

	Ficha técnica	Código: FTCT
		Versión: 2
	Reactivo de Benedict	Fecha: Junio/2024
		Página: 1 de 1

PRINCIPIO

Reacciones de oxidación, que como conocemos, nos ayuda al reconocimiento de azúcares reductores, es decir, aquellos compuestos que presentan su OH anomérico libre, como por ejemplo como la glucosa, la fructosa, la lactosa, la maltosa y la galactosa en la reacción de Benedict, se puede reducir el Cu^{2+} que presenta un color azul, en un medio alcalino, el ion cúprico (otorgado por el sulfato cúprico) es capaz de reducirse por efecto del grupo aldehído del azúcar (CHO) a su forma de Cu^+ . Este nuevo ion se observa como un precipitado rojo ladrillo correspondiente al óxido cuproso (Cu_2O), que precipita de la solución alcalina con un color rojo-naranja, a este precipitado se lo considera como la evidencia de que existe un azúcar reductor.

APLICACIÓN

Reactivo para uso de diagnostico in vitro IVD, para la determinación cualitativa de azúcares reductores.

PRESENTACIÓN

Producto	Presentación
Reactivo de Benedict	100 ml, 200ml, 500ml y 1000 ml.

PREPARACION DEL REACTIVO

El reactivo viene listo para su uso.

MUESTRAS

Orina y heces fecales

MATERIALES REQUERIDOS NO SUMINISTRADOS

Tubos de ensayo
Pipetas Pasteur
Aplicadores

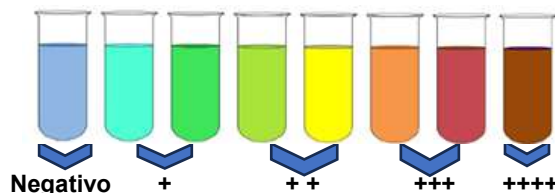
PROCEDIMIENTO

1. Pipetear 5 mL de reactivo de benedict
2. Agregar 3 gramos de Heces, en caso de ser orina dispensar de 8 a 10 gotas.
3. Mezclar
4. Calentar el tubo de 1 a 2 minutos en mechero o en agua hirviendo 5 minutos
5. Dejar enfriar e interpretar

RESULTADOS

Positivo: Se forma un precipitado opaco, de color rojo, amarillo o verde.

Negativo: Permanece clara la solución o al enfriarse, se forma un precipitado floculento grisáceo de uratos.



CONTROL DE CALIDAD

El reactivo tiene un estricto control de calidad que consiste en verificar características organolépticas como color, olor, textura.

Un estudio funcional realizando la determinación de azúcares reductores en una sustancia conocida.

ALMACENAMIENTO

Almacenar a temperatura de ambiente entre 5 a 35 °C protegido de la luz. Mantener bien cerrado el reactivo.

RECOMENDACIONES Y ADVERTENCIAS

Los reactivos se deben manipular con precaución. Las indicaciones de seguridad se encuentran en la etiqueta de los productos. Se aconseja consultar la ficha de datos de seguridad antes de la manipulación del reactivo. La eliminación de residuos debe hacerse según la normativa local vigente.

El reactivo debe ser usado por personal entrenado y capacitado en la técnica, no se debe mezclar con productos de otras marcas.

BIBLIOGRAFIA

1. Winkelman J.W., Cannon y Henry R.J. clínica Norbert W. Tietz, Clínica Hart H., Craine L. y Hart. D. Química Orgánica. McGraw Hill. Novena edición. España. 1997.
2. McMurry, J. Química Orgánica. Quinta edición, Thomson editores, México, 2001
3. Guide for safety in the Chemical Laboratory. Carey Francis A. Química Orgánica McGraw Hill , Tercera Edición . España. 2000



Cirumedics S.A.S

Calle 56 A No. 75-35 Bogotá- Colombia

Pbx. 60 1 5341164

Móviles 317 6588871 315 8881782

E-mail:

direccioncomercial@cirumedics.com

www.cirumedics.com

