

Question **30**

Non répondue

Noté sur 1,00

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

On désire contrôler la concentration d'une solution de céfuroxime dans un collyre annoncée à 10 mg/mL en céfuroxime et à 9 g/L en NaCl, par spectroscopie UV.:

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ on préparera une série de solutions étalons allant de 8 à 12 mg/mL en céfuroxime
- ☐ on préparera une série de solutions étalons allant de 2 à 8 mg/mL en céfuroxime
- ☐ on préparera une série de solutions étalons allant de 0 à 100 mg/mL en céfuroxime
- ☐ les solutions étalons seront préparées dans du NaCl à 9 g/L
- ☐ les solutions étalons seront préparées dans de l'eau

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : on préparera une série de solutions étalons allant de 8 à 12 mg/mL en céfuroxime, les solutions étalons seront préparées dans du NaCl à 9 g/L

Question **31**

Non répondue

Noté sur 1,00

On désire contrôler la concentration d'une solution de céfuroxime dans un collyre annoncé à 10 mg/mL en céfuroxime et à 9 g/L en NaCl, par spectroscopie UV. Pour ce faire :

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ préparer et analyser les solutions étalons suivantes : 8 ; 9 ; 10 ; 11 et 12 mg/mL
- ☐ préparer et analyser les solutions étalons suivantes : 1 ; 2 ; 3 ; 4 et 5 mg/mL
- ☐ les solutions étalons seront préparées dans du NaCl à 9g/L
- ☐ les solutions étalons seront préparées dans de l'eau
- ☐ préparer et analyser les solutions étalons suivantes : 0 ; 1 ; 2 ; 3 à 108 mg/mL

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : les solutions étalons seront préparées dans du NaCl à 9g/L, préparer et analyser les solutions étalons suivantes : 8 ; 9 ; 10 ; 11 et 12 mg/mL

Question **32**

Non répondue

Noté sur 1,00

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

On désire préparer une solution d'acide chlorhydrique à 1 mol/L. Pour cela, on peut :

Veuillez choisir au moins une réponse :

- ☐ mélanger 1900 μ L d'eau et 100 μ L d'une solution à 20 mol/L
- ☐ mélanger 10 mL d'eau et 1 mL d'une solution à 10 mol/L
- ☐ mélanger 9 mL d'eau et 1 mL d'une solution à 10 mol/L
- ☐ diluer au dixième, une solution à 10 mol/L
- ☐ mélanger 0,9 mL d'eau et 100 μ L d'une solution à 10 mol/L

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : mélanger 9 mL d'eau et 1 mL d'une solution à 10 mol/L, diluer au dixième, une solution à 10 mol/L, mélanger 0,9 mL d'eau et 100 μ L d'une solution à 10 mol/L, mélanger 1900 μ L d'eau et 100 μ L d'une solution à 20 mol/L