

Matemática 2° medio / Unidad 1 / OA2 / Actividad 6

6. La acidez de una sustancia se determina mediante el valor pH. Entre la concentración c de los iones de hidrógeno en mol/litro y el valor del pH, existe la relación $\text{pH} = -\log c$.

a) Calculan el valor pH de:

- lejía de bicarbonato $c = 2 \cdot 10^{-14}$ mol/litro
- tomates $c = 6,3 \cdot 10^{-5}$ mol/litro
- jugo de limones $c = 3,2 \cdot 10^{-3}$ mol/litro

b) Calculan la concentración de los iones de hidrógeno de:

- agua jabonada $\text{pH} = 10$
- sangre $\text{pH} = 7,5$
- agua mineral $\text{pH} = 4,5$



Observaciones a la o el docente

Esta actividad se puede relacionar con Química y trabajar con esa asignatura en un experimento para medir y observar el pH en diferentes productos.

Se sugiere pedir a las y los estudiantes que planifiquen su trabajo en relación con el experimento, y que describan brevemente los procedimientos y las observaciones de manera precisa (OA D).

® Ciencias Naturales OA j de 2° medio.