

Test: 2808#02#Q14#01

1 Пластические массы это:

высокомолекулярные органические и элементоорганические вещества

неплавкие композиции на основе полимеров

композиции на основе полимеров, переходящие при нагревании в пластическое состояние, принимая под давлением любую желаемую форму

твердые тела на основе низко и высокомолекулярных веществ, изменяющие под давлением свою форму

высокомолекулярные органические и элементоорганические вещества, при нагревании вытягивающиеся в нити

2 Какие изделия невозможно получать из пластических масс?

металлические изделия

строительные изделия

художественные изделия

канцелярские товары

текстильные волокна

3 Каково промышленное название полиметилметакрилата?

органическое стекло

волокнистый пластик

слоистый пластик

идитольная смола

капрон

4 Каково химическое название органического стекла?

поливинилацетат

полистирол

полиметилметакрилат

полиуретан

полиэтилен

5 Что означает полимер?

насыщенные углеводороды

парафиновые соединения

высокомолекулярные соединения

ароматические углеводороды

нафтеновые углеводороды

6 Какие вещества обычно относятся к пластмассам?

только жесткие пластики

жесткие, полужесткие и мягкие пластики

полужесткие и мягкие пластики

мягкие пластики

эластики

7 Чем отличаются эластики от мягких пластиков?

имеют некоторые сходные свойства, но различаются по величине, скорости развития и исчезновения обратимых деформаций

только твердостью

величиной деформации и твердостью

пределом прочности при разрыве, абсолютным и относительным изменением

вязкостью и отношением к нагреванию

8 Первыми пластмассами, созданными для замены природных металлов, были:

полиэтилен

поливинилхлорид и полиэтилен

полиэтилен и целлулоид

целлулоид и галалит

галалит и полипропилен

9 Каковы важнейшие общие свойства большинства пластических масс?

высокая механическая прочность, химическая стойкость, усвояемость организмом, высокая прозрачность

высокие диэлектрические свойства, хороший внешний вид, негорючесть, биологическая безопасность

высокая утилизируемость, хорошая электропроводность, высокие электрические свойства

малая теплопроводность, высокая электропроводность, достаточная механическая прочность, хороший внешний вид

легкость, достаточная механическая прочность, химическая стойкость, малая теплопроводность, высокие диэлектрические свойства, хороший внешний вид

10 Какие специфические свойства имеют пористые пластики?

высокая теплостойкость и химическая стойкость

высокая механическая прочность и хорошие эстетические свойства

хорошие тепло- и звукоизоляционные свойства

высокие диэлектрические свойства и пожаростойкость

высокая плотность и стойкость к действию кислот и щелочей

11 Каково важное преимущество пластмасс по сравнению с металлами?

высокая адсорбционная способность и гигроскопичность

стойкость к высоким температурам и давлению

высокая механическая прочность и красивый внешний вид

высокая стойкость к действию воды и многих химических реагентов

высокая тепло- и биостойкость

12 Какой вид пластмассы обладает наибольшей химической стойкостью?

полиметилметакрилат

полипропилен

полиамиды

фенопласты

фторопласты

13 Какие полимеры обладают наибольшей термостойкостью (до 300гС и выше)?

полиэтилен и полипропилен

полиарилаты и кремнийорганические смолы

поливинилхлорид и полиизобутилен

фенопласты и аминопласты

полиамиды и полиэферы

14 Какие наполнители превращают пластмассы в токопроводящие и теплопроводящие пластики?

тальк, каолин, мел

мел гидрофильный и гидрофобный

слюда, древесная и коксовая мука

графит, металлические порошки и сажа

порошкообразные, слоистые и волокнистые наполнители

15 Какие из нижеперечисленных полимеров могут обладать хорошей прозрачностью?
полиэтилен, полипропилен и полиизобутилен

поливинилхлорид, фторопласты и полиэтилентерефталат

полиметилметакрилат, полистирол и поликарбонаты

фенопласты, аминопласты и полиамиды

поливинилацетат, полиуретан и эпоксидные смолы

16 Каковы основные недостатки большинства пластмасс?

