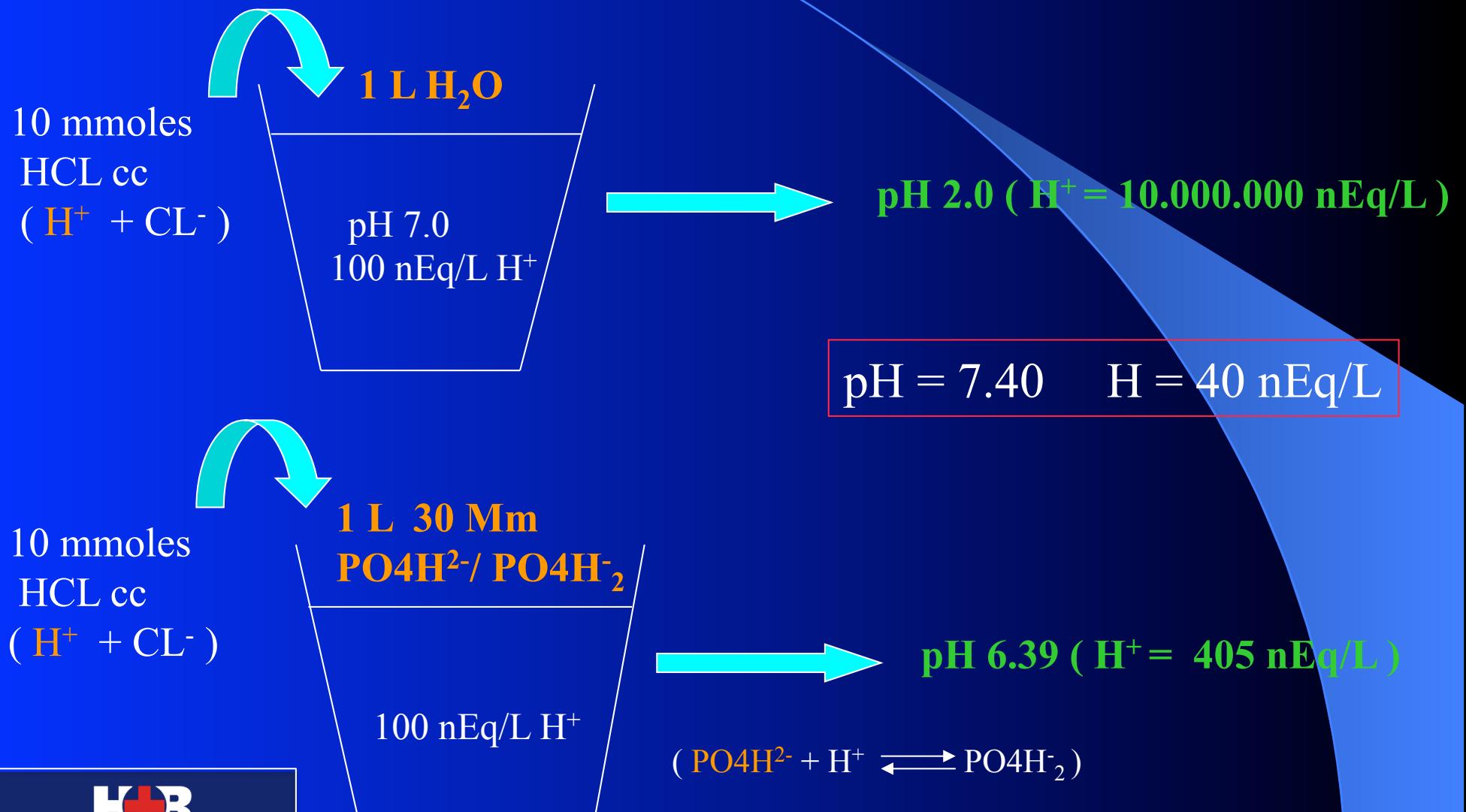


IMPORTANCIA DE LOS SISTEMAS BUFFERS



SISTEMA CERRADO VS ABIERTO

➤ **SISTEMA ABIERTO:** AH y A⁻ SON INDEPENDIENTES ENTRE SI

➤ **SISTEMA CERRADO:** ↑AH es proporcional ↓A⁻ (o viceversa)



