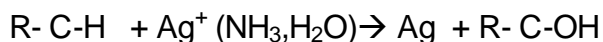


Identificación de aldehídos

Prueba de Tollens

A una disolución acuosa de glucosa se le añade 1 ml de reactivo de Tollens, y calentamos obteniéndose un espejo de plata

A una disolución acuosa de sacarosa se le añade 1 ml de reactivo de Tollens, y calentamos no obteniéndose ningún tipo de reacción.

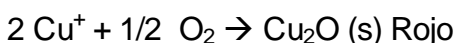
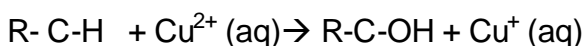


Prueba de Fehling

A una disolución acuosa de glucosa se le añade 1 ml de reactivo de Fehling A y 1 ml de Fehling B, y un precipitado de color rojo ladrillo.

A una disolución acuosa de sacarosa se le añade 1 ml de reactivo de Fehling A y 1 ml de Fehling B, y calentamos no obteniéndose ningún tipo de reacción.

El reactivo de Fehling esta compuesto por hidróxido de cobre (II) en disolución alcalina de tartrato de sodio y potasio



Hidrólisis de la sacarosa

En un tubo de ensayo se disuelve una pequeña cantidad de sacarosa en 5 ml de agua destilada, se le añade 1 ml de H_2SO_4 y calentar hasta ebullición durante un tiempo. A continuación neutralizar la disolución con NaOH, añadiendo gota a gota hasta que de reacción neutra con el papel indicador. Someter la disolución a la prueba de Fehling.

Hidrólisis del almidón

Repetir paso a paso el proceso anterior substituyendo la sacarosa por almidón.

La prueba positiva del Fehling demuestra la presencia de glucosa.