подверженность коррозии, горючесть, нестойкость к воде

недостаточная теплостойкость, большой коэффициент термического расширения, старение

гигроскопичность, гидрофильность и набухание

недостаточная стойкость к воде и химическим реагентам

низкая морозостойкость, химическая стойкость и огнестойкость

17 Какие факторы вызывают естественное старение пластмасс?

действие красящих веществ и наполнителей

действие огня и наличие пластификаторов

действие плесневых грибов, микроорганизмов, азота воздуха и водяных паров

действие кислорода воздуха, влаги, света, механических и термических воздействий

действие мыльно – содового раствора, высокого атмосферного давления и химических воздействий

18 Каким способом устраняют быстрое старение пластмасс?

введением в их состав стабилизаторов

введением в их состав наполнителей

введением в их состав пластификаторов

введением в их состав красителей

введением в их состав отвердителей

19 Какой технологический процесс способствует снижению внутренних напряжений в пластмассах?

дополнительная термообработка

смешение компонентов

смачивание наполнителя связующим

продавливание горячей массы через экструдер

выработка изделий в пресс-формах

20 Какие свойства пластических масс позволяют решать важные технические задачи при их применении?

физико-механические

экологические

макросвойства

технические

микросвойства

21 Из каких смол в древности готовили пластические массы?

битум, целлулоид

канифоль, шеллак, битум

битум, синтетический каучук

целлулоид, шеллак

галалит

22 Из какого материала производится целлулоид, являющийся одним из первых пластических масс?

искусственной нитроцеллюлозы

натрийцеллюлозного полимера

искусственного полимера нитроцеллюлоза

синтетического полимера

соли азотной кислоты

23 Какие свойства пластических масс позволили применять их в электротехнике?

механические свойства

химические свойства

физико-механические свойства

электроизоляционные свойства

хрупкость

24 Сколько атомов углерода в составе газообразного углеводорода?

3-7

1-4

5-17

10-15

15-20

25 Сколько атомов углерода в составе жидкого углеводорода?

до 10-ти

5-10

10-20

5-17

больше 17-ти

26 Какой компонент не может быть в составе пластмассового изделия?

полимерная смола

вода

наполнитель

пастификатор

стабилизатор

27 Пластификаторы – это:

порошкообразные минеральные вещества

порошкообразные органические вещества

маслообразные органические вещества с высокой температурой кипения

элементарные и комплексные волокна

разбавленные и концентрированные кислоты

28 С какой целью в состав пластмасс вводят красящие вещества?

для повышения светостойкости

для повышения атмосферостойкости

для повышения химической стойкости

для изменения цвета пластмассы

для получения однородной полимерной композиции

29 Когда говорят о сополимеризации?

при ступенчатой полимеризации

когда в реакцию вступают молекулы мономера и катализатора

при цепной полимеризации

когда в реакцию вступают молекулы двух или нескольких соединений

когда реакция протекает при повышенном давлении

30 Что такое поликонденсация?

образование полимера в присутствии разбавленных кислот

образование полимера в присутствии органических растворителей

полимеризация, протекающая при высоком и среднем давлении

полимеризация, протекающая при повышенной температуре и давлении

образование полимера из исходных веществ, происходящее с выделением побочных продуктов реакции

31 При наличии какого числа реакционноспособных групп в исходных низкомолекулярных соединениях продукты поликонденсации (макромолекулы) имеют пространственное или трехмерное строение?

1

2

более 2-х

более 3-х

более 4-х

32 Какие материалы являются основным компонентом в простых композиционных пластмассах?
связующие

наполнители

стабилизаторы

красители

спирты

33 К какого типа соединениям относится полимерное вещество?

неорганические соединения

низкомолекулярные соединения

высокомолекулярные соединения

мономеры

полимеризованные соли

34 Какие компоненты составляют основной состав пластмассы?

связующие, наполнители, пластификаторы, стабилизаторы, красители

кислоты, щелочи, соли

связующие, окислители, разбавители

пластификаторы, минеральные вещества, соли

смолы, растворители, кислоты

35 Какими методами получают высокомолекулярные вещества?

полимеризация, поликонденсация

окисление

расщепление

замена

соединение

36 Какие вещества составляют основу пластмасс?

высокомолекулярные вещества

пластификаторы

красители

смазывающие вещества

наполнители

37 Какой из нижеследующих материалов получается синтезом полимеров и состоит из смеси различных ингредиентов?

