

# Guia de examen de pH

Nombre: \_\_\_\_\_ Grupo: \_\_\_\_\_

- Para medir la disociación de cualquier ácido utilizamos la constante de:  
a) Basicidad                      b) ionización                      c) Equilibrio                      d) Acidez
- La concentración de iones  $[H^+]$  en el agua pura a  $25^\circ C$  es:  
a)  $1 \times 10^{-14}$                       b)  $1 \times 10^{-7}$                       c)  $1 \times 10^{-14}$                       d)  $1 \times 10^7$
- Una sustancia es neutra si  $[H^+]$  es:  
a)  $[H^+] = [OH^-]$                       b)  $[H^+] < [OH^-]$                       c)  $[H^+] > [OH^-]$                       d) ninguna es cierta
- Una sustancia es ácida si  $[H^+]$  es:  
a)  $[H^+] = [OH^-]$                       b)  $[H^+] < [OH^-]$                       c)  $[H^+] > [OH^-]$                       d) ninguna es cierta
- Una sustancia es básica si  $[H^+]$  es:  
a)  $[H^+] = [OH^-]$                       b)  $[H^+] < [OH^-]$                       c)  $[H^+] > [OH^-]$                       d) ninguna es cierta
- Determina pH, pOH e  $[H^+]$  para complementar la tabla

| Sustancia     | $[H^+]$ | pH | pOH | $[OH^-]$              |
|---------------|---------|----|-----|-----------------------|
| Café negro    |         |    |     | $1 \times 10^{-9}$    |
| Jugo gástrico |         |    |     | $3.2 \times 10^{-11}$ |
| Vagina        |         |    |     | $1.58 \times 10^{-5}$ |
| Amoniaco      |         |    |     | $1 \times 10^{-2}$    |