$$\text{pH} = \text{pK} + \log \frac{\text{BASE}}{\text{ACIDO}}$$

Ejemplo: adición de 5 mmoles HCl

pH = 7.40, H = 40 nEq/L, pCO₂ = 40 mmHg,
CO₃H⁻ = 24 mmoles/L, CO₃H₂ = 1.2 mEq/L

SISTEMA CERRADO

CO₃H⁻ = 19 mEq/L

CO₃H₂ = 6.2 “

pCO₂ = 206 mmHg

H = 257 nEq/l

pH = 6.59

SISTEMA ABIERTO

CO₃H⁻ = 19 mEq/L

CO₃H₂ = 1.2 “

pCO₂ = 40 mmHg

H = 50 nEq/L

pH = 7.30

PRINCIPIO ISOHIDRICO

SANGRE: SOLUCION HOMOGENEA DE n BUFFERS (UNICO pH)



$$K_1 = \frac{[A_1^-][H_1^+]}{[AH_1]}$$

$$[H_1^+] = K_1 \frac{[AH_1]}{[A_1^-]}$$



$$K_2 = \frac{[A_2^-][H_2^+]}{[AH_2]}$$

$$[H_2^+] = K_2 \frac{[AH_2]}{[A_2^-]}$$



$$K_3 = \frac{[A_3^-][H_3^+]}{[AH_3]}$$

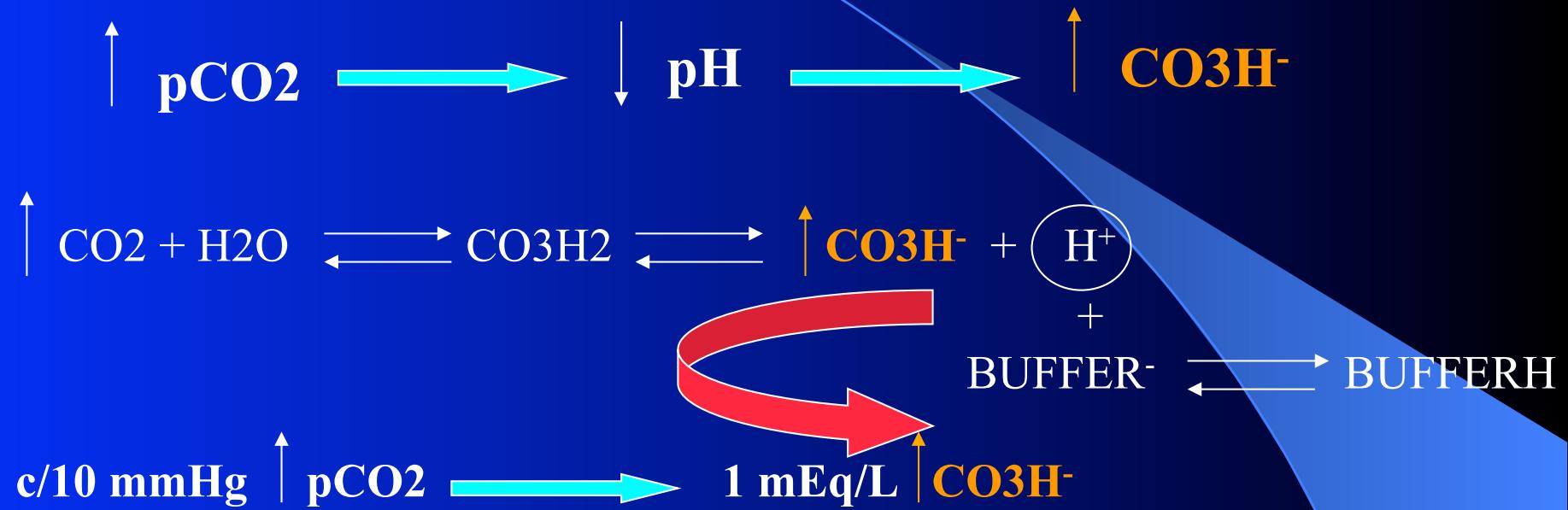
$$[H_3^+] = K_3 \frac{[AH_3]}{[A_3^-]}$$

