

Digues si són vertaderes o falses les següents afirmacions. Cada resposta contestada malament resta una de bona

	1. La dessecació s'utilitza per concentrar el principi actiu
	2. En la dessecació s'elimina tot el líquid i en la liofilització no
	3. L'objectiu de la polvorització és obtenir un extracte sec
	4. La tamisació té com a objectiu obtenir una grandària de partícula homogènia
	5. Un dels mètodes per saber si una mescla de pólvores ha resultat homogènia és analitzar la proporció d'un dels seus components en una mostra aleatòria.
	6. La divisió de sòlids consisteix en la reducció de la grandària de les partícules mitjançant procediments mecànics
	7. Una operació prèvia a la polvorització és la dessecació en el cas de matèries primers d'origen mineral
	8. Un morter pot utilitzar-se per polvoritzar sòlids i mesclar substàncies
	9. Alhora de triar un equip de polvorització no es té en compte el cost del procés.
	10. Un material tou cedeix fàcilment al tacte
	11. Un material friable és aquell que es resisteix al trencament
	12. Una mescla és una agregació de diversos components de manera uniforme, és a dir, amb la mateixa composició en tots els seus punts.
	13. El control d'homogeneïtat d'una mescla pot fer-se per anàlisi visual si un dels components té color.
	14. Abans de fer una mescla s'han de tenir en compte entre d'altres: la uniformitat de les partícules i la proporció dels components
	15. Una extracció mecànica es pot fer per incisió i digestió
	16. L'extracció més utilitzada en una oficina de farmàcia és la percolació
	17. El residu sòlid que queda després d'una extracció s'anomena extracte
	18. Hi ha extractes fluids, tous, secs i humits
	19. Una extracció amb dissolvents pot ser una decocció
	20. En un procés d'evaporació s'ha de tenir en compte la humitat de l'ambient
	21. La dessecació consisteix en la transformació d'un líquid en vapor a temperatura ambient
	22. Una estufa de laboratori és un sistema de dessecació continu i estàtic
	23. Els cilindres rotatoris són continus i dinàmics
	24. La sublimació és el pas de sòlid a gas
	25. Un compost làbil té molta estabilitat
	26. La liofilització s'ha de realitzar a baixes temperatures i pressió reduïda
	27. El producte obtingut en una liofilització és molt porós, friable i liòfil
	28. Quan realitzem un tamisació mitjançant 5 tamisos obtenim 5 fraccions
	29. Els molins de boles redueixen la grandària de la partícula per percussió
	30. Els agents deshidratants serveixen per fer una dessecació

	31. Un sistema dispers està format per una o més fases
	32. En els sistemes dispersos homogenis la grandària de partícula de la fase interna major de 0.001 μm
	33. En els sistemes dispersos heterogenis la grandària de partícula de la fase interna pot estar entre 0.001 μm i 0.1 μm
	34. En una dissolució la fase interna s'anomena solut