пластическая масса

смола

синтетический

искусственный

натуральный

38 Какой компонент обязательно присутствует в составе пластмассы?

краситель

полимерная смола

пластификатор

наполнитель

антистатик

39 Какой компонент способствует получению пористых пластмасс?

полимерная смола

отвердитель

газообразователи

стабилизаторы

антистатик

40 Какие компоненты предотвращают прилипание отформованного изделия к стенкам пресс-формы?

отвердитель

пластификатор

смазывающие вещества

наполнитель

стабилизатор

41 Какова роль полимеров в составе пластмасс?

увеличивают пластичность композиции

снижают себестоимость пластмассовых изделий

увеличивают твердость пластмассовых изделий

связывают другие составные части (особенно наполнитель)

замедляют старение пластмасс

43 Какой из компонентов придает полимерной композиции способность формоваться и сохранять приданную изделию форму?

наполнитель

стабилизатор

пластификатор

отвердитель

полимер

44 Какой из нижеперечисленных материалов не применяют в качестве наполнителей пластмасс?

древесная мука

кварцевый песок

каолин

тальк

каучук

45 В каких видах пластмасс наполнителем являются хлопковые и асбестовые волокна?

волокнистых пластмассах

прозрачных пластмассах

слоистых пластмассах

непластифицированных пластмассах

прозрачных и непластифицированных пластмассах

46 Наполнители в составе пластмасс:

увеличивают растворимость пластмасс в воде и органических растворителях

увеличивают вязкость и плотность пластмасс

повышают механическую прочность и твердость, снижают себестоимость и величину усадки в процессе формования изделия

повышают химическую стойкость, огнестойкость, теплостойкость и биостойкость пластмасс

улучшают морозостойкость, перерабатываемость пластмасс в изделия, эстетические свойства пластических масс

47 При производстве каких пластмасс в композицию вводят газообразователи?

слоистых пластиков

волокнистых пластиков

твердых видов пластмасс

слоистых и волокнистых пластиков

поропластов и пенопластов

48 Какое вещество применяют в качестве пластификатора в составе пластмасс?

гидроксид натрия

соляная кислота

разбавленная серная кислота

диоктилфталат

концентрированная серная кислота

49 Какие свойства придают пластификаторы пластмассам?

твердость и жесткость

эластичность и гибкость

хрупкость

повышенные эстетические свойства

ударопрочность и светостойкость

50 Какой компонент придает пластическим массам повышенную морозостойкость?

полимерная смола

наполнитель

пластификатор

стабилизатор

краситель

51 Каково основное отрицательное свойство пластификаторов?

ухудшают механические свойства пластмасс

мигрируют на поверхность и испаряются

снижают эстетические свойства изделий

ухудшают стойкость пластмасс к действию химических реагентов

отрицательно влияют на биостойкость пластмасс

52 Какое основное требование (кроме красящей способности) предъявляют к органическими красителям?

химическая стойкость

биологическая стойкость

стойкость к действию атмосферы

стойкость к механическим воздействиям

стойкость к температурам, при которых формуются изделия

53 Какова основная функция стабилизаторов?

улучшают перерабатываемость изделия

замедляют процессы старения

улучшают механические свойства изделий

улучшают химические свойства изделий

улучшают биологические свойства изделий

54 Какое облучение вызывает наиболее интенсивное старение пластмасс?

видимая часть спектра

инфракрасное излучение

ультрафиолетовое излучение

синяя и фиолетовая части спектра

красная и оранжевая части спектра

55 Как подразделяют стабилизаторы по характеру действия?

на химические и биологические стабилизаторы

на биостабилизаторы и стабилизаторы физического типа

на химические и физические стабилизаторы

на оптические и светостабилизаторы

на термостабилизаторы и светостабилизаторы

56 Что такое инициирование молекул мономера?

образование двойных связей

образование тройных связей

образование насыщенных связей

отщепление атомов водорода из состава мономера

образование активных частиц со свободными валентными связями

57 Когда прекращается рост активной частицы в процессе полимеризации?