$$[H_1^+] = [H_2^+] = [H_3^+] = [H_n^+]$$

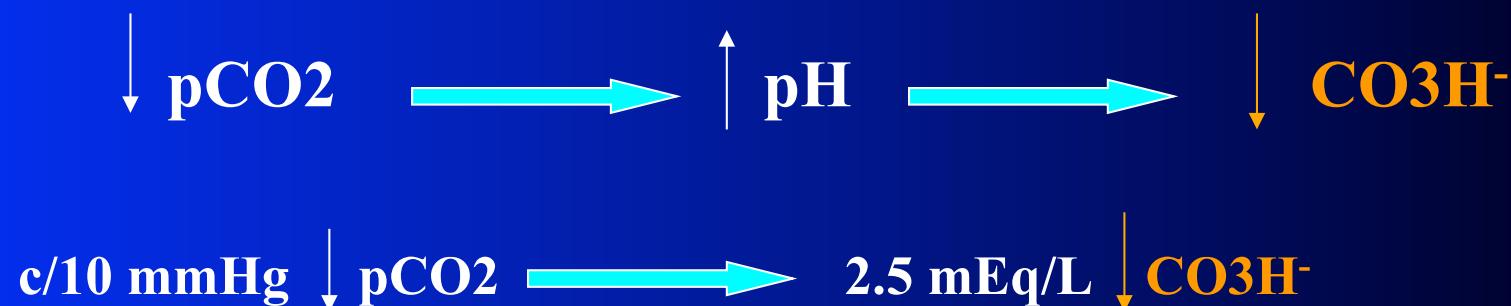
$$[H] = K_1 \frac{[AH_1]}{[A_1^-]} = K_2 \frac{[AH_2]}{[A_2^-]} = K_3 \frac{[AH_3]}{[A_3^-]} = K_n \frac{[AH_n]}{[A_n^-]}$$

