

**FERRO SÉRICO**REF **K017****INSTRUÇÕES DE USO****FINALIDADE**

Método para a determinação do Ferro Sérico em amostras biológicas de soro. Teste colorimétrico, somente para uso diagnóstico *in vitro*.

**PRINCÍPIO DE AÇÃO**

**Metodologia:** Goodwin Modificado

O Ferro é liberado da Transferrina em meio ácido e reduzido ao seu estado ferroso por ação da Hidroxilamina. Posteriormente, reage com Ferrozine levando à formação de um complexo de cor violácea.

**REAGENTES**

**Número 1 - Tampão Redutor** - Conservar entre 15 e 30°C. Contém: Ácido Succínico < 500 mmol/L, Cloridrato de Hidroxilamina < 300 mmol/L, surfactante e estabilizante.

**Número 2 - Reagente de Cor** - Conservar entre 15 e 30°C. Contém: Ferrozine < 14 mmol/L e Ácido Acético Glacial < 2 mol/L.

**Número 3 - Padrão** - Conservar entre 15 e 30°C. Contém: Ferro 100 µg/dL, Cloridrato de Hidroxilamina < 350 mmol/L e conservante.

**APRESENTAÇÃO**

Reagente	Volume
Nº 1	40 mL
Nº 2	2,5 mL
Nº 3	5 mL

**EQUIPAMENTOS E INSUMOS OPERACIONAIS**

Espectrofotômetro ou colorímetro, banho-maria (37°C), relógio ou cronômetro, pipetas, tubos de ensaio, Biocontrol N e Biocontrol P Bioclin. Esses itens são encontrados no mercado especializado de artigos para Laboratórios de Análises Clínicas.

**CONDIÇÕES DE ARMAZENAMENTO E TRANSPORTE**

A temperatura de armazenamento e transporte deverá ser de 15 a 30°C. Manter ao abrigo da luz e evitar umidade.

**CUIDADOS ESPECIAIS**

**1- Somente para uso diagnóstico *in vitro*.**

**2- Seguir com rigor a metodologia proposta para obtenção de resultados exatos.**

**3- A água utilizada na limpeza do material deve ser recente e isenta de agentes contaminantes.**

**4- Colunas deionizadoras saturadas liberam água alcalina, íons diversos, agentes oxidantes e redutores, que podem alterar de forma significativa os resultados.**

**5- O nível de água no banho-maria deve ser superior ao nível dos reagentes nos tubos de ensaio.**

**6- Todo material utilizado para análise deve previamente ser emergido em solução HCl (7%) recente durante 30 minutos. Enxaguar bem com água deionizada.**

**7- Hemólise, mesmo discreta, interfere na dosagem.**

**8- Não usar plasma.**

**9- Recomendamos aplicar as normas locais, estaduais e federais de proteção ambiental para que o descarte dos reagentes e do material biológico seja feito de acordo com a legislação vigente.**

**10- Para obtenção de informações relacionadas à biossegurança ou em caso de acidentes com o produto, consultar as FISPQ (Ficha de Informações de Segurança de Produtos Químicos) disponibilizadas no site www.bioclin.com.br ou através de solicitação pelo SAC (Serviço de Assessoria ao Cliente) da Quibasa.**

**11- Não utilizar o produto em caso de danos na embalagem.**

**12- É imprescindível que os instrumentos e equipamentos utilizados estejam devidamente calibrados e submetidos às manutenções periódicas.**

**AMOSTRAS**

Soro obtido livre de hemólise, estável 07 dias entre 2 e 8°C e 1 ano a -20°C<sup>6</sup>. Amostras para controle terapêutico devem ser colhidas sempre no mesmo horário.

**DESCRIÇÃO DO PROCESSO****TÉCNICA**

A Bioclin recomenda, para uso do kit, utilizar como soro controle os kits Biocontrol N e P Bioclin.

Marcar 3 tubos de ensaio com as letras B (Branco), P (Padrão), A (Amostra) e proceder como a seguir:

	Branco	Padrão	Amostra
Reagente Nº 1	2,0 mL	2,0 mL	2,0 mL
Água destilada	500 µL	---	---
Amostra	---	---	500 µL
Reagente Nº 3	---	500 µL	---

Homogeneizar suavemente e determinar a absorbância da Amostra em 560 nm (540 - 580 nm), acertando o zero com o Branco. Esta será a absorbância **A<sub>1</sub>**.

Em seguida adicionar:

	Branco	Padrão	Amostra
Reagente Nº 2	1 gota	1 gota	1 gota

Homogeneizar suavemente e incubar em banho-maria 37°C, por 10 minutos. Determinar as absorbâncias da Amostra e do Padrão em 560 nm (540-580 nm), acertando o zero com o Branco. A absorbância da amostra será **A<sub>2</sub>**.

