

LAUDO DE ANÁLISE**IDENTIFICAÇÃO DO PRODUTO:**

Nome comercial do produto: Kit Água purificada

Código interno de identificação do produto: F003

Número do lote: 007 - Data de fabricação: 05/2008 - Data de validade: 05/2010

AUTORIZAÇÃO DE REGISTRO: reagentes farmacopéicos. Isento de registro na ANVISA.

Reagentes	Composição	Especificações	Resultados	Referências*
Nº1- Reagente para análise de amônia.	Iodomercurato de potássio alcalino.	Líquido límpido e de coloração levemente amarelada. pH 14. Coloração amarela-alaranjada na presença de amônia.	De acordo	1 e 4
Nº2-Reagente para análise de cloreto I.	Solução de ácido nítrico.	Líquido límpido e incolor. Precipitado branco na presença de cloreto e nitrato de prata.	De acordo	3 e 4
Nº3-Reagente para análise de cloreto II.	Solução de nitrato de prata.	Líquido límpido e incolor. Precipitado branco na presença de cloreto, em meio ácido.	De acordo	3 e 4
Nº4-Reagente para análise de nitrato I.	Ácido sulfúrico.	Líquido límpido e claro, consistência oleosa, muito higroscópico. Irritante e corrosivo. Cáustico. Densidade: 1,834 a 1,839. Solução marrom na presença de nitrato e solução de sulfato ferroso.	De acordo	2 e 4
Nº5-Reagente para análise de nitrato II.	Sulfato ferroso.	Cristais azul-esverdeados, inodoro e eflorescente. Solução de coloração marrom na presença de nitratos, em meio ácido.	De acordo	2
Nº6-Reagente para análise de substâncias oxidáveis I.	Solução de ácido sulfúrico.	Líquido límpido e incolor. Solução cora-se de róseo na presença de permanganato de potássio.	De acordo	3 e 4
Nº7-Reagente para análise de substâncias oxidáveis II.	Solução de permanganato de potássio.	Líquido límpido e de coloração violeta. Descora-se na presença de substâncias oxidáveis, em meio ácido e em ebulição.	De acordo	3 e 4
Nº8-Reagente para análise de dióxido de carbono.	Hidróxido de cálcio.	Pó ou grânulos brancos moles e inodoros. Solução turva-se na presença de dióxido de carbono.	De acordo	1 e 2
Nº9-Reagente para análise de cálcio.	Solução de oxalato de amônio.	Líquido límpido e incolor. Precipitado branco na presença de cálcio.	De acordo	1 e 4
Nº10-Reagente para análise de sulfato I.	Solução de ácido clorídrico.	Líquido límpido e incolor. Corrosivo. Solução turva na presença de sulfatos e de solução de cloreto de bário.	De acordo	3 e 4
Nº11-Reagente para análise de sulfato II.	Solução de cloreto de bário.	Líquido límpido e incolor. Solução turva na presença de sulfato, em meio ácido.	De acordo	3 e 4
Nº12-Reagente para análise de metais pesados I.	Solução tampão acetato	Líquido límpido e incolor. pH 3,5	De acordo	4
Nº13-Reagente para análise de metais pesados II.	Solução de tioacetamida.	Líquido límpido e incolor. Nocivo. Solução torna-se cinza na presença de chumbo.	De acordo	3 e 4
Nº14- Padrão de chumbo.	Solução de chumbo 20ppm	Líquido límpido e incolor. Solução tóxica. Solução torna-se cinza na presença de tioacetamida.	De acordo	3 e 4

* Referências bibliográficas: 1= Farmacopéia Brasileira, 3ª ed., 1977; 2 = Farmacopéia Brasileira 4ª ed., 1988; 3 = Farmacopéia Brasileira 4ªed. 6ª fasc. 2005; 4 = Fabricante

CONCLUSÃO: PRODUTO CONFORME - **KIT APROVADO****DATA:** 27/08/2008

Departamento da Qualidade
Farmª. Renata Leite Maciel Linhares – CRF-MG 9299