

# Sistema de Información de Exámenes, SINFEX

# **BICARBONATO**

Actualizado en Junio 2024 por TM Jacqueline Parada. Revisado y Aprobado por TM César González.

Código del Examen : 2344

Nombres del Examen : Bicarbonato, HCO<sub>3</sub>

Laboratorios de Procesamiento

	Laboratorio	Días de Procesamiento	Plazo de Entrega de Resultados
	Laboratorio CMSJ Bioquímica (Química)	Lunes a Sábado	1 día hábil
Labor	ratorio Hospital Clínico	Lunes a Domingo 24 horas	2 horas

Preparación del Paciente No requiere.

Muestra Requerida<sup>2</sup> Suero

Recolectar mínimo 2 mL de sangre en un tubo tapa amarilla con gel separador.

Enviar inmediatamente refrigerado al laboratorio.

La muestra debe ser centrifugada antes de 2 horas. NO destapar el tubo, ni trasvasijar el suero.

Enviar el tubo primario centrifugado en gradilla de tubos (posición vertical) al laboratorio.

Muestra opcional: No aplica

Estabilidad de la Muestra 1,2

	Muestra	T° Ambiente (20 - 25 °C)	Refrigerada (2 - 8°C)	Congelada (-20°C)
1	Sangre total	No recomendado	2 horas	No aplica
	Suero*	24 horas	7 días	6 meses

<sup>\*</sup>Estabilidad descrita para tubo con gel separador sin destapar.

Condiciones de Envío al Laboratorio

Dentro de Santiago y en el día

Sangre total: Ambiente NO/ Refrigerada SI/ Congelada NO Suero: Ambiente SI/ Refrigerada SI/ Congelada SI

\*Desde fuera de Santiago

Suero: Ambiente SI/ Refrigerada SI/ Congelada SI

\*Sólo si el tiempo de traslado cumple con la estabilidad de la muestra.

Método Utilizado 1 : Método enzimático / Cobas / Roche

Intervalo de Referencia 1 22 - 29 mmol/L Adultos

Valor Crítico : No aplica.

Parámetros de Desempeño 1 : Coeficiente de Variación Analítico Interensayo:

> 1.3% para concentraciones de 17.6 mmol/L 1.4% para concentraciones de 30.5 mmol/L

Intervalo de medición: 2 - 50 mmol/L

Límite de detección: 2 mmol/L

2344 Bicarbonato 1 de 2



# Sistema de Información de Exámenes, SINFEX

### Información Clínica 1

: El bicarbonato es la segunda fracción aniónica del plasma. Esta fracción incluye los iones de bicarbonato (HCO<sub>3</sub>-) y de carbonato (CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>) así como los compuestos carbamino. Si la sangre tiene un pH fisiológico, la concentración de carbonato alcanza la milésima parte de la del bicarbonato. Los compuestos carbamino están presentes en cantidades tan bajas que en general no se mencionan específicamente. El contenido de bicarbonato en suero y plasma es un indicador importante de la distribución de los electrólitos y de la falta de aniones. La medición del bicarbonato se emplea junto con la determinación del pH para diagnosticar y tratar una serie de enfermedades potencialmente graves asociadas a alteraciones del equilibrio ácido-básico en el sistema respiratorio y metabólico.

### Referencias

- 1. Cobas. CO2-L Bicarbonate Liquid. Inserto del Fabricante.
- 2. Mayo Laboratories. HCO3 Bicarbonate, Serum. Mayo Clinic.



2344 Bicarbonato 2 de 2