**CÁLCULOS**

$$\text{Ferro Sérico } (\mu\text{g/dL}) = \frac{(A_2 - A_1)}{\text{Abs. do Padrão}} \times 100$$

Como a reação de cor segue a Lei de Lambert Beer, pode-se usar o Fator de Calibração:

$$\text{Fator de Calibração} = \frac{100}{\text{Absorbância do Padrão}}$$

$$\text{Ferro Sérico } (\mu\text{g/dL}) = (A_2 - A_1) \times \text{Fator de Calibração}$$

Os resultados serão expressos em µg/dL.

**LIMITAÇÕES DO PROCESSO**

A utilização de água contaminada por Ferro aumentará a intensidade da cor do Branco, alterando os resultados.

**INTERFERENTES**

Algumas drogas podem elevar os níveis de Ferro Sérico como: Cloranfenicol, Estrógenos, Etanol, Metotrexate e Anovulatórios. Outras drogas podem diminuir os níveis do Ferro sérico como: Aspirina (em altas doses), Alopurinol, Cortisona e Corticotropina.

**CONTROLE INTERNO DE QUALIDADE**

O Laboratório Clínico deve possuir um programa interno de controle da qualidade, onde procedimentos, normas, limites e tolerância para variações sejam claramente estabelecidos. É importante ressaltar que todos os sistemas de medição apresentam uma variabilidade analítica característica, que deve ser monitorada pelos próprios laboratórios. Para tanto, é recomendável a utilização de controles, que permitem avaliar a precisão e a exatidão das dosagens.

**RASTREABILIDADE**

O padrão do kit é rastreável ao material de referência SRM 937 do NIST (National Institute of Standards and Technology).

**VALORES DE REFERÊNCIA**

Os valores de referência em µg/dL, para o presente método, foram obtidos através da determinação do Ferro em populações sadias do sexo masculino e feminino.

Ferro Sérico (µg/dL)		
Recém - Nascido	100 - 250	
Lactente	40 - 100	
Criança	50 - 120	
Adulto	Masculino	65 - 170
	Feminino	50 - 170

Para converter os valores de  $\mu\text{g/dL}$  em  $\mu\text{mol/L}$ , multiplicar por 0,179.

Estes valores devem ser usados como orientação, sendo que cada laboratório deverá criar sua faixa de valores de referência, de acordo com a população atendida.

Os resultados fornecidos por este kit devem ser interpretados pelo profissional médico responsável, não sendo o único critério para a determinação do diagnóstico e/ou tratamento do paciente.

## DESEMPENHO DO PRODUTO EXATIDÃO

### Recuperação

A análise de recuperação foi feita com 05 determinações de amostras. As exatidões foram calculadas e se encontraram em boa concordância com os valores de referência, obtendo uma recuperação entre 94% e 104%.

## Comparação de Métodos e Especificidade Metodológica

O kit Ferro Sérico foi comparado com outro método para dosagem de Ferro comercialmente disponível. Foram realizadas 07 análises e os resultados foram avaliados. A equação linear obtida foi  $Y = 1,011X - 1,534$  e o coeficiente de correlação 0,999. Com estes resultados pode-se concluir que o kit apresenta boa especificidade metodológica.

## PRECISÃO

### Repetibilidade

A repetibilidade foi calculada a partir de 20 determinações sucessivas, utilizando 3 amostras com concentrações diferentes, obtendo-se os seguintes resultados:

Repetibilidade	Amostra 1	Amostra 2	Amostra 3
<b>Concentração Média (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	57,95	85,00	192,95
<b>Desvio Padrão (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	0,83	0,79	0,89
<b>Coefficiente de Variação (%)</b>	1,42	0,93	0,46

### Reprodutibilidade

A reprodutibilidade foi calculada a partir de 20 determinações sucessivas durante 3 dias consecutivos, utilizando 3 amostras com concentrações diferentes, obtendo-se os seguintes resultados:

Reprodutibilidade	Amostra 1	Amostra 2	Amostra 3
<b>Concentração Média (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	57,92	85,05	193,03
<b>Desvio Padrão (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	0,25	0,05	0,08
<b>Coefficiente de Variação (%)</b>	0,43	0,06	0,04

## SENSIBILIDADE

A sensibilidade foi calculada a partir de 20 determinações de uma amostra isenta de Ferro. A média encontrada foi 1,1506  $\mu\text{g/dL}$  e o desvio padrão 0,0005  $\mu\text{g/dL}$ . A sensibilidade, que indica o limite de detecção do método, corresponde a média mais 3 vezes o desvio padrão e é igual a 1,1521  $\mu\text{g/dL}$ .

