

COCHEZ LA OU LES REPONSE(S) JUSTE(S).
UNE REPONSE FAUSSE ANNULERAIT LES REPONSES JUSTES

1. Le contrôle des suspensions pour usage oral porte sur :
- a. Identification et dosage du viscosifiant,
 - b. La mesure de la viscosité,
 - c. Une analyse granulométrique de la phase dispersée,
 - d. Identification et dosage de conservateurs antimicrobiens.
2. Lors de la fabrication des suspensions pharmaceutiques :
- a. La phase continue est dispersée au sein de la phase discontinue,
 - b. Le principe actif doit être mouillé avec un tensioactif.
 - c. Le principe actif doit être mouillé avec un agent viscosifiant,
 - d. L'augmentation de la température facilite la dispersion du principe actif.
3. Une suspension pharmaceutique est dite stable :
- a. Le facteur de sédimentation est proche de 0,
 - b. Lors d'une sédimentation rapide des particules dispersées,
 - c. Lors les valeurs de D10, D50 et D90 sont proches,
 - d. Lors les valeurs de D10, D50 et D90 sont éloignées.
4. En formulation des suspensions :
- a. L'agent thixotrope assure une viscosité adéquate à l'usage prévu,
 - b. La valeur du potentiel zêta est indicative de stabilité,
 - c. La distribution granulométrique de la phase dispersante doit être étroite,
 - d. Sèches, la stabilité du Pa est meilleure qu'en milieu liquide.
5. Une suspension pharmaceutique est dite instable lors d'une :
- a. Modification de sa viscosité,
 - b. Modification de sa distribution granulométrique,
 - c. Formation de sédiment flocculé,
 - d. Formation de sédiment deflocculé.
6. Une émulsion se caractérise par :
- a. Son sens,
 - b. Son mode de fabrication,
 - c. Sa granulométrie,
 - d. Sa texture.
7. Dans le cas de la floculation et la coalescence :
- a. peuvent être évitées par la formation d'un film interfacial,
 - b. Sont provoquées suite à la formation d'un film interfacial,
 - c. Peuvent être évitées par les charges électriques à la surface des globules,
 - d. Sont deux phénomènes de stabilité des émulsions

ResiPharmaTM

8. Les surfactifs :

- 96 ✓
- a. Anioniques n'agissent qu'en milieu alcalin et les cationiques en milieu acide.
 - b. Anioniques n'agissent qu'en milieu acide et les cationiques en milieu alcalin.
 - c. Non ioniques n'ont pas les inconvénients des ioniques, mieux tolérés et plus employés.
 - d. Anioniques et cationiques sont incompatibles entre eux et très irritants.

9. Le HLB critique :

- 96 ✓
- a. Est une caractéristique des phases huileuses.
 - b. Est une caractéristique des deux phases.
 - c. Donne une émulsion laiteuse, fluide et stable.
 - d. Est très facile à déterminer.

10. La préparation des émulsions :

- 96 ✓
- a. Consiste à dissoudre l'une des phases dans l'autre par agitation.
 - b. Consiste à disperser l'une des phases dans l'autre par agitation.
 - c. S'effectue généralement à froid.
 - d. Inclut une étape d'homogénéisation.

11. L'instabilité des émulsions :

- 96 ✓
- a. Correspond au déplacement vertical des particules de la phase dispersée sous l'influence de la gravité.
 - b. Correspond au déplacement horizontal des particules de la phase dispersée sous l'influence de la gravité.
 - c. La vitesse de déplacement d'une particule sphérique au sein d'un liquide newtonien (eau) est régie par la loi de STOCKES.
 - d. La vitesse de déplacement d'une particule sphérique au sein d'un liquide non newtonien est régie par la loi de STOCKES.