ACCION BUFFER EN ALTERACIONES RESPIRATORIAS

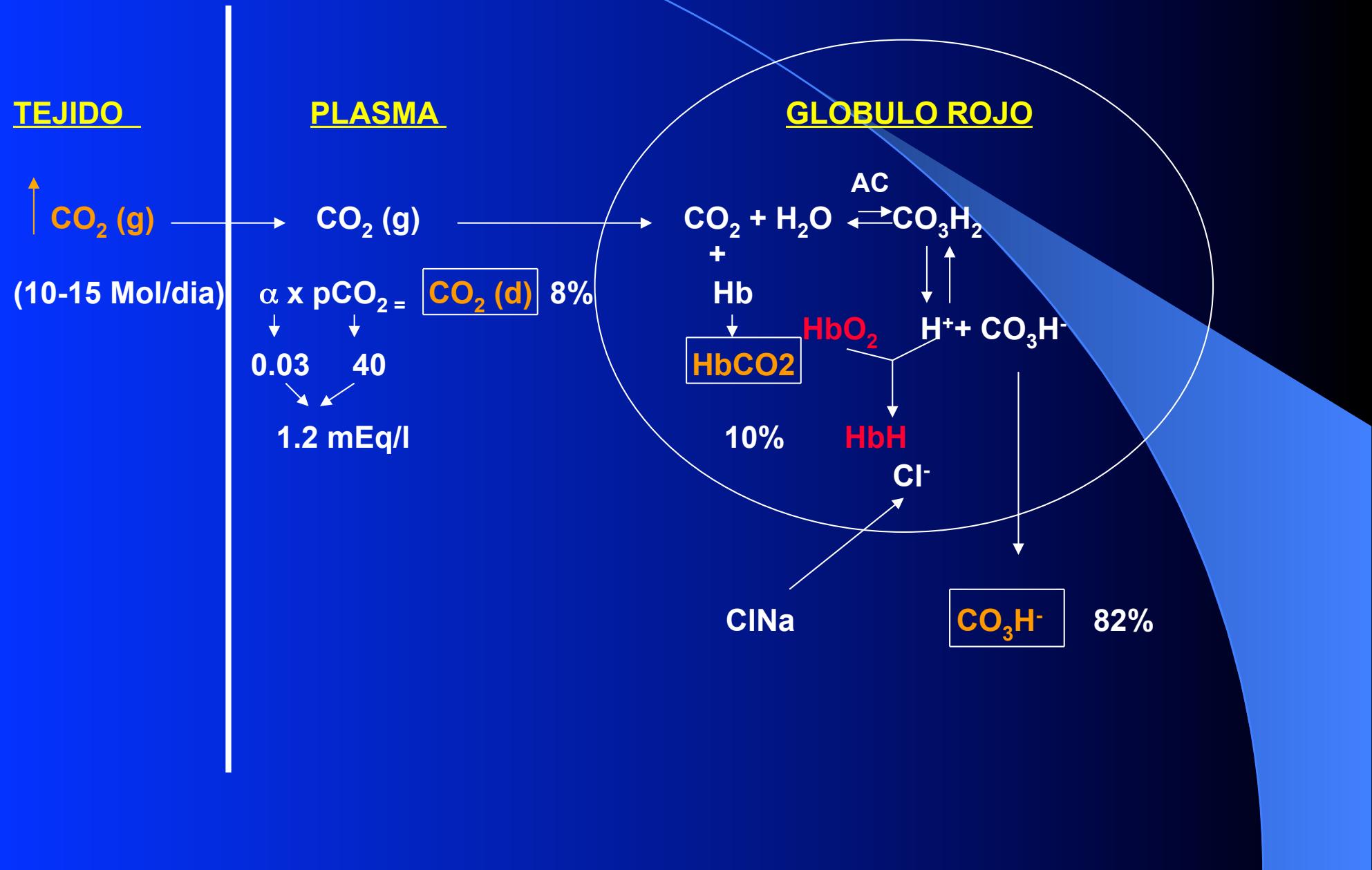
➤ ACIDOSIS RESPIRATORIA AGUDA:



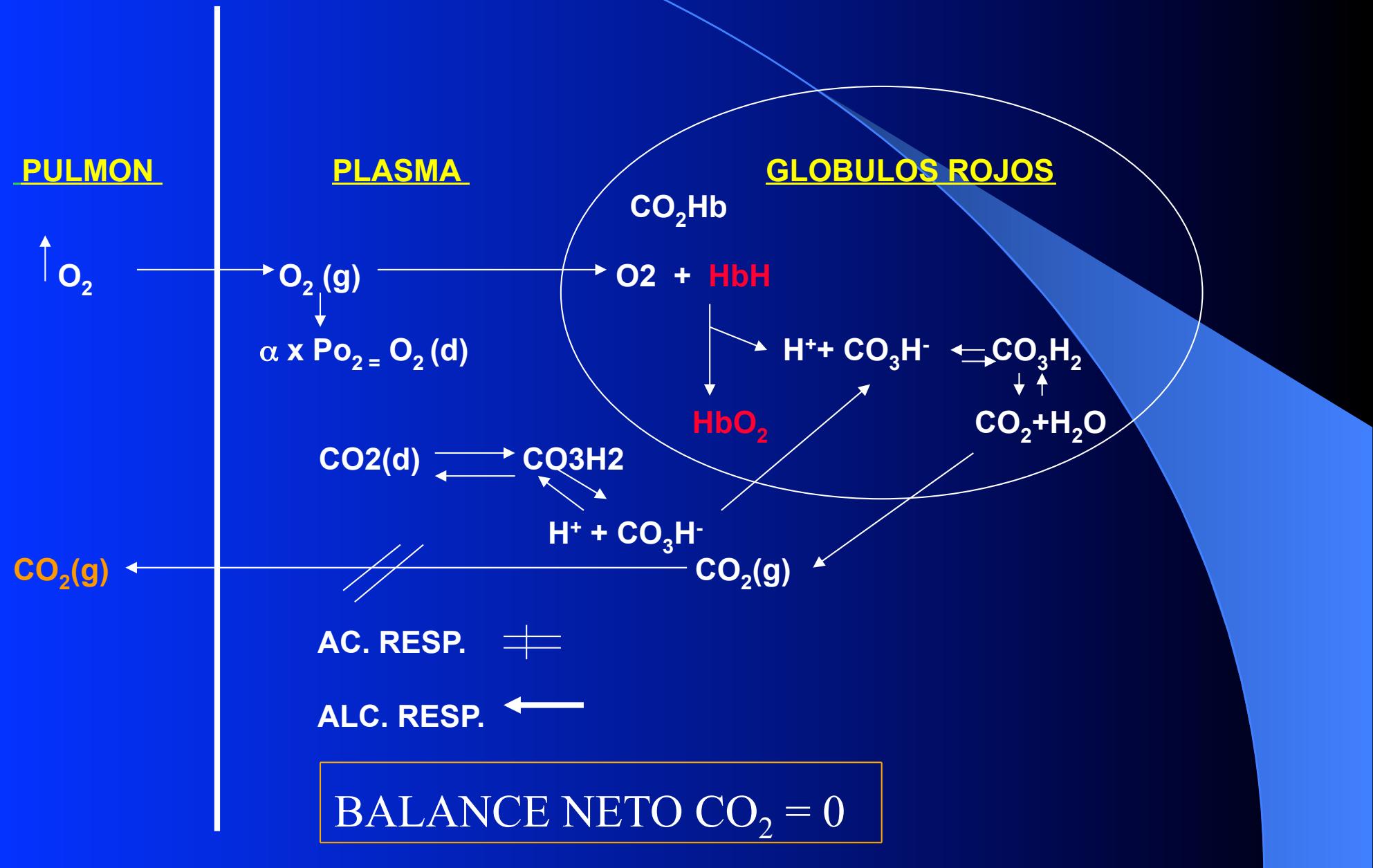
➤ ALCALOSIS RESPIRATORIA AGUDA



TRANSPORTE DE CO₂



ELIMINACION DE CO₂



FUENTES DE ACIDOS Y BASES ENDOGENAS

➤ ACIDOS ENDOGENAS:

- Aa sulfurados $\xrightarrow{O_2} H_2SO_4 + \text{UREA} + CO_2 + H_2O$
- Acidos de fosfoesteres $\xrightarrow{H_2O} H_3PO_4$
- Glucosa \longrightarrow Ac. Lactico / Piruvico
- TG \longrightarrow Acidos grasos
- Nucleoproteinas \longrightarrow Ac. Urico

➤ BASES ENDOGENAS:

- Aniones organicos $\xrightarrow{O_2} CO_3H^- + \text{UREA} + CO_2 + H_2O$
- Sales de fosfoesteres $\xrightarrow{H_2O} CO_3H^- + H_2PO_4^-$

