

Escuela Superior de Enfermería Cecilia Grierson

Tecnicatura Superior en Enfermería

QUÍMICA Y MICROBIOLOGÍA

**TRABAJO PRÁCTICO: Agua**

a) Marque Verdadero (V) o Falso (F) según corresponda. En caso de ser Falso, justificar.

1. El agua es una molécula apolar.
2. El líquido extracelular incluye el plasma y el líquido intersticial.
3. El pH neutro es 0.
4. El agua forma puentes de hidrógeno.
5. La tensión superficial no tiene importancia clínica.

b) Elija una sola respuesta correcta en cada pregunta:

1. El pH sanguíneo normal es:

- a) 6,0 – 6,5
- b) 7,35 – 7,45
- c) 8,0 – 9,0
- d) 5,0 – 5,5

2. El agua es un buen solvente porque:

- a) Es apolar
- b) Es dipolar
- c) No tiene cargas
- d) Es sólida

3. ¿Qué ocurre en la acidosis?

- a) Aumenta el pH
- b) Disminuye el pH
- c) No cambia el pH
- d) Aumenta el oxígeno

4. El líquido intracelular representa aproximadamente:

- a) 20%
- b) 40%
- c) 60%
- d) 80%

c) Análisis de caso clínico:

Un paciente internado presenta vómitos persistentes, debilidad y respiración superficial. En laboratorio se observa un pH sanguíneo de 7,50.

Responder:

¿El paciente presenta acidosis o alcalosis?

¿Qué tipo podría ser (metabólica o respiratoria)? Justificar.

¿Qué signos clínicos debería vigilar enfermería?

¿Qué intervenciones de enfermería serían prioritarias?