## LINEARIDADE

A reação é linear até 600  $\mu\text{g/dL}$ . Para valores maiores que 600  $\mu\text{g/dL}$ , diluir o soro com água destilada, repetir a dosagem e multiplicar o resultado obtido pelo fator de diluição.

## SIGNIFICADO DIAGNÓSTICO

O Ferro representa o metal de transição mais importante e abundante do organismo humano. É essencial à síntese de hemoglobina e mioglobina, além de estar presente em várias reações bioquímicas do nosso metabolismo. O Ferro Sérico encontra-se elevado nas anemias sideroblásticas, anemias hemolíticas, anemias hereditárias (Talassemia Maior), hepatite aguda, moléstias crônicas do fígado, hemocromatose e transfusões maciças de sangue. Baixos níveis de Ferro Sérico são encontrados nas infecções crônicas, neoplasias, parasitoses, período menstrual, grandes hemorragias, gestação e deficiências alimentares.

## REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

- 1 - PETERS T., et coll.: J. Lab and Clin Med. 48:280, 1956.
- 2 - HENRY, R. J., Cannon. D. C. and Winkleman, J. W., eds.: Clinical Chemistry: Principles and Technics, Haper and Row Publishers, 1974.
- 3 - ZAK, B.: Clin Chim. Acta 3: 328, 1958.
- 4 - BRITTENHAM, G.: Clin Chim. Acta. 91: 203, 1979.
- 5 - TONKS, D. B.: Chim. Acta 2: 393, 1983.
- 6 - WHO. Use of anticoagulants in diagnostic laboratory investigations and stability of blood, plasma and serum samples. WHO/DIL/LAB/99.1 rev. 2, 2002:31
7. QUIBASA: Dados do Departamento de Pesquisa e Desenvolvimento

## GARANTIA DE QUALIDADE

Antes de serem liberados para o consumo, todos os reagentes **Bioclin** são testados pelo Departamento de Controle de Qualidade. A qualidade dos reagentes é assegurada até a data de validade mencionada na embalagem de apresentação, desde que armazenados e transportados nas condições adequadas.

## QUIBASA QUÍMICA BÁSICA Ltda

Rua Teles de Menezes, 92 - Santa Branca  
CEP 31565-130 - Belo Horizonte - MG - Brasil  
Tel.: (31) 3439.5454 | E-mail: bioclin@bioclin.com.br  
CNPJ: 19.400.787/0001-07 - Indústria Brasileira

## ATENDIMENTO AO CONSUMIDOR

Serviço de Assessoria ao Cliente  
Tel.: 0800 0315454 | E-mail: sac@bioclin.com.br

Número de registro do kit Ferro Sérico na ANVISA: 10269360110

Revisão: Agosto/2022

## SIMBOLOGIA UNIVERSAL



NÚMERO DE CATÁLOGO



FABRICADO POR



NÚMERO DO LOTE



CONTROLE



DATA DE FABRICAÇÃO



CONTROLE POSITIVO



DATA DE VALIDADE  
(último dia do mês)



CONTROLE NEGATIVO



LIMITE DE TEMPERATURA  
(conservar a)



RISCO BIOLÓGICO



O CONTEÚDO É SUFICIENTE  
PARA <N> TESTE



INFLÂMVEL



CONSULTAR INSTRUÇÕES  
DE USO



CORROSIVO



PRODUTO PARA  
DIAGNÓSTICO IN VITRO



TÓXICO



PROTEGER DA  
LUZ E CALOR



NÃO UTILIZAR SE A  
EMBALAGEM ESTIVER  
DANIFICADA



NÃO REUTILIZE



PRODUTO  
ESTERILIZADO



CUIDADO



PERIGO

## HIERRO SÉRICO

REF K017

### INSTRUCCIONES DE USO

#### FINALIDAD

Método para la determinación de Hierro Sérico en muestras biológicas de suero. Test colorimétrico, solamente para uso diagnóstico *in vitro*.

#### PRINCIPIO DE ACCIÓN

**Metodología:** Goodwin Modificado

El Hierro es liberado de la Transferrina en medio ácido y reducido a su estado hierro por acción de la Hidroxilamina. Posteriormente, reacciona con el Hierrozine llevando a la formación de un complejo de color violáceo.

#### REACTIVOS

**Número 1 - Tampón Reductor** - Almacenar entre 15 y 30°C. Contiene: Ácido Succínico < 500 mmol/L, Clorhidrato de Hidroxilamina < 300 mmol/L, surfactante y estabilizante.