при столкновении с атомами углерода

при столкновении с частицами, имеющими двойные связи

при столкновении с атомами водорода

при столкновении с радикалами, имеющими лишь одну свободную валентность

при столкновении с атомом кислорода, находящимся в свободном состоянии

58 Благодаря чему происходит активация мономера в процессе полимеризации?

воздействию кислот и щелочей

воздействию воды и мыльно-содовых растворов

разрушающим механическим воздействиям

поглощению света, тепла и воздействию катализаторов

воздействию агрессивных химических сред, способствующих образованию сшивок

59 Какие виды реакций полимеризации различают в зависимости от участия возбудителя?

радикальная и ионная полимеризация

ионная и атомная полимеризация

атомная и молекулярная полимеризация

молекулярная и надмолекулярная полимеризация

электронная и атомная полимеризация

60 Радикальная полимеризация протекает с участием:

окислителей
восстановителей
инициаторов
катализаторов
стабилизаторов

61 Ионная полимеризация протекает с участием

окислителей
восстановителей
инициаторов
катализаторов
стабилизаторов

62 Какие вещества в основном используются в качестве инициаторов?

кислоты
щелочи
оксиды
органические соединения
органические перекиси

63 Какой фактор предопределяет длину макромолекул полимера?

количество атомов углерода в мономере
соотношение скоростей роста и обрыва цепи при полимеризации
стабильность реакции полимеризации
количество атомов водорода
соотношение атомов водорода и углерода в мономере

64 Упорядоченное расположение боковых групп обеспечивает:

повышение аморфности полимера

повышение мягкости полимера

повышение химической и биостойкости полимера

повышение пластичности, мягкости и морозостойкости полимера

повышение кристалличности, механических свойств и теплостойкости полимера

65 Привитые и блок-сополимеры получают путем полимеризации:

двух разных мономеров

мономера в присутствии органических растворителей

мономера в присутствии концентрированных кислот

мономера в присутствии слабых щелочей

одного мономера в присутствии другого полимера

66 Какие преимущества имеет привитой и блок-сополимер по сравнению с обычным сополимером?

по свойствам сходен с реагирующим полимером и полимером на основе реагирующего мономера, т. е. сочетает их достоинства

приобретает повышенные механические свойства

резко отличается по свойствам от исходных реагирующих веществ

сходен с исходным мономером по физическим свойствам

резко отличается по свойствам с реагирующим полимером, но сходен со свойствами исходного мономера

67 Чего можно достичь посредством прививки гидрофильных цепей к полиамидным волокнам?

улучшить химические свойства волокон

улучшить биологические свойства волокон

улучшить гигроскопичность, т. е. гигиенические свойства волокон

улучшить эластичность волокон

улучшить перерабатываемость волокна в изделия

68 Что такое поверхностная прививка полимеров?

изменение окраски поверхности полимеров

привитая и блок-сополимеризация на поверхности полимерных тел

изменение гигроскопичности поверхности полимеров

создание рельефной поверхности полимеров

изменение гигроскопичности и создание рельефной поверхности полимеров

69 Образовавшийся при реакции поликонденсации полимер:

отличается от исходных веществ по элементарному составу и свойствам

сходен с исходными веществами по элементарному составу и свойствам

сходен с исходными веществами по физическим, но отличается по химическим свойствам

сходен с исходными веществами по физическим и химическим, но отличается по биологическим свойствам

сходен с исходными веществами по механическим, но резко отличается по химическим свойствам

70 Какие из перечисленных материалов относятся к самым важным видам сырья при производстве полимерных материалов?

ацетилен и этилен

пентафталат

глифталевые смолы

этиленгликоль

метилен

71 Какой процент в составе простых композиционных пластмасс приходится на долю связующих? 80%

97%

50%

79%

70%

72 Какая из нижеследующих синтетических смол получена путем полимеризации?

аминоформальдегид

фенолоформальдегид

полиамид

поливинилхлорид

полиэфир

73 Какая синтетическая смола получена путем поликонденсации?

полиуретан

полиэтилен

полистирол

полипропилен

полиакрилат

74 Какие отвердители входят в состав пластмасс?

