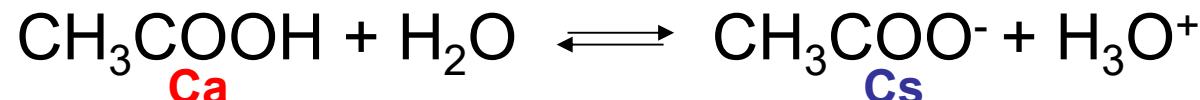
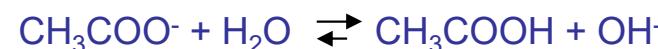
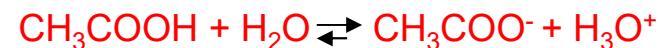


SOLUZIONI TAMPONE

Soluzioni tampone

Soluzioni in grado di mantenere inalterato il pH in seguito alla **diluizione** e all'aggiunta di moderate quantità di **acido** (o **base**) forte. Sono costituite da un acido (o una base) debole e da un suo sale in quantità paragonabili



$$K_a = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{K_a [\text{CH}_3\text{COOH}]}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}$$

$$-\log [\text{H}_3\text{O}^+] = -\log K_a - \log \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}]}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}$$

$$\text{pH} = \text{p}K_a - \log \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}]}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}$$

**Equazione di
Henderson-Hasselbach**

Soluzione Tampone:

$$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0.1 \text{ M}$$

$$[\text{CH}_3\text{COO}^-] = 0.18 \text{ M}$$



$$K_a = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{K_a [\text{CH}_3\text{COOH}]}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{1.8 \times 10^{-5} \times 0.1}{0.18}$$

$$\text{pH} = 5.0$$

- soluzione di $[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0.1 \text{ M}$

$$K_a = \frac{[\text{CH}_3\text{COO}^-] [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{CH}_3\text{COOH}]} = \frac{x^2}{0.1}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = [(1.8 \times 10^{-5}) \times 0.1]^{1/2} = 1.34 \times 10^{-3} \quad \text{pH} = 2.87$$

- soluzione di $[\text{CH}_3\text{COO}^-] = 0.18 \text{ M}$

$$K_b = \frac{[\text{CH}_3\text{COOH}] [\text{OH}^-]}{[\text{CH}_3\text{COO}^-]} = \frac{x^2}{0.18}$$

$$[\text{OH}^-] = [(5.6 \times 10^{-10}) \times 0.18]^{1/2} = 1.0 \times 10^{-5}$$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = K_w / [\text{OH}^-] = 1.0 \times 10^{-9} \quad \text{pH} = 9$$

Capacità tamponante

- Concentrazione
- Rapporto acido / base

Efficacia massima: $[\text{acido}] = [\text{base}]$

Intervallo: $0.1 < [\text{acido}]/[\text{base}] < 10$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{K_a [\text{acido}]}{[\text{base}]}$$

$$\text{pH} = \text{p}K_a - \log \frac{[\text{acido}]}{[\text{base}]}$$

$$\text{pH} = \text{p}K_a - \log 10 = \text{p}K_a - 1$$

$$\text{pH} = \text{p}K_a - \log 1/10 = \text{p}K_a + \log 10 = \text{p}K_a + 1$$

$$\text{pH} = \text{p}K_a \pm 1$$

• diluizione

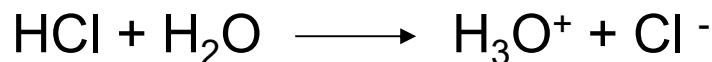
$[\text{CH}_3\text{COOH}] 0.1 \text{ M} / [\text{CH}_3\text{COO}^-] 0.18 \text{ M}$

1:10 $[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0.01 \text{ M}; [\text{CH}_3\text{COO}^-] = 0.018 \text{ M}$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{0.01}{0.018} 1.8 \times 10^{-5} = 1.0 \times 10^{-5} \text{ mol/dm}^3$$

pH = 5.0

• piccola aggiunta di acido forte 0.01 moli di HCl

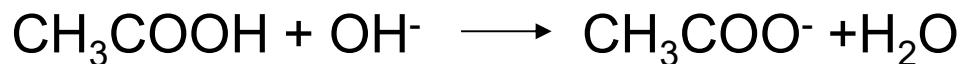


$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0.11$ $[\text{CH}_3\text{COO}^-] = 0.17$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{0.11}{0.17} 1.8 \times 10^{-5} = 1.16 \times 10^{-5} \text{ mol/dm}^3$$