**Número 2 - Reactivo de Color** - Almacenar entre 15 y 30°C. Contiene: Hierrozine < 14 mmol/L y Ácido Acético Glacial < 2 mol/L.

**Número 3 - Patrón** - Almacenar entre 15 y 30°C. Contiene: Hierro 100 µg/dL, Clorhidrato de Hidroxilamina < 350 mmol/L y conservante.

#### PRESENTACIÓN

Reactivo	Volumen
Nº 1	40 mL
Nº 2	2,5 mL
Nº 3	5 mL

#### EQUIPAMIENTOS E INSUMOS OPERACIONALES

Espectrofotómetro o colorímetro, baño maría (37°C), reloj o cronómetro, pipetas, tubos de ensayo, Biocontrol N y Biocontrol P Bioclin. Estos artículos se encuentran en el mercado especializado de artículos para Laboratorios de Análisis Clínicos.

#### CONDICIONES DE ALMACENAMIENTO Y TRANSPORTE

La temperatura de almacenamiento y transporte deberá ser de 15 a 30°C. Mantener al abrigo de la luz y evitar humedad.

#### CUIDADOS ESPECIALES

**1- Solamente para el uso diagnóstico *in vitro*.**

**2-** Seguir con rigor la metodología propuesta para obtención de resultados exactos.

**3-** El agua utilizada en la limpieza del material debe ser reciente y exenta de agentes contaminantes.

**4-** Columnas deionizadoras saturadas liberan agua alcalina, iones diversos, agentes oxidantes y reductores, que pueden alterar de forma significativa los resultados.

**5-** El nivel de agua en baño maría debe ser superior al nivel de los reactivos en los tubos de ensayo.

**6-** Todo material utilizado para análisis debe previamente ser emergido en solución HCl (7%) reciente durante 30 minutos. Enjuagar bien con agua deionizada.

**7-** Hemólisis, mismo discreta, interfiere en la dosificación.

**8-** No usar plasma.

**9-** Se recomienda la aplicación de la ley local, estatal y federal de protección ambiental para la eliminación de reactivos y material biológico se hace de acuerdo con la legislación vigente.

**10-** Para obtener información relacionada con la seguridad biológica o en caso de accidentes con el producto, consultar la FISPQ (Ficha de Informaciones de la Seguridad de Productos Químicos) disponibles en el site [www.bioclin.com.br](http://www.bioclin.com.br) o solicitando a través del SAC (Servicio de Asesoría al Cliente) de Quibasa.

**11-** No utilice el producto en caso de daños en su embalaje.

**12-** Es esencial que los instrumentos y equipos utilizados estén adecuadamente calibrados y sometidos a mantenimientos periódicos.

#### MUESTRAS

Suero obtenido libre de hemólisis, estable 07 días entre 2 y 8°C y 1 año a -20°C<sup>6</sup>. Muestras para control terapéutico deben ser cogidas siempre en el mismo horario.

#### DESCRIPCIÓN DEL PROCESO

#### TÉCNICA

La Bioclin recomienda, para uso del kit, utilizar como suero control los kits Biocontrol N y P Bioclin.

Marcar 3 tubos de ensayo con las letras B (Blanco), P (Patrón), M (Muestra) y proceder como sigue:

	Blanco	Patrón	Muestra
Reactivo Nº 1	2,0 mL	2,0 mL	2,0 mL
Água destilada	500 µL	---	---
Muestra	---	---	500 µL
Reactivo Nº 3	---	500 µL	---

Homogenizar suavemente y determinar la absorbancia de la Muestra en 560 nm (540 - 580 nm), acertando el cero con el Blanco. Esta será la absorbancia  $A_1$ .

En seguida adicionar:

	Blanco	Patrón	Muestra
Reactivo Nº 2	1 gota	1 gota	1 gota

Homogenizar suavemente e incubar en baño maría 37°C, por 10 minutos. Determinar las absorbancias de la Muestra y del Patrón en 560 nm (540 - 580 nm), acertando el cero con el Blanco. La absorbancia de la muestra será  $A_2$ .

#### CÁLCULOS

$$\text{Hierro Sérico } (\mu\text{g/dL}) = \frac{(A_2 - A_1)}{\text{Abs. del Patrón}} \times 100$$

Como la reacción de color sigue la Ley de Lambert Beer, se puede usar el Factor de Calibración:

$$\text{Factor de Calibración} = \frac{100}{\text{Absorbancia del Patrón}}$$

$$\text{Hierro Sérico } (\mu\text{g/dL}) = (A_2 - A_1) \times \text{Factor de Calibración}$$

Los resultados serán expresados en µg/dL.

