

# Prueba de nivel 2 (Química)

## Pregunta 1

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

El pH de una disolución se define como:

Seleccione una:

- a.  $-\log[\text{H}^+]$
- b.  $\log[\text{OH}^-]$
- c.  $\log[\text{H}^+]$

## Pregunta 2

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

Si una disolución tiene un pH 7, se trata de una disolución:

Seleccione una:

- a. básica
- b. ácida
- c. neutra

## Pregunta 3

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

La densidad es igual a la relación entre la \_\_\_\_\_ y el volumen. Completa la frase:

Seleccione una:

- a. temperatura
- b. masa
- c. presión

## Pregunta 4

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

La molécula de  $\text{H}_2\text{SO}_4$  tiene \_\_\_\_\_ átomos de oxígeno. Completa la frase:

Seleccione una:

- a. 2
- b. 4
- c. 1

## Pregunta 5

Sin responder aún

Puntúa como 10,00

Seleccionar el nombre correcto del ion  $\text{NO}_3^-$ :

Seleccione una:

- a. nitrito
- b. nitruro
- c. nitrato