**PRÁCTICA 5. HIDRÓLISIS DE LA SACAROSA POR LA GLUCOSIDASA DE LA LEVADURA.**

Teresa Fernández Abram.

1ºBachillerato I.

**Objetivo.**

Determinar que azúcares son reductores.

**Material**

-2,5 g de levadura

-20ml de agua destilada

-Vaso de precipitados

-Embudo

-2 tubos de ensayo

-Mechero de gas

-Mechero Bunsen

-Cuentagotas

-Filtro de papel

- Reactivo A Fehling.

- Reactivo B Fehling

**Procedimiento**:

1.Disolver 2,5 g de levadura en 20 ml de agua destilada.

2.Dejar reposar durante 15 min, manteniéndolo caliente.

3.Flitra el contenido del tubo. El líquido contenido es un extracto de levadura.

4. Preparación de dos tubos:

-Tubo A. Con una cucharadita de sacarosa, 2ml de agua y se agita para que se mezclen.

-Tubo B. Con una cucharadita de sacarosa, 2ml de agua, 2ml de extracto de levadura y se agita para que se mezcle todo de manera correcta. 5.

Realizar una reacción de Fehling en cada uno de los tubos de ensayo; A y B. 6.

Anotar resultados. Resultados Muestra FEHLING Tubo A - Tubo B +

**¿Qué reacción química se ha producido en el tubo B?**

Como la levadura contiene una enzima llamada sacarasa, esta rompe los enlaces y produce una descomposición de los azucares. Por lo que en el tubo B se ha producido una reacción negativa por la acción descrita anteriormente.

**Imagina que preparamos un tubo C que contenga: sacarosa, agua, extracto de levadura calientas manteniendo la ebullición 10 min. Formula una hipótesis de lo que crees que ocurrirá en ese tubo. ¿Cómo comprobarías tu hipótesis?**

No pasaría nada porque la enzima se desnaturalizaría y no puede atacar rompiendo la sacarosa.