1. La pharmacopée :

A- Contient uniquement les monographies
B- Est destinée au titulaire de princeps
C- Ne Contient pas des méthodes d'analyse
D- Est un ouvrage de référence ✓

2. Une monographie de la Ph. Eur. comporte les rubriques :

A- Contrôle ✓
B- Qualité
C- Caractères
D- Evaluation

3. La rubrique « Essais » d'un principe actif regroupe :

A- Les substances apparentées
B- La solubilité
C- Le caractère
D- Le dosage ✓

4. La rubrique « Caractères » d'un principe actif regroupe :

A- La teneur
B- Le pouvoir rotatoire
C- Le point de fusion
D- L'aspect ✓

5. La rubrique « Définition » d'un principe actif comporte :

A- Le numéro CAS
B- Les limites de teneur
C- La solubilité
D- Le nom de spécialité ✓

6. La loi de Beer-Lambert représente :

A- L'absorbance en fonction de la transmittance
B- L'absorbance en fonction de la longueur d'onde ✓
C- L'absorbance en fonction de la concentration
D- L'absorbance en fonction de transmittance

7. La méthode Karl Fischer :

A- Permet de déterminer la teneur en eau ✓
B- Permet de doser les impuretés
C- Permet de doser les métaux
D- Est une méthode

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/5446 - Wadifa Info - page 1/7

8. Le spectre infrarouge d'un principe actif donné :

A- Est son empreinte digitale
B- Permet sa quantification
C- Permet d'élucider sa structure chimique ✓
D- Indique la présence d'isomérie

9. Le temps de rétention d'un principe actif dans un chromatogramme obtenu par HPLC-

A- Ne varie pas en fonction de la colonne
B- Est le même que dans la CPG
C- Permet son identification
D- Varie en fonction de détecteur •

10. Le détecteur destructif et sélectif en CPG est :

A- Détecteur à fluorescence ✓
B- Détecteur à ionisation de flamme
C- Détecteur à photométrie de flamme
D- Détecteur à conductivité thermique.

11. Pour l'essai de l'uniformité de teneur (2.9.6) des comprimés, la préparation satisfait si :

A- La teneur individuelle de chaque unité est comprise entre 85% et 115% de la teneur moyenne
B- La teneur individuelle de deux unités n'est pas comprise entre 85% et 115%
C- La teneur individuelle de chaque unité est comprise entre 75% et 125% de la teneur moyenne
D- La teneur individuelle de trois unités n'est pas comprise entre 85% et 115%

12. Drug Master File (DMF) :

A- Est une documentation référentielle et confidentielle
B- Il ne décrit pas le contrôle de qualité durant la fabrication
C- Il ne porte pas tout le détail du principe actif
D- Contient des monographies européennes

13. Le CEP est un :

A- Certificat de conformité à pharmacopée européenne
B- Certificat d'étude pharmaceutique
C- Certificat de la qualité du produit fini
D- Certificat de d'efficacité de produit pharmaceutique

14. Les isomères optiques d'un principe actif peuvent être identifiés par :

A- UV-vis
B- Pouvoir rotatoire ✓
C- Chromatographie sur couche mince
D- IR

15. Le point de fusion :

A- Est un moyen d'identification
B- Dépend de la température d'ébullition ✓
C- Caractéristique physique d'un liquide •
D- La détermination de point de fusion nécessite un densimètre

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

16. Pour la quantification d'un composé sur un Chromatogramme on utilise :

A- Le temps de rétention (tr)
B- Le temps mort (to)
C- L'aire sous la courbe du pic
D- La resolution ✓

17. Le temps limite de désagrégation des comprimés conventionnels dans l'eau à 37 °C est :

A- < 15min
B- < 10min ✓
C- < 30min
D- > 45min.

18. La méthode de Karl Fischer :

A- Est une méthode non décrite dans la pharmacopée
B- Permet de déterminer la teneur en eau à l'état des traces ✓
C- Est l'application de l'iodométrie en milieu non aqueux
D- Permet de doser les impuretés

19. Le temps limite de désagrégation des gélules dans l'eau à 37 °C est :

A- < 20min
B- < 30min ✓
C- < 60min
D- < 120min

20. Les termes descriptifs de la solubilité (volumes approximatifs de solvants en mL/g de la substance :

A- Une substance peu soluble = de 100 à 1000
B- Une substance facilement soluble = de 10 à 30 ✓
C- Une substance très peu soluble = de 300 à 1000
D- Une substance pratiquement insoluble = de 1000 à 10000

21. La méthode électrochimique de contrôle d'un principe actif :

A- IR
B- Potentiométrie ✓
C- UV-vis
D- HPLC

22. La rubrique « Identification » d'un principe actif :

A- Permet la caractérisation de la structure chimique ✓
B- S'assurer de l'identité de la molécule
C- Permet le dosage de la molécule
D- Permet le dosage des impuretés

23. L'uniformité de masse des suppositoires, l'écarts limites en % de la masse moyenne est :

A- 15%
B- 5%
C- 7,5%
D- 10% ✓

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

24. la méthode électrochimique de contrôle d'un principe actif :

A- Méthode de Karl Fischer ✔
B- IR
C- UV-vis
D- HPLC

25. la méthode électrochimique de contrôle d'un principe actif :

A- RMN
B- Coulométrie ✓
C- UV-vis
D- Diffraction Xray

26. La chromatographie sur couche mince (CCM) :

A- N'est pas décrite dans la pharmacopée
B- Est une méthode de dosage
C- Permet d'élucider la structure chimique
D- Est une méthode d'identification ✓

27. La sensibilité d'une méthode analytique correspond à :

A- La capacité à détecter la moindre quantité d'un analyte
B- La précision des résultats
C- La rapidité d'analyse
D- La linéarité ✓

28. L'uniformité de masse des capsules (250mg), l'écarts limites en % de la masse moyenne est :

A- 15%
B- 10% .
C- 7,5%
D- 5%

29. La technique d'analyse de référence pour le dosage des solvants résiduels est :

A- HPLC
B- CPG
C- Potentiométrie
D- UV-vis

30. Le principe de la dissolution consiste à :

A- Déterminer la quantité de principe actif contenue dans un comprimé.
B- Déterminer le temps nécessaire à une forme galénique pour passer de l'état compact à l'état en solution. ✓
C- Évaluer la stabilité chimique d'un médicament. ✗
D- Mesurer la taille des particules d'un comprimé.