12. La lyophilisation :

- 96 ✓
- a. Consiste à disperser la substance à dessécher en un brouillard de fines gouttelettes, au sein d'un courant d'air très chaud.
 - b. Consiste à congeler la substance à dessécher puis à effectuer une sublimation de la glace obtenue.
 - c. Comprend trois étapes : la dissolution, la concentration et la sublimation.
 - d. Toutes les propositions sont fausses.

13. Lorsque le PA est stable à un pH non physiologique et très étroite :

- 96 ✓
- a. Il est préférable de ne pas tamponner.
 - b. Il est préférable de tamponner.
 - c. Il est présenté sous forme de poudre lyophilisé stérile.
 - d. Le titre sera ajusté à l'aide d'un acide ou d'une base forte.

ResiPharmaTM

14. Les différentes préparations à usage parentéral :

- a. En raison de la stérilité et de la stabilité exigée, toutes les préparations à usage parentéral comptent parmi leurs excipients un conservateur antimicrobien.
- b. Les préparations pour perfusion sont des formulations liquides stériles à diluer. elles sont destinées à une administration en grands volumes.
- c. Les implants injectables sont destinés à assurer un effet retard.
- d. Toutes les propositions précédentes sont fausses.

15. L'isotonie des préparations injectables :

- a. signifie une concentration molaire identique à celle des liquides tissulaires,
- b. Est l'abaissement cryoscopique.
- c. Est la même pression osmotique que celle du plasma.
- d. Dépend du pH de plasma.

16. Le pH des préparations injectables conditionne :

- a. La tolérance du médicament par l'organisme,
- b. Sa stabilité et sa conservation.
- c. Parfois son activité.
- d. La stérilité.

ResiPharmaTM

17. A propos des rayonnements ionisants, indiquer la (les) proposition (s) qui est (sont) exacte(s) :

- a. Utilisés principalement pour la stérilisation du matériel médicochirurgical à usage unique,
- b. Les Beta sont germicides,
- c. Les gamma sont germicides.
- d. La dose minimale stérilisante est de 25 kGy

18. La filtration

- a. Stérilisante utilise des filtres de 0,22 μm de diamètre,
- b. Stérilisante utilise des filtres de 0,45 μm de diamètre,
- c. Des suspensions est possible lorsque la porosité du filtre utilisé est supérieure à la taille des globules dispersées.
- d. Donne un filtrat limpide.

19. Parmi les propositions suivantes concernant la stérilisation, indiquer celle(s) qui est (sont) exacte(s).

- a. Le NAS indique le degré d'assurance avec lequel une population d'articles est rendue stérile.
- b. La chaleur sèche est recommandée pour la dépyrogénéisation des contenants en verre des préparations injectables.
- c. L'essai de stérilité est suffisant pour conclure la stérilité de tout le lot.
- d. L'essai de stérilité n'est pas suffisant pour conclure la stérilité de tout le lot.

20. La stérilisation par la chaleur :

- a. Humide est la méthode de stérilisation recommandée par la pharmacopée,
- b. Humide est la méthode recommandée pour la dépyrogénéisation des flacons en verre,
- c. Est un moyen physique de destruction de microorganismes,
- d. Humide est effectuée au moyen de vapeur saturée et sous pression.

21. A propos des antiseptiques gazeux, indiquer la (les) proposition (s) qui est (sont) exacte(s):

- 2/3
r
- a. L'oxyde d'éthylène est un gaz bactéricide,
 - b. L'oxyde d'éthylène sert à la depyrogénisation des récipients en verre,
 - c. Le formaldéhyde est un gaz peu pénétrant,
 - d. L'acide peracétique est utilisé principalement pour la stérilisation des enceintes stériles.
- 29

22. Le facteur de déplacement :

- 1/8
r
- a. Doit être déterminé lorsque les densités du PA et de la base sont très proches,
 - b. Permet de déterminer la quantité du PA déplacé par l'excipient,
 - c. Est le nombre de gramme d'excipient déplacé par un gramme de PA,
 - d. Assure une exactitude de dosage des suppositoires
- 20

23. Les suppositoires :

- 2
- a. Sont des préparations solides multidoses,
 - b. Peuvent être utilisés pour exercer une action locale,
 - c. Contenant des glycérides semi-synthétiques solubles ou dispersibles dans l'eau,
 - d. Contiennent un ou plusieurs principes actifs dispersés ou dissous dans une base appropriée.