	35. L'aigua purificada és desmineralitzada es pot obtenir per osmosi inversa
	36. L'alcohol etílic de 70° es pot utilitzar en farmàcia
	37. Quan el procés de dissolució és endotèrmic, escalfant la dissolució facilitem el procés de dissolució
	38. Les substàncies que tenen més grups lipòfils es dissolen millor en dissolvents polars
	39. Els cosolvents poden millorar la solubilitat d'una dissolució
	40. Modificant el pH no modifiquem la solubilitat
	41. La velocitat de dissolució no depèn de la solubilitat del producte
	42. Una agitació manual d'una dissolució es pot fer amb un agitador magnètic
	43. La velocitat de dissolució pot veure's afectada per la grandària de les partícules
	44. Un error freqüent en l'elaboració de dissolucions és un mal calibrat de la balança
	45. Les suspensions són sistemes dispersos homogenis.
	46. Si les partícules de sòlid són molt petites la sedimentació és més lenta
	47. En les suspensions la fase externa és el sòlid
	48. La fase dispersa en una suspensió és un líquid
	49. L'aspecte macroscòpic de les suspensions és el d'un líquid tèrbol.
	50. En una suspensió el sòlid és pràcticament insoluble en el líquid
	51. La grandària de les partícules d'una suspensió ha de ser més petita de 0.1 µm
	52. Un agent floculant s'usa per augmentar la viscositat
	53. Un tampó evita que les partícules de la suspensió s'enganxin
	54. Una substància humectant afavoreix la retenció d'aigua per part d'un sòlid
	55. Els derivats del PABA són colorants.
	56. La glicerina és una substància que dona sabor a les suspensions
	57. El Kathon CG és un agent floculant
	58. La carboximetilcel·lulosa és un tampó
	59. El glicerol és una substància humectant
	60. L'alginat s'utilitza com edulcorant en l'elaboració de suspensions
	61. Si s'emmagatzema una suspensió a una temperatura molt baixa es poden formar cristalls
	62. Per evitar la formació de cristalls en una suspensió les partícules han de ser el més homogènies possibles.
	63. L'existència de polimorfes fa que una suspensió sigui més inestable
	64. Un aglomerat es pot resuspensionar fàcilment amb agitació.
	65. Quan la massa que queda al fons d'una suspensió en repòs és molt compacta s'anomena floculat
	66. La fase aquosa d'una emulsió també és polar o hidròfila
	67. Una emulsió O/A té un contingut d'aigua inferior al 85%
	68. Una emulsió A/O s'adhereix a la pell perquè es pot rentar
	69. Una emulsió O/A té un gran poder lubricant
	70. Una emulsió O/A té baix poder emol·lient
	71. Una emulsió A/O s'usa per processos dermatològics crònics
	72. Una emulsió és un sistema dispers homogeni format per dues fases líquides immiscibles entre si
	73. En una microemulsió la grandària de la gota dispersa ha de ser inferior a 0.1µm
	74. La preparació d'emulsions amb silicona es realitza en calent
	75. Les emulsions A/S s'usen sobretot en el tractament de pell acneiques i grasses
	76. El Nipagin® és un antioxidant liposoluble
	77. La vitamina C és un antioxidant
	78. Les ceres són components de la fase oliosa d'una emulsió
	79. Alguns olis essencials són conservants liposolubles
	80. Les silicones són agents humectants de les emulsions

	81. Un emulgent aniónic és el lauril sulfat sòdic
	82. Les tegobateines® són emulgents catiónics
	83. Els sabons són emulgents anfòters
	84. Un HLB = 20 indica màxima hidrofília
	85. L'Span 80® és un emulgent
	86. Els emulgents utilitzats en emulsions O/A tenen un HLB entre 3 i 8
	87. Els agents humectants que s'usen per elaborar emulsions afavoreixen la solubilitat dels principis actius pocs solubles
	88. Els emulgents utilitzats en emulsions A/O tenen un HLB entre 8 i 16
	89. El propilenglicol és una substància que en l'elaboració d'emulsions actua com espesidor
	90. El Tween® és un emulgent no iònic
	91. Un dels principals inconvenients que presenten les pólvores és la dificultat que presenten per mantenir l'homogeneïtat de la mescla.
	92. Les pólvores es poden classificar només segons la seva composició i la grandària de les partícules
	93. Les pólvores es poden presentar en forma de pólvores unidosis i de pólvores multidosis
	94. Els granulats efervescent són granulats no recoberts que contenen substàncies àcides, carbonats i bicarbonats
	95. Els granulats gastro-resistents no alliberen els principis actius en el líquid intestinal
	96. Els granulats d'alliberació modificada poden estar recoberts o no
	97. Un diluent s'usa per unir les partícules de les pólvores
	98. Un diluent insoluble en aigua és el midó
	99. Un diluent soluble en aigua és la sacarosa
	100. Un líquid humectant és el que s'usa per fer una granulació per via humida
	101. Un disgregant és un excipient que té la mateixa acció que un aglutinant
	102. Un disgregant pot ser l'isopropanol
	103. Un lubricant per la granulació per via seca és la cel·lulosa microcristalina
	104. Com a disgregant en una granulació es pot usar la carboximetilcel·lulosa
	105. Un aglutinant utilitzat per la granulació via humida pot ser el midó en aigua
	106. Els granulats tenen menys avantatges que els pólvores
	107. Un inconvenient dels granulats és que s'han d'usar varis tipus d'excipients i això encareix el procés de granulació
	108. Un error alhora de preparar els granulats és preparar malament la solució aglutinant per a una granulació via humida
	109. Un error alhora de preparar els granulats és assecar perfectament el granulat.
	110. Els grànuls poden ser de forma esfèrica o cilíndrica

