



<u>Actividad Práctica</u>	<u>COLORES VEGETALES</u>
<u>Objetivo</u>	Comprobar la dependencia de algunos pigmentos naturales con la variación del pH
<u>Materiales</u>	Fuente térmica Papel pH Vaso de bohemia 200 mL
<u>Sustancias</u>	Agua Bicarbonato de sodio Vegetal verde
<u>Procedimiento</u>	Cocción de clorofilas 1. En un vaso de bohemia hervir 100 mL agua. (medir pH) 2. Agregar 10 g de vegetal verde y dejar hervir 5 minutos luego que este en ebullición. 3. Repetir el procedimiento pero con agua + 1 g de NaHCO ₃ (medir pH previamente)

<u>Actividad Práctica</u>	<u>COLORES VEGETALES</u>
<u>Objetivo</u>	Comprobar la dependencia de algunos pigmentos naturales con la variación del pH
<u>Materiales</u>	Fuente térmica Papel pH Vaso de bohemia 200 mL
<u>Sustancias</u>	Agua Bicarbonato de sodio Vegetal verde
<u>Procedimiento</u>	Cocción de clorofilas 1. En un vaso de bohemia hervir 100 mL agua. (medir pH) 2. Agregar 10 g de vegetal verde y dejar hervir 5 minutos luego que este en ebullición. 3. Repetir el procedimiento pero con agua + 1 g de NaHCO ₃ (medir pH previamente)

<u>Actividad Práctica</u>	<u>COLORES VEGETALES</u>
<u>Objetivo</u>	Comprobar la dependencia de algunos pigmentos naturales con la variación del pH
<u>Materiales</u>	Fuente térmica Papel pH Vaso de bohemia 200 mL
<u>Sustancias</u>	Agua Bicarbonato de sodio Vegetal verde
<u>Procedimiento</u>	Cocción de clorofilas 1. En un vaso de bohemia hervir 100 mL agua. (medir pH) 2. Agregar 10 g de vegetal verde y dejar hervir 5 minutos luego que este en ebullición. 3. Repetir el procedimiento, pero con agua + 1 g de NaHCO ₃ (medir pH previamente)