24. Les formes destinées à la voie rectale :

- 3/4
- a. Ont une action locale ou systémique,
 - b. L'ampoule rectale est une barrière biologique perméable qui favorise le passage relativement rapide des principes actifs,
 - c. L'effet de premier passage hépatique est relativement limité par rapport à la voie orale,
 - d. Sont très utilisées en usage pédiatrique.

25. L'excipient utilisé dans la fabrication des suppositoires doit être:

- 2/3
- a. Compatible avec les autres composants de la formule,
 - b. Inerte sauf l'effet laxatif recherché,
 - c. Se dissout ou se disperser dans les sécrétions du rectum,
 - d. Fondre à une température supérieure à 37°C.

ResiPharmaTM

Soit la composition semi quantitative du Norfloxacine 0.3%, collyre en solution :

Norfloxacine300 mg pour 100 ml.

Eau pour préparations injectables, chlorure de sodium, Acétate de sodium trihydraté, chlorure de benzalkonium, édétate de sodium, solution d'acide chlorhydrique N.

Nature et contenu de l'emballage extérieur : 5 ml en flacon compte-gouttes (Polyéthylène)

26. Le collyre Norfloxacine 0.3% :

- 1/3
- a. Est stérile,
 - b. Est multidose,
 - c. Est unidose,
 - ☒ d. Est isotonique.

27. A propos de la formulation du collyre Norfloxacine 0.3%, indiquer la (les) proposition (s) qui est (sont) exacte(s) :

- 1/3
- ☒ a. L'eau PPI est le solvant de la préparation,
 - b. Chlorure de sodium est le conservateur de la préparation,
 - c. Chlorure de sodium est l'agent isotonisant de la préparation,
 - d. Edétate de sodium est un chélateur.

28. Le conservateur antimicrobien :

- 2/3
- a. chlorure de sodium,
 - b. chlorure de benzalkonium,
 - ☒ c. Est obligatoire pour les préparations multidose ne possédant pas de pouvoir antimicrobien,
 - ☒ d. Est inactif après 4 semaines d'ouverture du collyre.

29. A propos des préparations ophtalmiques, indiquer la (les) proposition (s) qui est (sont) exacte(s).

- 1/2
- ☒ a. La biodisponibilité oculaire est supérieure à 5%,
 - ☒ b. La diffusion passive du principe actif lipophiles se fait à travers épithélium de la couche cornée,
 - ☒ c. La diffusion passive du principe actif lipophiles se fait à travers le stroma de la couche cornée,
 - d. Les principes actifs hydrophiles passe à travers la voie para cellulaire.

30. Les préparations ophtalmiques :

- 0/6
- ☒ a. Sont administrés pour une action locale,
 - ☒ b. A usage hospitalier sont de préférence uni doses,
 - ☒ c. A usage hospitalier sont de préférence multi doses,
 - ☒ d. Obéissent aux bonnes pratiques de fabrication de médicaments stériles,

Bon courage

ResiPharmaTM

Département de Pharmacie - EMD2 de pharmacie
galénique - 3^{ème} année

Date de l'épreuve : 02/05/2021

Page 1/1

Corrigé Type - Variante 2

Barème par question : 0,666667

N°	Rép.
1	BCD
2	BD
3	BC
4	ABD
5	ABD
6	ACD
7	AC
8	ACD
9	AC
10	BD
11	AC
12	B
13	AC
14	BC
15	CD
16	ABC
17	ACD
18	AD
19	ABD
20	ACD
21	ACD
22	CD
23	BD
24	ABCD
25	ABC
26	ABD
27	ACD
28	BCD
29	BD
30	ABD



Dr. L. Benhamed