#### LIMITACIONES DEL PROCESO

La utilización de agua contaminada por Hierro aumentará la intensidad del color Blanco, alterando los resultados.

#### INTERFERENTES

Algunas drogas pueden elevar los niveles del Hierro Sérico como: Cloranfenicol, Estrógenos, Etanol, Metotrexate y Anovulatórios. Otras drogas pueden disminuir los niveles del Hierro Sérico como: Ácido Acetilsalicílico (en altas dosis), Alopurinol, Cortisona y Corticotropina.

#### CONTROL INTERNO DE CALIDAD

El Laboratorio Clínico debe poseer un programa interno de control de calidad, donde procedimientos, normas, límites y tolerancia para variaciones sean claramente establecidos. Es importante resaltar que todos los sistemas de medición presentan una variabilidad analítica característica, que debe ser vigilada por los propios laboratorios. Por lo tanto, es recomendable la utilización de controles, que permiten la evaluación, la precisión y la exactitud de las dosificaciones.

#### TRAZABILIDAD

El patrón del kit es trazable al material de referencia SRM 937 del NIST (National Institute of Standards and Technology).

#### VALORES DE REFERENCIA

Los valores de referencia en µg/dL, para el presente método, fueron obtenidos a través de la determinación del Hierro en poblaciones sanas de sexo masculino y femenino.

Hierro Sérico (µg/dL)		
Recién Nacido		100 - 250
Infante		40 - 100
Niño		50 - 120
Adulto	Masculino	65 - 170
	Femenino	50 - 170

Para convertir los valores de  $\mu\text{g/dL}$  en  $\mu\text{mol/L}$ , multiplicar por 0,179.

Estos valores deben ser usados como orientación, siendo que cada laboratorio deberá crear su rango de valores de referencia, de acuerdo con la población atendida.

Los resultados proporcionados por este kit deben ser interpretados por el profesional médico responsable, no siendo el único criterio para determinar el diagnóstico y/o tratamiento del paciente.

## DESEMPEÑO DEL PRODUCTO

### EXACTITUD

#### Recuperación

El análisis de recuperación fue hecha con 05 determinaciones de muestras. Las exactitudes fueron calculadas y se encontraron en buena concordancia con los valores de referencia, obteniendo una recuperación entre 94% y 104%.

### Comparación de Métodos y Especificidad Metodológica

El kit Hierro Sérico fue comparado con otro método para dosificación de Hierro comercialmente disponible. Fueron realizados 07 análisis y los resultados fueron evaluados. A equação linear obtida foi  $Y = 1,011X - 1,534$  e o coeficiente de correlação 0,999. Con estos resultados se puede concluir que el kit presenta buena especificidad metodológica.

### PRECISIÓN

#### Repetibilidad

La repetibilidad fue calculada a partir de 20 determinaciones sucesivas, utilizando 3 muestras con concentraciones diferentes, obteniéndose los siguientes resultados:

Repetibilidad	Muestra 1	Muestra 2	Muestra 3
<b>Concentración Promedio (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	57,95	85,00	192,95
<b>Desvío Patrón (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	0,83	0,79	0,89
<b>Coefficiente de Variación (%)</b>	1,42	0,93	0,46

#### Reproductibilidad

La reproductibilidad fue calculada a partir de 20 determinaciones sucesivas durante 3 días consecutivos, utilizando 3 muestras con concentraciones diferentes, obteniéndose los siguientes resultados:

Reproductibilidad	Muestra 1	Muestra 2	Muestra 3
<b>Concentración Promedio (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	57,92	85,05	193,03
<b>Desvío Patrón (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	0,25	0,05	0,08
<b>Coefficiente de Variación (%)</b>	0,43	0,06	0,04

### SENSIBILIDAD

La sensibilidad fue calculada a partir de 20 determinaciones de una muestra exenta de Hierro. El promedio encontrado fue  $1,1506 \mu\text{g/dL}$  y el desvío patrón de  $0,0005 \mu\text{g/dL}$ . La sensibilidad, que indica el límite de detección del método, corresponde el promedio mas 3 veces el desvío patrón es igual a  $1,1521 \mu\text{g/dL}$ .

### LINEARIDAD

A reacción es linear hasta  $600 \mu\text{g/dL}$ . Para valores mayores que  $600 \mu\text{g/dL}$ , diluir el suero con agua destilada, repetir la dosificación y multiplicar el resultado obtenido por el factor de dilución.