FUENTES DE ACIDOS Y BASES ENDOGENAS

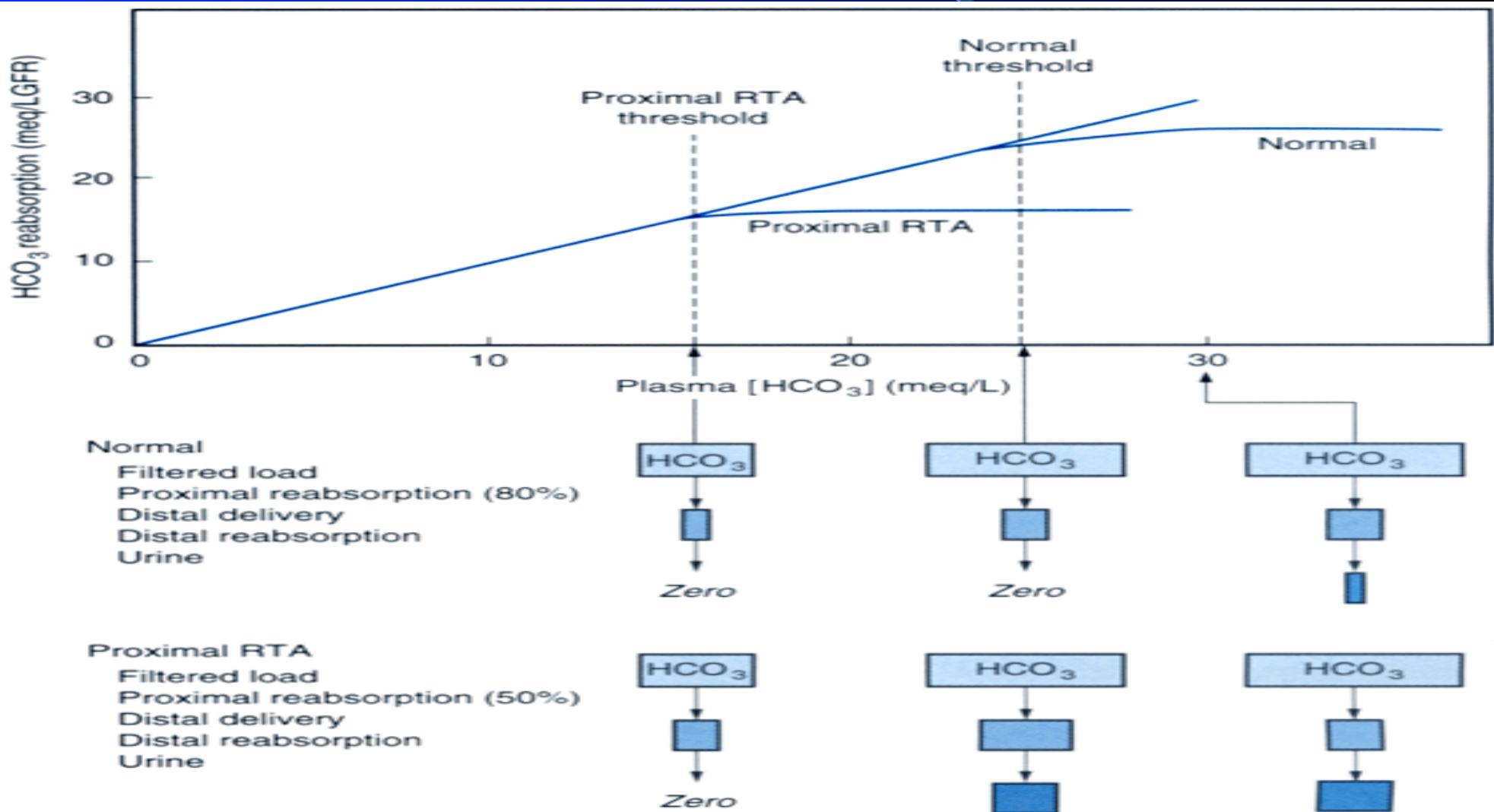
➤ ACIDOS ENDOGENAS:

- Aa sulfurados $\xrightarrow{O_2} H_2SO_4 + \text{UREA} + CO_2 + H_2O$
- Acidos de fosfoesteres $\xrightarrow{H_2O} H_3PO_4$
- Glucosa \longrightarrow Ac. Lactico / Piruvico
- TG \longrightarrow Acidos grasos
- Nucleoproteinas \longrightarrow Ac. Urico

