

## Ficha 10

# Gráfica de pH

### Ciencias (Química)

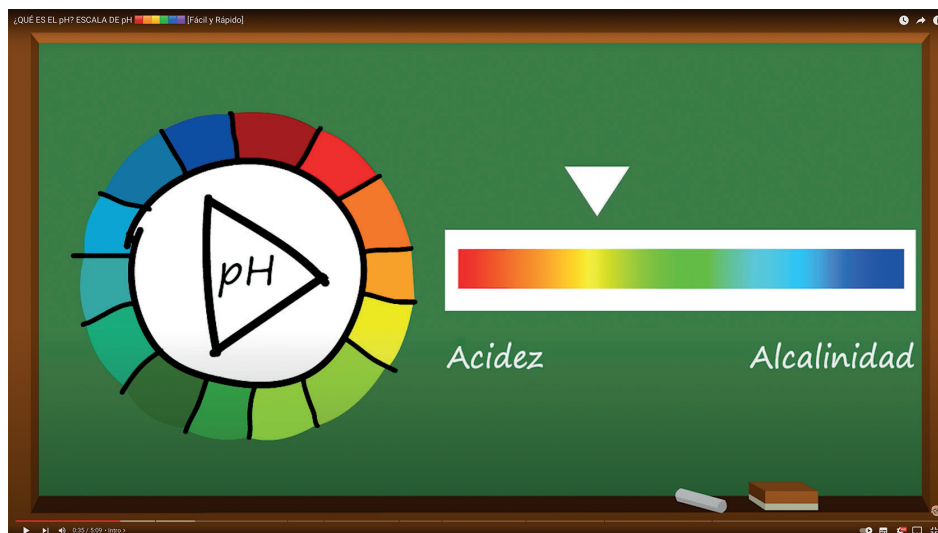
Nombre: \_\_\_\_\_ Curso \_\_\_\_\_

Para calcular el valor de pH de una sustancia se ocupa la siguiente fórmula:

$$\text{pH} = -\log C$$

En que  $C$  corresponde a la actividad o concentración molar de iones hidrógeno (hidrogeniones).

Para que profundices en la escala de pH conecta con [https://youtu.be/b\\_8ptZ0byCM](https://youtu.be/b_8ptZ0byCM)



Grafica la función  $\text{pH}(x) = -\log x$  en un *software* matemático conectándote a <https://bit.ly/2N8oBRy> y responde.

a. ¿Cómo es la función pH, creciente o decreciente?

---

---

b. ¿Cuál es la ecuación de la recta asíntota a la gráfica de la función pH?

---

---

c. ¿Cuál es el valor de pH para  $x = 1$ ?

---

---