	111. El granulat no es pot usar com a producte intermedi en la fabricació de càpsules
	112. Un inconvenient dels granulats és la difícil dosificació dels mateixos
	113. En la preparació de papelillos "a visu" es pesa la quantitat total (de principi actiu i excipients) i es reparteix per tots els papelillos
	114. En la granulació per via humida el líquid humectant pot ser la cel·lulosa microcristalina
	115. S'han de realitzar els assaigs de contingut en pólvores unidosis quan la quantitat de principi actiu és inferior a 2 mg
	116. Les càpsules poden contenir en el seu interior principis actius sòlids, líquids o semi sòlides
	117. Les càpsules de gelatina tova són de dues peces.
	118. Les càpsules de gelatina tova estan formades per aigua, gelatina i glicerina o sorbitol al 10%
	119. Les càpsules de gelatina dura tenen una forma cilíndrica i semiesfèriques en un extrem i obertes per l'altre.
	120. La coberta de les càpsules amilàcies està formada per midó
	121. Un lubricant alhora de fer càpsules dures pot ser l'estearat de magnesi
	122. Els absorbents s'usen per eliminar la humitat en productes higroscòpics
	123. Els excipients per elaborar càpsules no cal que siguin inerts
	124. Les càpsules tenen dos posicions de tancament segons estiguin plenes o buides
	125. Una avantatge de les càpsules és que són més barates que els comprimits
	126. Les càpsules formades per midó es classifiquen en toves, dures, de cessió modificada i gastroresistents
	127. La principal funció d'un lubricant és facilitar la introducció del principi actiu dins la càpsula
	128. Un inconvenient de les càpsules dures és la seva poca biodisponibilitat
	129. Les càpsules emmascaren olors desagradables
	130. Les càpsules no són fàcils d'elaborar
	131. La càpsula de gelatina no és inert
	132. En un lot de càpsules s'ha de realitzar un assaig d'uniformitat de massa
	133. Un diluent utilitzat en l'elaboració de càpsules és la sacarosa.
	134. Un diluent utilitzat en l'elaboració de càpsules és la sílice coloidal (aerosil®)
	135. Un absorbent utilitzat en l'elaboració de càpsules és el midó
	136. Les preparacions semisòlides solen aplicar-se sobre pell i/o mucoses
	137. Hidrofòbic significa que té afinitat per l'aigua

