

El pH de una disolución se define como:

Seleccione una:

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

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

Seleccione una:

- a. ácida
- b. neutra
- c. básica

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

Seleccione una:

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

La molécula de H_2SO_4 tiene _____ átomos de oxígeno. Completa la frase:

Seleccione una:

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

Seleccionar el nombre correcto del ion NO_3^- :

Seleccione una:

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

Si habéis acertado 3 o más preguntas podéis pasar al nivel 3