уротропин, параформ

слода, параформ

кварц, уротропин

параформ, асбест

уротропин, слюда

75 Какие из нижеследующих полимеров получаются в результате реакции полимеризации?
полиэтилен, полипропилен, полиамид

полиэтилен, полипропилен, поливинилхлорид

полиэтилен, поливинилхлорид, лавсан

полиамид, полиформальдегид, фторопласты

полиэтилен, полистирол, полиуретан

76 Какие из нижеследующих веществ увеличивают пластичность пластмассы, уменьшают её хрупкость и увеличивают морозостойкость

красители

пластификаторы

стабилизаторы

симплификаторы

наполнители

77 Какие из нижеследующих веществ увеличивают механическую стойкость, прочность и химическую стойкость пластмассы?

красители

пластификаторы

стабилизаторы

наполнители

симплификаторы

78 Какие из нижеследующих веществ замедляют старение пластмассы?

растворители

пластификаторы

стабилизаторы

наполнители

симплификаторы

79 В каком состоянии не могут находиться полимерные соединения?

твердом

жидком

газообразном

высокоэластическом

вязко-текучем

80 В какие структурные единицы могут складываться макромолекулы полимеров?

пачки

пакеты

круги

шары

параллелепипеды

81 Что такое температура текучести полимера?

температура перехода в каучуко-подобное состояние

температура затвердевания

температура плавления

температура разрушения

температура стеклования

82 Из каких компонентов получают фенолоформальдегидные смолы?

из аминов и альдегидов

из фенола и кетонов

из фенола и многоатомных спиртов

из фенола и формальдегида

из альдегидов и кислот

83 Могут ли полимеры кипеть?

могут

не могут

могут только полимеры, полученные реакцией полимеризации

могут только полимеры, полученные реакцией поликонденсации

могут только полимеры с пространственным (сетчатым) строением

84 Какие полимеры не могут плавиться?

все полимеры

только линейные полимеры

только разветвленные полимеры

только пространственные (сетчатые) полимеры

только линейные или разветвленные полимеры

85 В каком качестве применяют растворы полимеров?

как твердые полимерные изделия

как полимерные плёнки

как непрозрачные полимеры

как мягкие полимерные изделия

как клеи и лаки

86 В какие структурные элементы могут складываться пачки макромолекул полимеров?
вытянутые и сжатые

фибриллярные и глобулярные

удлиненные и укороченные

круглые и прямоугольные

глобулярные и прямоугольные

87 Как ведут себя при нагревании линейные и разветвленные полимеры с преимущественно-аморфной структурой?

переходят из твердого состояния в жидкое

переходят из твердого состояния в высокоэластическое, а затем разрушаются

переходят из твердого состояния в вязко-текучее

переходят из твердого состояния в высокоэластическое, а затем в вязко-текучее

при нагревании разрушаются

88 Что такое температура стеклования полимера?

температура перехода в высокоэластическое (каучукоподобное) состояние

температура затвердевания

температура плавления

температура перехода в вязко-текучее состояние

температура разрушения

89 Какими особенностями характеризуются полимерные тела в высокоэластическом состоянии?

не могут деформироваться

могут сильно деформироваться, но не обладают текучестью

могут деформироваться и обладают текучестью

обладают высокой упругостью

обладают текучестью

90 Какое свойство характерно для большинства полимеров с линейным строением?

способность давать высокоэластические деформации

повышенная теплостойкость

повышенная морозостойкость

хрупкость

повышенная химическая стойкость

91 Каким свойством отличаются сшитые полимеры с густой сетчатой структурой?

малой эластичностью

высокой эластичностью

высокой пластичностью

низким модулем упругости

высокой химической стойкостью

92 Почему полимеры с трехмерной сетчатой структурой не проявляют пластические свойства?

ввиду их высокой твердости

ввиду наличия поперечных связей

ввиду их нерастворимости в растворителях

ввиду высокой молекулярной массы

ввиду их повышенной хрупкости

93 В результате каких из нижеперечисленных процессов происходят реакции сшивания в полимерах?

термообработка для снятия напряжений

отверждение термореактивных смол

получение линейных полимеров

крашение пластмасс

литье под давлением

94 Через какие три стадии проходит фенолоформальдегидная смола при нагревании?

резол, резитол, резит

фенол, фенолит, резитол

фенол, резитол, резол

глифталь, фенол, резол

резит, фенол, резол

95 Какую структуру имеет фенолоформальдегидная смола в стадии резол?