	138. Les preparacions semisòlides destinades a aplicar-se a ferides obertes han de ser estèrils
	139. Les formes farmacèutiques semisòlides tenen una quantitat variable de greix i aigua
	140. En les pomades es poden observar dues fases
	141. Les pomades en suspensió són aquelles en les que el principi actiu és soluble en l'excipient
	142. Les pastes contenen elevades proporcions de sòlids dispersos en la base.
	143. Les cremes són formes farmacèutiques toves i bifàsiques.
	144. Les pomades que emulsionen aigua poden produir emulsions A/O o O/A
	145. Les pomades hidròfiles són preparats en els quals els excipients no són miscibles en aigua
	146. Un excipient ideal per pomades no ha de produir hidratació
	147. Un excipient ideal per pomades ha de ser fàcil de retirar de la zona tractada.
	148. Les pomades que contenen excipients hidròfobs s'usen com a productes barrera per protegir la pell de productes irritants que siguin solubles en aigua
	149. Les pomades que contenen excipients hidròfobs són fàcils de netejar amb aigua
	150. L'aplicació crònica de pomades d'administració nasal poden produir irritacions.
	151. Els excipients hidròfobs que s'usen per fer pomades són molt oclusius
	152. Per fer pomades hidròfiles es pot utilitzar macrogols.
	153. Les pomades d'administració cutània sempre tenen efecte local
	154. Les pomades d'aplicació ocular poden produir absorció sistèmica a través del sac lacrimal
	155. L'aplicació crònica de pomades nasals no produeix irritació
	156. Abans d'aplicar una pomada òtica s'ha de conèixer l'estat de la membrana timpànica
	157. Les pastes contenen en 10% de substàncies polvoritzades
	158. Les pastes aquoses no contenen un agent higroscòpic
	159. Les pastes són menys greixoses que les pomades
	160. Si una pasta està ben feta és millora la capacitat de cobriment de la mateixa
	161. Les pastes no s'apliquen d'una forma senzilla
	162. Un inconvenient de les pastes és la seva gran capacitat d'adhesivitat sobre la pell
	163. Les pastes greixoses poden contenir un absorbent

	164. En les fórmules magistrals que són pastes s'ha de realitzar el control de producte acabat = verificació de pes
	165. L'elecció de l'emulgent en l'elaboració d'una crema depèn només del principi actiu
	166. La vaselina líquida es posa sempre en la fase oliosa
	167. Quan més gran és el valor del HLB més lipòfila és la molècula
	168. La parafina líquida es posa sempre en la fase aquosa
	169. Si no hi ha quantitat suficient d'emulgent en una crema es pot disgregar
	170. Les cremes es poden formular amb principis actius hidrosolubles i liposolubles al mateix temps
	171. L'addició de la fase oliosa sobre l'aquosa ha de ser molt ràpida
	172. Si una crema es refreda molt ràpidament pot cristal·litzar
	173. Les cremes no sempre actuen com a emol·lients i hidratants
	174. Si les temperatures de la fase aquosa i oliosa són diferents es poden produir grumolls
	175. Un gel porta com a mínim dos components: els dissolvents i els agents gelificants
	176. El carbopol no és un gelificant
	177. Hi ha polímers que donen lloc a gels depenent del pH del medi
	178. Els gels tenen un efecte refrescant
	179. Els gels no tenen tendència a la dessecació
	180. Els gels tenen un alt poder de penetració
	181. Les formes farmacèutiques líquides permeten emascarar caràcters organolèptics desagradables
	182. Les formes farmacèutiques líquides es contaminen més fàcilment que les sòlides
	183. L'alliberació del principi actiu en les formes farmacèutiques líquides és més ràpida que en les formes farmacèutiques sòlides
	184. Les formes farmacèutiques líquides són difícils de dosificar
	185. Les formes farmacèutiques líquides ocupen més volum que les sòlides
	186. Les formes farmacèutiques líquides no es poden usar per diferents vies d'administració
	187. Un xarop no pot contenir fructosa
	188. Les formes farmacèutiques líquides no són ideals per administrar productes higroscòpics.
	189. Un xarop conté conservants com els parabens
	190. Un xarop no pot contenir colorants

	191. El xarop medicamentós conté només un principi actiu
	192. El xarop simple està constituït per sacarosa (64%) i aigua (36%)
	193. Un problema alhora de preparar un xarop pot ser que si es calenta massa es caramel·litzi
	194. Segons la RFE les preparacions bucals poden ser preparacions sòlides, semi sòlides i líquides
	195. Les preparacions bucals poden ser solucions aquoses o solucions alcohòliques
	196. Les solucions per gargarismes tenen una acció sistèmica
	197. Les solucions per gargarismes no són solucions aquoses
	198. Els col·lutoris són solucions hidroalcohòliques que serveixen per fer gàrgares
	199. Les gotes òtiques només poden ser solucions o suspensions
	200. Les gotes òtiques són solucions estèrils sempre
	201. Les gotes nasals poden tenir una acció local i sistèmica
	202. Les gotes nasals han de tenir un pH entre 6.5 i 8.3
	203. El sèrum salí s'usa per fer rentats nasals
	204. Els col·liris són sempre estèrils
	205. Els col·liris no contenen agents tensioactius
	206. Els envasos que s'usen per condicionar col·liris sempre són mono dosis
	207. Els col·liris contenen estabilitzadors de pH
	208. Les locions són preparats líquids que s'administren via oral
	209. Les preparacions per a inhalació poden ser sòlides o líquides
	210. Els liniments posen ser oliosos.

