

### **QCM 1 : A propos des rappels et définitions sur l'équilibre acido-basique**

- A) Quand  $\text{pH} > \text{pKa}$ , la forme liée AH prédomine
- B) Quand  $\text{pH} = \text{pKa}$ , il y a autant de forme liée que dissociée
- C)  $\text{pH} = \log[\text{H}^+]$
- D) Une solution avec  $[\text{H}^+] > 10^{-7} \text{ mol/L}$  est basique
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

### **QCM 2 : A propos des liquides biologiques**

- A)  $[\text{H}^+] = 100 \text{ nmol/L}$  dans l'estomac soit un pH de 7
- B)  $[\text{H}^+] = 100 \text{ mmol/L}$  dans les cellules soit un pH de 1
- C)  $[\text{H}^+] = 40 \text{ nmol/L}$  dans le milieu extracellulaire soit un pH de 7,4
- D) Le pH de l'urine est toujours supérieur à 8
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

### **QCM 3 : A propos de l'équilibre acido-basique**

- A) L'équilibre acido-basique influence la vitesse des réactions enzymatiques
- B) Le métabolisme aérobie produit des acides lactiques
- C) Le métabolisme anaérobie produit exclusivement du  $\text{CO}_2$
- D) Si le pH atteint 7,4, la survie de l'individu est compromise
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses

### **QCM 4 : A propos de la régulation du pH**

- A) Au repos, la capacité de régulation des reins est plus grande que celles des poumons
- B) Pendant l'effort l'activité des reins augmente x5
- C) Dans la zone tampon, le pH diminue plus légèrement lors de l'ajout de proton
- D) Le pouvoir tampon est minimal lorsque le pH de la solution est égal au  $\text{pKa}$  du couple
- E) Les propositions A, B, C et D sont fausses