

## REACTIVO PARA BILIRRUBINA DIRECTA

## USO:

Para determinación cuantitativa de bilirrubina directa en suero.

#### HISTORIA DEL METODO:

Se describió en 1884 por Ehrlich como una reacción en la cual la bilirrubina se une con Acido Sulfanilico Diazotizado (acido-p-Diazobenzensulfonico) para producir un tinte de color rosa en medio ácido y azul en medio alcalino. La medición de la forma azul ha sido la mas popular a mayor sensibilidad.

Se puede distinguir y cuantificar dos tipos de bilirubina con esta reacción. La forma directa, que consiste en un conjugado de derivados solubles en agua y la ausencia de algún acelerador o solubilizador. La forma directa, que consiste en un conjugado de bilirrubina libre unida a Albumina de suero. Esta forma se le llama Bilirrubina Total. La diferenciación entre directa e indirecta es importante en diagnósticos de hyperbilirrubinemia.

## **PRINCIPIO:**

El ácido sulfanilico reacciona con nitrato de sodio para producir Acido Sulfanilico Diasotizado. La Bilirrubina directa se une con el Diazo para formar Azobilirrubina. La intensidad del color es directamente proporcional a la cantidad de Bilirrubina presente en la muestra.

## **REACTIVOS:**

- Reactivo de Bilirrubina Directa: Acido Sulfanilico 32 mM en Acido Clorhidrico diluido.
- 2. Reactivo de Nitrito de Sodio 60 mM.
- 3. Calibrador de Bilirrubina: N-1-Naftiletilendiamina solución Dihidrocolorida. Valor en la etiqueta.

## **PRECAUCION:**

Los reactivos son tóxicos y corrosivos. No pipetee con la boca. Evite contacto con la piel y la ropa.

Este reactivo es para diagnóstico "In Vitro".

## PREPARACION:

Reactivo de trabajo de bilirrubina directa: Agregue 0.005 ml. (5ul) de reactivo de Nitrito por 1.0 ml. de reactivo de Bilirrubina; Mezcle. Ejemplo: 0.05 ml. Nitrito en 10 ml. de reactivo de Bilirrubina.

#### **ALMACENAMIENTO DE REACTIVOS:**

1. Los reactivos empaquetados deben almacenarse a temperatura ambiente.

- El calibrador debe de ser almacenado a 2-8°C.
- 3. El reactivo de trabajo combinado puede ser almacenado en una botella ámbar y 10 días o mas a 2-8°C.
- 4. No congele los reactivos
- 5. Evite la luz solar directa.

#### **DETERIORO: NO SE USE SI:**

- El reactivo de Nitrito de Sodio tiene un color amarillo descolorido.
- 2. El reactivo de trabajo no da al comparar contra los valores asignados para el ensayo de control de sueros frescos.

## COLECCION Y ALMACENAMIENTO DE LA MUESTRA:

- 1. Se recomienda usar suero No hemolizado.
- 2. Las muestras deben de ser analizadas en las dos horas de la toma si se mantiene a temperatura ambiente en la obscuridad y en 12 horas si se mantiene en la temperatura 2-8°C. y protegida de la luz.
- 3. La Bilirrubina en suero es estable 3 meses cuando se mantiene congelada (-20°C) y protegida de la luz.
- 4. La luz solar directa puede causar un descanso del 50% en la Bilirrubina en una hora

## **MATERIALES PROVISTOS:**

- 1. Reactivo Bilirrubina directa
- 2. Reactivo Nitrito de Sodio
- 3. Calibrador Bilirrubina

# MATERIALES REQUERIDOS NO PROVISTOS:

- 1. Instrumentos de pipeteo precisos.
- 2. Reloi
- 3. Tubos y/o gradilla
- 4. Espectrofotómetro 555 nm (540-560 nm)

#### PROCEDIMIENTO AUTOMATIZADO:

Ver instrucciones específicas del instrumento.

## PROCEDIMIENTO MANUAL:

	PRUEBA	
BLANCO		
Reactivo de trabajo (ml)	1.0	-
React. bilirrubina directa (ml)	-	1.0
Muestra (ml)	0.10	0.10

1. Etiquete los tubos: Blanco, standard, control, paciente, etc. cada tubo requiere un blanco.

- 2. Pipetee 1.0 ml. de reactivo de Bilirrubina en todos los tubos blanco.
- 3. Prepare el reactivo de trabajo.
- 4. Pipeteé 1.0 ml. de reactivo de trabajo en todos los tubos.
- A intervalos de tiempo medidos agregue 0.1 ml. (100 ul) de muestra a los tubos respectivos.
- 6. Permita que reaccionen 5 minutos a temperatura ambiente (1 minuto a 37°C).
- 7. Ponga el espectrofotómetro en ceros con reactivo blanco a 555 nm.
- Lea y anote la absorbancia en todos los tubos.
- 9. Cálculos.

## NOTA:

El color seguirá aumentando por la presencia de la fracción indirecta, el conteo de tiempo debe ser exacto.

#### **VOLUMEN PEDIATRICO:**

Para muestras pediátricas con Bilirrubina arriba de 3.0 mg. diluya 1:1 con slución salina y multiplique el resultado por 2.

#### **VOLUMEN ALTERNATIVO:**

Para instrumentos que requieren un volumen total de 1.0 utilice 3.0 ml. de reactivo y 0.200ml. (20ul) de muestra siga las indicaciones.

## **CALIBRACION:**

La reacción debe de ser monitoreada con el uso de suero normal y anormal.

## **CALCULOS:**

Abs: Absorbancia.

Abs . desconocida – Abs desc . del blanco
Abs . del Calibrador – Abs del blanco Calibrador

Conc.  $del\ Calibrador(mg/dl) = BilirrubinaDirecta(mg/dl)$ 

#### Ejemplo:

Abs. desconocida= 0.35 Abs. desc. del blanco= 0.01 Abs. del calibrador= 0.25 Abs. del blanco Cal.= 4.0 mg/dl

#### **Entonces:**

$$\frac{0.35 - 0.01}{0.25 - 0.01} \times 4 = \frac{0.34}{0.24} \times 4 = 5.7 mg \ / \ dl$$

## **VALORES ESPERADOS (DIRECTA):**

Adultos y niños de mas de un mes: 0-0.5 mg/dl.

## LIMITANTES:

1. Sueros con valores sobre 20mg/dl deben de ser diluidos 1:1 con salina isotónica, corra de nuevo y el resultado final multipliquelo por 2.

2. Los niveles de hemoglobina en suero de mas de 1.0 g/dl no interfieren con los resultados.

## **DESEMPEÑO:**

- 1. Linearidad: 20 mg/dl.
- 2. Comparación: Coeficiente 0.998 Ecs. Y=1.04X+0.07
- 3. Precision:

#### **Entre Prueba**

Conc.	D.E.	C.V.%
.98	.025	2.6

## Prueba a prueba

Conc.	D.E.	C.V.%
0.96	.028	2.9

#### **REFERENCIAS:**

- 1. Elrich, P., Zeitchr, Sur Anal Chem 23:275 (1884)
- 2. Michaelson, M., Scand, J Clin. Lab. Invest (suppl. 49) 13:1 (1966)
- 3. Martinek, R.G. Clin Chem. Acta 13:16 (1966).
- 4. Tietz, N.W. Fundamentals of clinical Chemistry, Philadelphia, W.B. Saunders, p. 1028 (1976).
- 5. Young D.S., el al Clin. Chem. 21ID (1975)
- 6. Gambino, S.R., el al Bilirrubin Asay (revised) Chicago (1968).

**REV 2/91** 