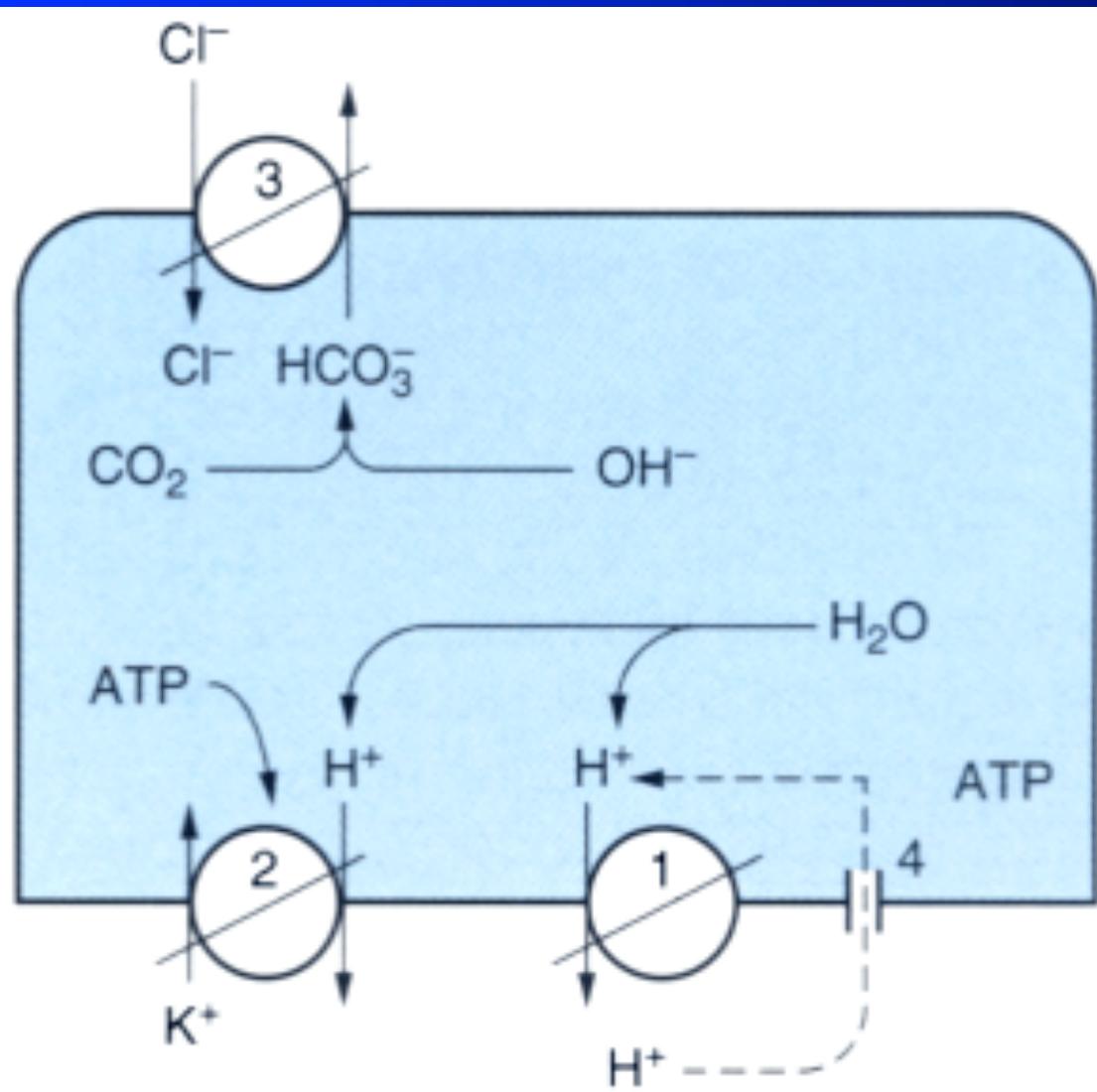
➤ BASES ENDOGENAS:

- Aniones organicos $\xrightarrow{O_2} CO_3H^- + \text{UREA} + CO_2 + H_2O$
- Sales de fosfoesteres $\xrightarrow{H_2O} CO_3H^- + H_2PO_4^-$

ACIDOSIS TUBULAR PROXIMAL



DEFECTOS DE ACIDIFICACION RENAL y ATR DISTAL



ACIDEZ TITULABLE Y FOSFATOS

VN Ppl = 4.0 mg/dl

$$Ppl \text{ (mg/dl)} = \frac{4.0 \times 10}{31} = 1.33 \text{ mmol/l} \longrightarrow 25\% \text{ UNIDO A ALB.} = 1.0 \text{ mM}$$

