

Question **33**

Non répondue

Noté sur 1,00

On désire diluer une solution de paracétamol à 1 mol/L afin de préparer une solution à exactement 0,2 mol/L. On procédera de la manière suivante :

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ dans un petit tube conique en plastique de 2 mL gradué, introduire 0,2 mL de la solution mère (micropipette de précision) et ajouter de l'eau jusqu'à la graduation indiquant 1 mL.
- ☐ dans un flacon en verre de 100 mL introduire : 10 mL de la solution mère (pipette graduée)+ 40 mL d'eau (éprouvette).
- ☐ dans un flacon en verre de 100 mL introduire : 10 mL de la solution mère (pipette jaugée) + 40 mL d'eau (éprouvette).
- ☐ dans un petit tube conique en plastique de 2 mL gradué, introduire : 200 µL de la solution mère (micropipette de précision) et ajouter 800 µL d'eau (micropipette de précision)
- ☐ dans une fiole jaugée de 10 mL introduire 2 mL de la solution mère (pipette jaugée) et compléter jusqu'au trait de jauge avec de l'eau

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : dans une fiole jaugée de 10 mL introduire 2 mL de la solution mère (pipette jaugée) et compléter jusqu'au trait de jauge avec de l'eau, dans un petit tube conique en plastique de 2 mL gradué, introduire : 200 µL de la solution mère (micropipette de précision) et ajouter 800 µL d'eau (micropipette de précision)

Question **34**

Non répondue

Noté sur 1,00

L'aspirine a un pKa de 3,48. Quelle(s) est (sont) l(es) affirmation(s) exacte(s) ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ En solution dans l'eau, l'aspirine est totalement sous sa forme acide
- ☐ En solution dans l'eau, l'aspirine est totalement sous sa forme basique
- ☐ En solution dans l'eau, l'aspirine est partiellement ionisée
- ☐ En solution dans l'eau, l'aspirine est totalement ionisée.
- ☐ En solution dans l'eau, l'aspirine est totalement sous sa forme moléculaire.

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : En solution dans l'eau, l'aspirine est totalement sous sa forme basique, En solution dans l'eau, l'aspirine est totalement ionisée.

Question **35**

Non répondue

Noté sur 1,00

Parmi les propositions suivantes concernant les conditions de validité de la loi de Beer-Lambert, quelles sont celles qui sont exactes ?

Veillez choisir au moins une réponse :

- ☐ La loi de Beer-Lambert est additive
- ☐ La solution soumise à mesure doit être limpide
- ☐ La concentration en soluté, à mesurer, doit être inférieure à la micromolarité
- ☐ La loi de Beer-Lambert est inapplicable lorsque le milieu présente un effet de matrice stricto sensu
- ☐ La loi de Beer-Lambert nécessite l'utilisation de monochromateur de bandes passantes supérieures à 50 nm

Votre réponse est incorrecte.

Les réponses correctes sont : La solution soumise à mesure doit être limpide, La loi de Beer-Lambert est additive