pH = 4.9

• piccola aggiunta di base forte 0.01 moli di NaOH



$[\text{CH}_3\text{COOH}] = 0.09$ $[\text{CH}_3\text{COO}^-] = 0.19$

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{0.09}{0.19} 1.8 \times 10^{-5} = 0.85 \times 10^{-5} \text{ mol/dm}^3$$

pH = 5.06

TAMPONI FISIOLOGICI

- Diodrogeno fosfato / idrogeno fosfato H_2PO_4^- / HPO_4^{2-}
- Acido carbonico / idrogenocarbonato H_2CO_3 / HCO_3^-
- Proteine / anioni proteinato

pH sangue: 7.41

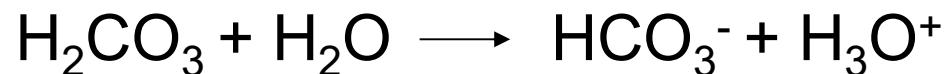
pH < 7.38: acidosi; pH < 7: morte

pH > 7.45: alcalosi; pH > 7.8: morte

Tampone: $\text{H}_2\text{PO}_4^-/\text{HPO}_4^{2-}$ $K_a = 6.3 \times 10^{-8}$; $pK_a = 7.2$

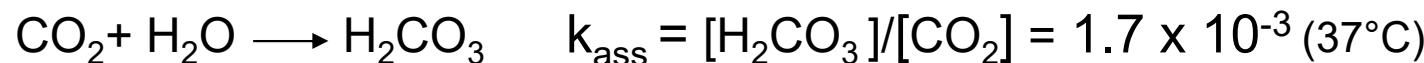


Tampone: $\text{H}_2\text{CO}_3/\text{HCO}_3^-$ $pK_a = 6.1$



pH: 7.4: $[\text{H}_2\text{CO}_3] = 1.2 - 1.4 \text{ meq/dm}^3$; $[\text{HCO}_3^-] = 24 - 28 \text{ meq/dm}^3$

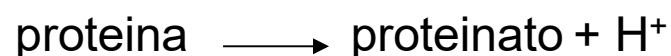
Respirazione polmonare: $[\text{CO}_2]$



Funzione renale: $[\text{HCO}_3^-]$



Tampone: proteina/proteinato



Esercizi

1. Calcolare il pH di una soluzione che contiene 0.320 mol/dm^3 di NH_3 ($K_b = 1.85 \times 10^{-5}$) e 0.210 mol/dm^3 di NH_4Cl .
2. Si calcoli in quale rapporto devono essere le concentrazioni di CH_3COOK e CH_3COOH ($K_a = 1.8 \times 10^{-5}$) per avere una soluzione tampone a $\text{pH} = 5.50$.
3. Calcolare quanti grammi di cloruro di ammonio occorre sciogliere in 100 cm^3 di una soluzione 0.150 M di ammoniaca ($K_b = 1.85 \times 10^{-5}$) per ottenere una soluzione tampone a $\text{pH} = 9.50$. Il volume della soluzione dopo l'aggiunta del sale è ancora 100 cm^3 .
4. In 250 cm^3 di una soluzione di ammoniaca 0.022 M ($K_b = 1.85 \times 10^{-5}$) è sciolto HCl gassoso fino ad ottenere una soluzione a $\text{pH} = 8.80$. Calcolare il volume di HCl gassoso (misurato alle c.n.).
5. 30 cm^3 di HCl 0.151 M sono aggiunti a 125 cm^3 di una soluzione 0.225 M in CH_3COONa e 0.202 M in CH_3COOH ($K_a = 1.8 \times 10^{-5}$). Calcolare di quanto varia il pH della soluzione per l'aggiunta dell'acido. Calcolare inoltre di quanto varia il pH quando la stessa quantità di HCl è aggiunta a 125 cm^3 di acqua.
6. A 100 cm^3 di una soluzione 0.125 M di acido acetico ($K_a = 1.8 \times 10^{-5}$) e 0.445 M di acetato di sodio sono aggiunti 0.50 g di idrossido di sodio. Calcolare la variazione di pH. Si trascuri la variazione di volume per l'aggiunta dell'idrossido di sodio.