2. Què són les operacions galèniques?
3. Entre les operacions galèniques trobem la divisió de sòlids. Quin és el seu objectiu? Per què es realitza? Com es fa?
4. Diferències entre la dessecació i l'evaporació
5. Com realitzaries un anàlisi granulomètric segons la Real Farmacopea Espanyola?
6. Què és la liofilització?. Quina són les característiques del producte que s'obté. Donar 4 exemples de productes que es solen liofilitzar.

7. Arriba a la farmàcia aquesta fórmula de pólvores:

Dp/

Àcid salicílic 5 g (principi actiu de color verd)

Òxid de zinc 40 g (excipient diluent)

Essència de lavanda .. 0.5 g (aromatitzant)

Talc (excipient absorbent i lubricant) q.s.p 100 g

- Calcular la quantitat de cada substància si es volen preparar 80 g de pólvores
- Explicar com es faria la barreja de les substàncies en un morter i en quin ordre
- Quins controls de producte acabat s'han de fer?

8. Tipus de dissolucions en funció de la seva solubilitat i definició

9. Avantatges de les dissolucions, explicar-les una mica .

10. Errors més freqüents en l'elaboració de les emulsions. Explicar-los .

11. Es barregen 10 g d'hidròxid sòdic (NaOH) amb 92 g d'aigua. El $PM_{NaOH} = 40$. La densitat de la dissolució resultant és 1,2 g/ml.

Calcular:

- La concentració expressada en % en pes de la dissolució resultant.
- La concentració expressada en % P/V.
- La molalitat de la dissolució.

12. Calcular la quantitat de cada component si volem preparar 90 g d'aquesta de la següent fórmula:

Cera lanette O ® 25%

Tween 80 ® 5%

Propilenglicol 5%

Aigua purificada q.s.p 100 g

13. S'afegeixen 10 g de clorur potàssic (KCl) a 240 g de d'una dissolució de clorur potàssic al 10 %. Calcular el tant per cent en massa de clorur potàssic de la dissolució resultant

14. Calcular el % de cada substància de la fórmula i la quantitat de cada substància que necessitem per preparar 200g de la mateixa

Cera lanette N
Oli d'ametlles } aa = 10 g

Aigua oxigenada 20g

Aigua destil·lada 40 g

15. Arriba a la farmàcia la fórmula següent

Dp/ Paracetamol 500 mg caps nº 50
--

El Volum final que ocupen les 50 càpsules és de: 60 ml

a) Calcular el número de càpsula que serà necessària per preparar les 50 càpsules.

b) Calcular la quantitat total d'excipient que serà necessària expressat en ml i quina quantitat d'excipient haurà en cada càpsula.

Nº caps	000	00	0	1	2	3	4	5
Capacitat en ml	1.37	1.00	0.68	0.50	0.37	0.30	0.20	0.13

16. Avantatges que presenten les càpsules dures

17. Tipus de cremes i les seves característiques

18. A la farmàcia arriba la següent recepta

Pomada de timol, mentol i àcid bòric (fórmula patró) Timol 0.1 g Mentol 0.5 g Àcid bòric 2 g Vaselina filant q.s.p 100 g Etanol 96% q.s
--

Calcular la concentració en % de cada component de la pomada.

Calcula la quantitat de cada component que tindràs que pesar o mesurar si les pèrdues previstes són del 5%.

19. Definició de xarop

20. Definició de liniment

21. Definició d'ènema, tipus d'ènames segons la seva funció i explicar-los una mica