

Matériel pédagogique spécifique à Biogen

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?





Questions et réponses

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

1. Comment appelle-t-on une substance qui n'aime pas l'eau ?

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

1. Une substance qui n'aime pas l'eau est hydrophobe.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

2. Une substance qui possède à la fois des parties hydrophiles et hydrophobes et qui est à la fois soluble dans l'eau et hydrophobe, est appelée.....

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

2. Une substance qui possède à la fois des parties hydrophiles et hydrophobes et qui est à la fois soluble dans l'eau et hydrophobe, est appelée amphipathique ou amphiphile.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

3. Qu'est-ce qu'une solution dans un contexte pharmaceutique ?

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

3. C'est lorsqu'un solvant, dans lequel un ou plusieurs composants sont ajoutés aux solutés, devient complètement soluble.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

4. Que se passe-t-il lorsque des composés ayant une densité plus élevée que l'eau sont ajoutés à l'eau ?

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

4. Lorsque l'on ajoute à l'eau des composés dont la densité est plus élevée que celle de l'eau, la densité augmente.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

5. "M", qui exprime les moles de soluté par litre de solution, est l'abréviation quel mot ?

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

5. M est l'abréviation de Molarité.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

6. Lorsqu'un solvant devient insoluble, que crée-t-il ?

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

6. Il crée une suspension.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

7. Lorsque l'on prépare une solution de NaCl 1M, à quelle étape ajoute-t-on un petit volume d'eau distillée et désionisée ?

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

7. Nous ajoutons un petit volume d'eau distillée et désionisée à l'étape 3 : Ajouter un petit volume d'eau distillée et déionisée de façon à dissoudre le sel

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

8. La molarité (ou "M") est exprimée en termes de litres de solvant.
(vrai ou faux ?)

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

8. Faux. Elle est exprimée en termes de litres de solution.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

9. Lorsque des milieux et des tampons sont ajoutés à un solvant, quels sont les composants qui restent insolubles ?

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

9. Les cellules sont les seuls composants qui restent insolubles (et certains composants des cellules).

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

10. Définissez la solubilité.

Préparation des tampons et des milieux - Comment préparer une solution ?

10. La quantité maximale de soluté qui peut être dissoute dans un solvant avant que le soluté ne se sépare et/ou ne précipite.

Merci de votre attention !

D-SCHULE – Your Language School



D-SCHULE
Domenika Hüser
info@d-schule.ch
+41 79 730 52 35