### SIGNIFICADO DIAGNÓSTICO

El Hierro representa al metal de transición más importante y abundante del organismo humano. Es esencial para la síntesis de hemoglobina y mioglobina, además de estar presente en varias reacciones bioquímicas de nuestro metabolismo. El Hierro Sérico se encuentra elevado en las anemias sideroblásticas, anemias hemolíticas, anemias hereditarias (Talasemia Mayor), hepatitis aguda, molestias crónicas del hígado, hemocromatosis y transfusiones macizas de sangre. Bajos niveles de Hierro Sérico son encontrados en las infecciones crónicas, neoplasias, parasitosis, período menstrual, grandes hemorragias, gestación y deficiencias alimentares.

### REFERENCIAS BIBLIOGRÁFICAS

- 1 - PETERS T., et coll.: J. Lab and Clin Med. 48:280, 1956.
- 2 - HENRY, R. J., Cannon. D. C. and Winkleman, J. W., eds.: Clinical Chemistry: Principles and Technics, Haper and Row Publishers, 1974.
- 3 - ZAK, B.: Clin Chim. Acta 3: 328, 1958.
- 4 - BRITTENHAM, G.: Clin Chim. Acta. 91: 203, 1979.
- 5 - TONKS, D. B.: Chim. Acta 2: 393, 1983.
- 6 - WHO. Use of anticoagulants in diagnostic laboratory investigations and stability of blood, plasma and serum samples. WHO/DIL/LAB/99.1 rev. 2, 2002:31
7. QUIBASA: Dados do Departamento de Pesquisa e Desenvolvimento

### GARANTÍA DE CALIDAD

Antes de ser liberado para el consumo, todos los reactivos **Bioclin** son testados por el Departamento de Control de Calidad. La calidad de los reactivos es asegurada hasta la fecha de validez indicada en el embalaje de presentación, desde que sean almacenados y transportados en las condiciones adecuadas.

### QUIBASA QUÍMICA BÁSICA Ltda

Rua Teles de Menezes, 92 – Santa Branca  
CEP 31565-130 – Belo Horizonte – MG – Brasil  
Tel.: +55 31 3439.5454 | E-mail: [bioclin@bioclin.com.br](mailto:bioclin@bioclin.com.br)  
CNPJ: 19.400.787/0001-07 – Indústria Brasileira

### ATENCIÓN AL CONSUMIDOR

Servicio de Asesoría al Cliente  
Tel.: 0800 0315454 | E-mail: [sac@bioclin.com.br](mailto:sac@bioclin.com.br)

Numero de Registro del kit de Hierro Sérico en la ANVISA: 10269360110

Revisión: Agosto/2022

## SIMBOLOGÍA UNIVERSAL

	NUMERO DE CATALOGO		FABRICADO POR
	NUMERO DE LOTE		CONTROLAR
	FECHA DE FABRICACIÓN		CONTROL POSITIVO
	FECHA DE VALIDEZ (último día del mes)		CONTROL NEGATIVO
	LÍMITE DE TEMPERATURA (tienda)		RIESGO BIOLÓGICO
	EL CONTENIDO ES SUFICIENTE PARA <N> PRUEBA		INFLAMABLE
	VER INSTRUCCIONES DE USO		CORROSIVO
	PRODUCTO DE DIAGNÓSTICO IN VITRO		TÓXICO
	PROTEGER DE LUZ Y CALOR		NO UTILICE SI EL EMBALAJE ESTA DAÑADA
	NO REUTILIZA		PRODUCTO ESTERILIZADO
	PRECAUCIÓN		PELIGRO

# Bioclin

## IRON SERUM

REF K017

### USAGE INSTRUCTIONS

#### FUNCTION

Method for determination of Iron Serum in biologicals samples of serum. Colorimetric test, only for *in vitro* diagnostic.

#### PRINCIPLE OF ACTION

**Methodology:** Modified Goodwin

Iron is released from Transferrin in acidic and low to its ferrous state by the action of Hydroxylamine. Subsequently, reacts with Ferrozine leading to the formation of a violet color complex.

#### REAGENTS

**Number 1 - Reduction Buffer** - Store between 15 and 30°C. Contains: Succinic Acid < 500 mmol/L, Hydroxylamine Hydrochloride < 300 mmol/L, surfactant and stabilizer.

**Number 2 - Color Reagent** - Store between 15 and 30°C. Contains: Ferrozine < 14 mmol/L and Glacial Acetic Acid < 2 mol/L.

**Number 3 - Standard** - Store between 15 and 30°C. Contains: Iron 100 µg/dL, Hydroxylamine Hydrochloride < 350 mmol/L and preservative.

