

- 1/ F, substance **homogène**
- 2/ V
- 3/ V
- 4/ F, la solubilité dépend aussi *du solvant*
- 5/ F, hydrophobe → solvant apolaire
- 6/ F, la constante diélectrique **augmente** avec la polarité
- 7/ V
- 8/ F, car le formamide est *toxique* pour l'organisme
- 9/ F, exceptions: dissolution exothermique, gaz (plus solubles à froid), ...
- 10/ V, dans les dissolutions par ionisation
- 11// F, **dissolution plus facile à l'état amorphe qu'à l'état cristallin**
- 12/ V
- 13/ F
- 14/ V
- 15/ F, en général, les formes anhydres sont plus faciles à dissoudre que les formes solvatées/hydratées
- 16/ V
- 17/ V
- 18/ F, tétracycline → *solubilité très faible*
- 19/ V
- 20/ F, un **eutectique** est mélange solide de 2 substances dont le point de fusion est en général inférieur aux points de fusion des substances isolées
- 21/ V
- 22/ F, matrice inactive pharmacologiquement
- 23/ V
- 24/ F
- 25/ F, la filtration peut aussi servir à récupérer les particules solides en suspension dans la solution (PA)
- 26/ V
- 27/ V
- 28/ F, retient les particules de taille **inférieure**
- 29/ V
- 30/ V
- 31/ V
- 32/ V
- 33/ V
- 34/ F, *débit inversement proportionnel à la viscosité* (cf loi de Poiseuille)
- 35/ V
- 36/ F, **bipermutation** → eau déminéralisée
- 37/ V
- 38/ F, osmose → membrane **semi-perméable**
- 39/ F, lors de l'osmose, le solvant va du soluté le moins concentré vers le soluté le plus concentré
- 40/ V
- 41/ F, eau stérile et *apyrogène*
- 42/ F, **distillation** → eau déminéralisée

43/ V

44/ V

45/ V

46/ V

47/ F, *zone de coupure = gamme des masse moléculaires retenues partiellement (0 – 100 %)*

La définition donnée dans l'item est celle du seuil de coupure moléculaire

48/ F

49/ F, préfiltration à faire justement pour éviter le colmatage

50/ V

51/ F, toujours **réipients unidose** pour les préparations pour irrigation!

52/ V

53/ V

54/ F, augmentation de la surface de contact produit/air lors de la nébulisation

55/ V

56/ F, dessiccation à 150 °C et nébulisat à 60 °C

**Eaux déminéralisées → obtenues par distillation, bipermutation ou osmose inverse**

Allez, un DM de moins à faire! Vous touchez au but! :)

Re le même blabla que hier: DM fait à partir des ronéos de l'an dernier, donc je ne garantis par la véracité totale des choses, et il est possible que certaines parties soient HP cette année... etc

Pas de blague pour aujourd'hui, sorry! Je n'en ai pas trouvé qui me plaisait :/

Je vous dire couraaaaaaaaaaaaaage jeunes padawans! Les vacances pointent le bout de leur nez :D

Plus que quelques jours à tenir, et ceux-là sont vraiment les plus difficiles

D'un point de vue personnel, ayant du mal à travailler les 2-3 jours avant le concours, j'ai bien profité des DM/tutorats/annales pour me conforter dans mes apprentissages → pensez-y si vous êtes un peu comme moi ;)

Bonne fin de journée les loulous :D