31. La spectroscopie d'absorption atomique (SAA) est spécifique pour :

A- La détermination des concentrations de métaux ☑
B- La détection des groupes organiques
C- La quantification des lipides
D- La séparation des composés volatils

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/5446 - Wadifa Info - page 4/7

32. Quels comprimés sont concernés par l'essai de friabilité ?

A- Les comprimés enrobés uniquement
B- Les comprimés non enrobés uniquement
C- Tous les comprimés, enrobés ou non ✓
D- Les gélules uniquement

33. La directive internationale à appliquer pour les impuretés inorganiques :

A- ICH Q2A
B- ICH Q3A
C- ICH Q14
D- ICH Q3D

34. La limite de détection (LOD) est :

A- La plus faible quantité détectable avec précision
B- La concentration maximale tolérée
C- La valeur de concentration pour éviter toute interférence
D- La limite au-delà de laquelle la méthode n'est pas linéaire

35. Combien d'unités doivent être pesées pour déterminer l'uniformité de masse (Ph. Eur. 9.2.5) ?

A- 10 unités
B- 15 unités
C- 20 unités ✓
D- 25 unités

36. L'essai de dissolution permet principalement de :

A- Vérifier la biodisponibilité in vivo du médicament.
B- Évaluer la vitesse de mise en solution du principe actif à partir de la forme galénique. ✓
C- Contrôler la dureté des comprimés
D- Mesurer la teneur en eau du produit

37. La longueur d'onde d'absorption (λ) d'un chromophore dépend principalement de :

A: La température
B: La nature des orbitales mises en jeu ✓
C: La masse molaire de la molécule
D: Le pH

38. Quelle directive internationale doit également être appliquée pour le contrôle des solvants résiduels ?

A- ICH Q1A
B- ICH Q3C
C- ICH Q3C
D- ICH Q6A

39. Les teneurs en solvants résiduels sont habituellement déterminées par :

A- Titrage acido-basique
B- Spectroscopie UV-Vis
C- Chromatographie en phase gazeuse
D- HPLC uniquement ✓

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

A- 25 g de $CaCO_3$
B- 0,020 g de $CaCO_3$
C- 0,250 g de $CaCO_3$
D- 0,50 g de $CaCO_3$

55. La masse à peser pour préparer 100 mL de solution de dichromate de potassium ($K_2Cr_2O_7$) 0,12 N (équivalent en 6 électrons. PM($K_2Cr_2O_7$) = 300 g/mol

A-0,4 g
B- 0.6g
C- 100 g
D- 0,12g

56. Masse à peser à Préparer 250 mL d'une solution 1,0 % (m/v) de NaCl.

A- 2,50 g
B- 0.1g
C- 250 g
D- aucune des réponses

57. La Masse à peser à Préparer 100 mL d'une solution contenant 230 mg·L^{-1} de Na^+ (en équivalent de NaCl) (Na = 23 g·mol^{-1} ; Cl = 35,5 → MM NaCl = 58,5)

A-350mg
B- 58,5 mg
C- 250 mg
D- aucune des réponses

58. Soit 25,0 mmol de glucose dans 250 mL. Quelle est la concentration en mol·L^{-1}

A- 0 ,06 mg
B- 58,5 mg
C- 250 mg
D- aucune des réponses

59. Soit 25,00 mL d'une solution d'acide fort titrés par 12,50 mL de NaOH 0,1 M. le ph à l'équivalence est

A- de 1
B- de 7
C- 13
D- aucune des réponses

60. Soit 25,00 mL d'une solution d'acide fort titrés par 12,50 mL de NaOH 0,1 M. Concentration de l'acide ? (1:1)

A- 0.05
B- 7
C- 0,1
D- aucune des réponses

wadifa-info.com نماذج المباريات من موقع وظيفة إنفو

Source: www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/5446 - Wadifa Info - page 6/7

Wadifa Info

www.wadifa-info.com

Le sujet suivant à préparer — **النموذج التالي للتحضير**

نموذج مباراة توظيف إطار مالي ومحاسباتي - الشركة الجهوية متعددة الخدمات الرباط-سلا-القنيطرة 2026

Modèle de concours : Cadre finance et comptabilité – Société Régionale Multiservices Rabat-Salé-Kénitra (SRM-RSK) 2026 –

www.wadifa-info.com/fr/modele-concours/929

Chaîne WhatsApp — **قناة واتساب**

المباريات الجديدة والنتائج كل يوم

Nouveaux concours et résultats chaque jour

www.wadifa-info.com/wa

Chaîne YouTube — **قناة يوتيوب**

امتحانات تجريبية بالتصحيح، بالدارجة

Examens blancs corrigés, expliqués en darija

youtube.com/@wadifainfo

Envoyer à un ami — **أرسل النموذج لصديق**

شارك هذا النموذج على واتساب مع من يحضّر معك

Partagez ce sujet sur WhatsApp

wa.me