Carga filtrada de P = IFG x Ppl filtrable
= 180 L/dia x 1.0
= 180 mmol/dia

Reabsorción proximal P = 75 %

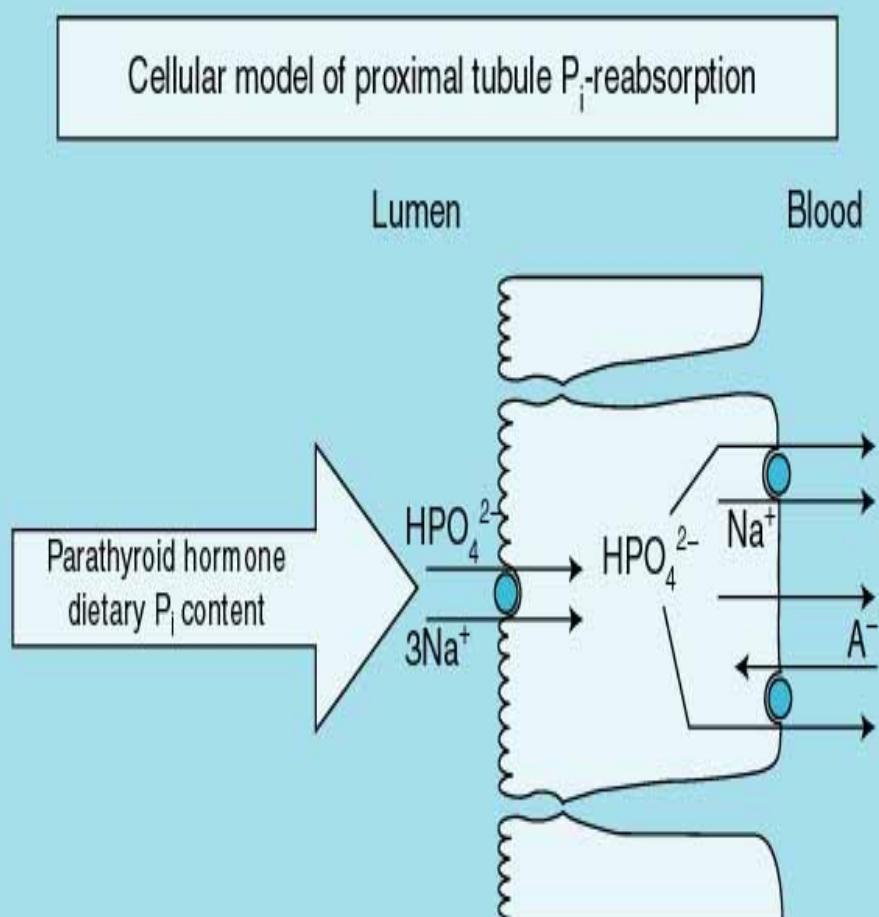
$$180 \times 0.25 = 45 \text{ mmol /dia}$$

PO₄H²⁻ : PO₄H⁻₂ pH = 7.40
80 % 20%

$$\text{AT. (PO}_4\text{H}^{2-}\text{)} = 0.8 \times 45 = 36 \text{ mmol/dia} + (5 \text{ mmol/dia Citrato})$$

AT total = 40 mmol/dia

REABSORCION PROXIMAL DE FOSFATOS



AUMENTA EL TRANSPORTE

- ALC. METABOLICA CRONICA
- HIPERKALEMIA
- BAJA DIETA DE P
- STANIOCALCINA
- HORMONAS TIROIDES

DISMINUYE EL TRANSPORTE

- AC. METABOLICA CRONICA
- ACIDOSIS RESPIRATORIA AGUDA
- HIPOKALEMIA
- ALTA DIETA EN P
- PTH

RESPUESTA RENAL A LA CARGA FILTRADA DE FOSFATOS