#### PRESENTATION

Reagent	Volumen
Nº 1	40 mL
Nº 2	2.5 mL
Nº 3	5 mL

#### EQUIPMENTS AND OPERATIONAL INPUTS

Spectrophotometer or colorimeter, water-bath at 37°C, watch and stopwatch, pipettes test tubes, Biocontrol N and Biocontrol P Bioclin. These items are found at markets specialized on Laboratories of Clinical Analysis.

#### TRANSPORTATION AND STORAGE CONDITIONS

The storage and transport temperature shall be between 15 and 30°C. Protect from light and avoid moisture.

#### SPECIAL CARE

**1- For *in vitro* diagnostic use only.**

**2-** Strictly follow the methodology proposed to obtain exact results.

**3-** Water used in material cleaning must be recent and free of contaminants.

**4-** Saturated deionizer columns release alkaline water, many ions, oxidizing agents and reducers that may alter the results significantly.

**5-** Water level in water bath should be above the level of reagents in test tubes.

**6-** Every material used for analyses must be previously emerged in a recent HCL (7%) solution for 30 minutes. Rinse it with deionized water.

**7-** Hemolysis, even if discrete, can interfere with dosage.

**8-** Do not use plasma.

**9-** We recommend applying the local, state and federal rules for environmental protection, so that disposal of reagents and biological material can be made in accordance with current legislation.

**10-** To obtain information related to biosafety or in case of accidents with the product, consult the MSDS (Material Safety Data Sheet) available on the website [www.bioclin.com.br](http://www.bioclin.com.br) or upon request by the SAC (Advisory Service Customer) of Quibasa.

**11-** Do not use the product in case of damaged packaging.

**12-** It is essential that the instruments and equipments used are properly calibrated and subjected to periodic maintenance.

#### SAMPLE

Sample obtained free of hemolysis, stable for 07 days between 2 and 8°C and 1 year at -20°C<sup>6</sup>. Therapeutic control samples should always be collected at the same time.

#### PROCESS DESCRIPTION

##### TECHNIQUE

Bioclin recommends, as control serum, Biocontrol N and P Bioclin Kits.

Mark 3 test tubes with letters B (Blank), P (Standard), A (Sample) and proceed as follows:

	Blank	Standard	Sample
Reagent Nº 1	2,0 mL	2.0 mL	2.0 mL
Distilled Water	500 µL	---	---
Sample	---	---	500 µL
Reagent Nº 3	---	500 µL	---

Smoothly homogenize and determine the absorbance of the sample at 560 nm (540 - 580 nm), hitting the zero with the Blank. This will be the absorbance **A<sub>1</sub>**.

And then add:

	Blank	Standard	Sample
Reagent Nº 2	1 drop	1 drop	1 drop

Smoothly homogenize and incubate in water-bath at 37°C, per 10 minutes. Determinate the absorbancies of Sample and the Standard in 560 nm (540 - 580 nm), matching the zero with the Blank. This will be the absorbance of the sample **A<sub>2</sub>**.

#### CALCULATIONS

$$\text{Iron Serum } (\mu\text{g/dL}) = \frac{(A_2 - A_1)}{\text{Standard Abs.}} \times 100$$

The color reaction follows the Lambert Beer Law, it can use the Calibration Factor:

$$\text{Calibration Factor} = \frac{100}{\text{Standard Absorbance}}$$

$$\text{Iron Serum } (\mu\text{g/dL}) = (A_2 - A_1) \times \text{Calibration Factor}$$

The results are expressed in µg/dL.

#### PROCEDURE LIMITATIONS

The use of water contaminated by Iron increase Blank color intensity, changing the results.

#### INTERFERENCES

Some drugs can raise levels of Serum Iron such as: Chloramphenicol, Estrogens, Ethanol, Methotrexate and Anovulatory. Other drugs may decrease the levels of Serum Iron such as: Acetylsalicylic Acid (high doses), Allopurinol, Cortisone and Corticotrophin.

#### INTERNAL QUALITY CONTROL

The Clinical Laboratory must have an internal quality control, where all procedures, rules, limits and tolerance to variations be clearly established. It is important to mention that all measurement systems present a analytical variety, and it must be monitor by the laboratory. Therefore, it is recommendable the use of controls, allowing the precision and accuracy of the dosages.

#### TRACEABILITY

The kit's standard is traceable to the reference material NIST (National Institute of Standards and Technology) SRM 937.

#### REFERENCE VALUES

The reference values in µg/dL for this method were obtained through the determination of Iron in healthy populations of male and female.

Iron Serum (µg/dL)		
Newborn		100 - 250
Infant		40 - 100
Children		50 - 120
Adult	Male	65 - 170
	Female	50 - 170

To convert the values of  $\mu\text{g/dL}$  to  $\mu\text{mol/L}$ , multiply by 0.179.

