100 ml de água destilada.
2. Acrescentar 1 g de cristais de iodo.
3. Completar a 300 ml de água destilada.



Em presença do reagente de Lugol o amido adquire uma coloração azul característica. A hidrólise da molécula de amido libera dextrinas que, em presença de Lugol adquirem uma cor marrom-avermelhada.

### Solução para a identificação de celulose

Dissolvem-se 5 g de KI e 1 g de  $I_2$  em 330 ml de água.

A solução tinga a celulose de cor marrom-avermelhada, que se perde por lavagem em água.

## OBSERVAÇÕES

- Conservar em frasco de vidro âmbar ou em frasco recoberto com papel alumínio.
- Em experimentos simples o reativo de Lugol pode ser substituído por tintura de iodo, comprada na farmácia.



*Algumas pessoas podem ser alérgicas ao iodo.*

## BIBLIOGRAFIA

MORITA T., ASSUMPCÃO ROSELY M.V. *Manual de soluções, reagentes e solventes*. São Paulo, Editora Edgar Blücher Ltda., 1972.