

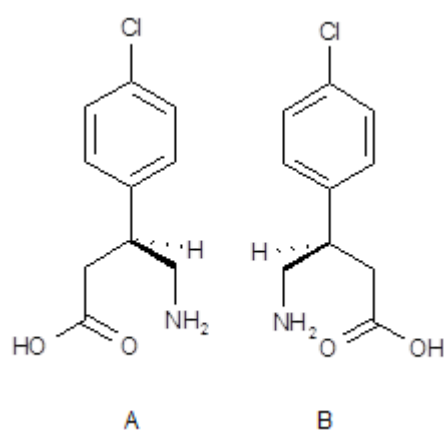
Question **16**

Non répondue

Noté sur 1,00

Le baclofène est un myorelaxant commercialisé sous forme racémique. L'énantiomère R est 100 fois plus actif que l'énantiomère S.

Parmi les affirmations suivantes, laquelle (lesquelles) est (sont) exacte(s) ?



Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ Le baclofène est administré sous forme racémique ce qui signifie que c'est un mélange équimolaire des énantiomères R et S
- ☐ L'énantiomère R est le composé A
- ☐ L'énantiomère R est le composé B
- ☐ Le baclofène est un acide gamma-aminé
- ☐ L'état d'ionisation du baclofène est 0 à pH physiologique (pH 7,4)

Les réponses correctes sont : Le baclofène est administré sous forme racémique ce qui signifie que c'est un mélange équimolaire des énantiomères R et S, L'énantiomère R est le composé A, Le baclofène est un acide gamma-aminé, L'état d'ionisation du baclofène est 0 à pH physiologique (pH 7,4)

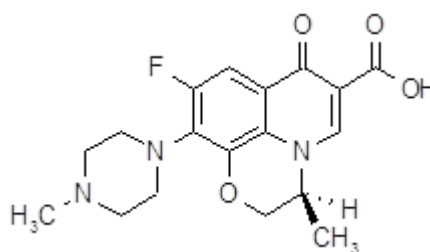
Question **17**

Non répondue

Noté sur 1,00

La lévofloxacin est un antibiotique de synthèse à large spectre, appartenant au groupe des fluoroquinolones.

Parmi les affirmations suivantes, laquelle (lesquelles) est (sont) exacte(s) ?



Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ La lévofloxacin est à l'état d'ionisation +1 à pH physiologique (pH 7,4)
- ☐ La lévofloxacin possède un atome d'halogène
- ☐ La lévofloxacin possède une fonction éther
- ☐ La lévofloxacin possède deux atomes de carbone asymétrique
- ☐ La lévofloxacin possède un cycle pipéridine

Les réponses correctes sont : La lévofloxacin possède un atome d'halogène, La lévofloxacin possède une fonction éther