These values should be used as guidelines, each laboratory should establish its range of reference values, according to the population served.

The results provided by this kit must be interpreted by the medical professional responsible, not being the only criterion for the determination of diagnosis and/or treatment of the patient.

## PRODUCT PERFORMANCE

### ACCURACY

#### Recovery

The recovery analysis was made with 5 sample determinations. The accurate was calculated and was found in a good parity with the reference values, obtaining a recovery between 94% and 104%.

### Comparison of Methods and Methodological Specificity

Iron Serum kit was compared with other commercially available methods for measurement of Iron. 07 analyzes were performed and the results were evaluated. The linear equation obtained was  $Y = 1.011X - 1.534$ , and the correlation coefficient 0.999. With these results, we can conclude that the kit shows good methodological specificity.

### PRECISION

#### Repeatability

The repeatability was calculated from 20 successive determinations, using 3 samples with different concentrations, obtaining the following results:

Repeatability	Sample 1	Sample 2	Sample 3
<b>Average Concentration (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	57.95	85.00	192.95
<b>Standard Deviation (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	0.83	0.79	0.89
<b>Coefficient of Variation (%)</b>	1.42	0.93	0.46

#### Reproducibility

The reproducibility was calculated from 20 successive determinations for 3 consecutive days, using 3 samples with different concentrations, obtaining the following results:

Reproducibility	Sample 1	Sample 2	Sample 3
<b>Average Concentration (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	57.92	85.05	193.03
<b>Standard Deviation (<math>\mu\text{g/dL}</math>)</b>	0.25	0.05	0.08
<b>Coefficient of Variation (%)</b>	0.43	0.06	0.04

### SENSITIVITY

The sensitivity was calculated from 20 determinations of a sample free of Iron. The average found was  $1.1506 \mu\text{g/dL}$  and the standard deviation of  $0.0005 \mu\text{g/dL}$ . The sensitivity, that indicates the methods detection limit, corresponds the average plus 3 times the standard deviation and is equal to  $1.1521 \mu\text{g/dL}$ .

### LINEARITY

The reaction is linear up to  $600 \mu\text{g/dL}$ . For larger values than  $600 \mu\text{g/dL}$ , dilute the serum with distilled water, repeat dosage and multiply the result by a factor of dilution.

### DIAGNOSTIC SIGNIFICANCE

Iron is the most important transition metal and abundant in the human body. It is essential to the synthesis of hemoglobin and myoglobin, besides being present in several biochemical reactions of metabolism.

The serum iron is elevated in sideroblastic anemia, hemolytic anemias, hereditary anemias (Thalassemia Major), acute hepatitis, chronic liver diseases, hemochromatosis and massive blood transfusions.

Low serum iron levels are found in chronic infection diseases, neoplasms, parasites, menstrual period, large bleeding, pregnancy and dietary deficiencies.

### BIBLIOGRAPHIC REFERENCES

- 1 - PETERS T., et coll.: J. Lab and Clin Med. 48:280, 1956.
- 2 - HENRY, R. J., Cannon. D. C. and Winkleman, J. W., eds.: Clinical Chemistry: Principles and Technics, Haper and Row Publishers, 1974.
- 3 - ZAK, B.: Clin Chim. Acta 3: 328, 1958.
- 4 - BRITTENHAM, G.: Clin Chim. Acta. 91: 203, 1979.
- 5 - TONKS, D. B.: Chim. Acta 2: 393, 1983.
- 6 - WHO. Use of anticoagulants in diagnostic laboratory investigations and stability of blood, plasma and serum samples. WHO/DIL/LAB/99.1 rev. 2, 2002:31
7. QUIBASA: Dados do Departamento de Pesquisa e Desenvolvimento

### QUALITY ASSURANCE

Before being released for consumption, all **Bioclin** reagents are tested by the Department of Quality Control. The quality of reagents is assured until expiration date stated on the presentation packaging, when stored and transported under appropriate conditions.

### QUIBASA QUÍMICA BÁSICA Ltda

Rua Teles de Menezes, 92 - Santa Branca  
CEP 31565-130 - Belo Horizonte - MG - Brasil  
Phone.: +55 31 3439.5454 | E-mail [bioclin@bioclin.com.br](mailto:bioclin@bioclin.com.br)  
CNPJ: 19.400.787/0001-07 - Made in Brazil

### CUSTOMER SERVICE

Customer Advisory Service  
Phone.: 0800 0315454 | E-mail: [sac@bioclin.com.br](mailto:sac@bioclin.com.br)

ANVISA registration for the Iron Serum kit: 10269360110

Review: August/2022

## UNIVERSAL SYMBOLOLOGY