линейно-разветвленную

пористую

пространственную с редкой сетчатой структурой

пространственную с густой сетчатой структурой

плоскостную

96 Какую структуру имеет фенолоформальдегидная смола в стадии резитол?

линейно-разветвленную

пористую

пространственную с редкой сетчатой структурой

пространственную с густой сетчатой структурой

плоскостную

97 Как изменяются свойства при реакциях сшивания полимерных цепей?

увеличивается эластичность и жесткость

снижается эластичность и жесткость

снижается эластичность, возрастает жесткость, теряется плавкость

увеличивается растворимость, появляется плавкость

возрастает жёсткость, полимер становится плавким

98 Как изменяется белковое вещество кожи в результате дубления?

понижается стойкость к действию воды и тепла, повышается стойкость к действию химических реагентов

повышается стойкость к гниению, уменьшается упругость и механическая прочность

повышается стойкость к действию воды, тепла, химических реагентов и к гниению, увеличивается упругость

уменьшается механическая прочность и упругость, увеличивается деформируемость

повышается химическая стойкость, но уменьшается стойкость к гниению

99 Формальдегидное дубление кожи является:

процессом конденсации целлюлозы с формальдегидом

процессом конденсации белкового вещества с формальдегидом

процессом поликонденсации белкового вещества

процессом проникновения молекул воды между молекулами белкового вещества

процессом взаимодействия молекул формальдегида и органических растворителей

100 В процессе вулканизации каучука:

сера образует сульфатные соединения

вулканизирующее вещество оседает на поверхности каучука с образованием поперечных связей

макромолекулы каучука теряют гибкость в результате образования сшивок

цепочечные макромолекулы каучука взаимодействуют с вулканизирующими веществами, образуя поперечные связи

цепочечные макромолекулы каучука, вулканизирующее вещество и концентрированный раствор щелочи образуют прочные поперечные связи

101 В чем различие между реакциями сшивания при отверждении термореактивных смол с одной стороны и дубления и вулканизации – с другой?

в густоте сетчатой структуры

в образовании разных структурных элементов

в разнице химических свойств материалов

в разнице биологических свойств материалов

в наличии образующихся побочных соединений

102 Почему дубленая кожа и вулканизированный каучук не утрачивают своей эластичности? ввиду специфических свойств этих материалов до обработки

ввиду образования густой сетчатой структуры

ввиду образования редкой сетчатой структуры

ввиду изменения их внутримолекулярной структуры

ввиду изменения их химического состава

103 На сколько подгрупп делят полимеры по характеру структуры?

3

4

5

6

2

104 Что представляет собой гетероцепной полимер?

главная цепь его состоит из одинаковых атомов

главная цепь его состоит из атомов углерода

главная цепь его состоит из разных атомов

главная цепь его состоит из атомов кислорода

главная цепь его состоит из атомов водорода

105 По каким признакам пластмассы не классифицируют?

физико-механическим свойствам

термическим свойствам

природе связующего вещества

характеру макроструктуры

биологической стойкости

106 Мягкие пластики представляют собой:

твердые упругие материалы с преимущественно кристаллической структурой

твердые упругие материалы с преимущественно аморфной структурой

эластичные материалы с преимущественно аморфной структурой

эластичные материалы с преимущественно кристаллической структурой

мягкие и эластичные материалы с преимущественно аморфной структурой

107 На какие группы пластмассы делят по типу химических реакций, лежащих в основе их синтеза?

пластмассы на основе термореактивных и термопластичных смол

пластмассы на основе полимеризационных и поликонденсационных смол

пластмассы на основе термореактивных и поликонденсационных смол

пластмассы на основе термопластичных и поликонденсационных смол

пластмассы на основе карбоцепных и гетероцепных полимеров

108 На сколько подгрупп делят пластические массы по жесткости?

3

1

6

4

5

109 На сколько подгрупп классифицируют пластмассы по отношению к нагреванию?

2

5

4

3

1

110 На какие подгруппы делят изделия из пластмасс по назначению?

хозяйственные товары, галантерейные товары, культурно-бытовые товары

галантерейные товары, кухонные товары

кухонные товары, канцелярские товары

культурные товары, бытовые товары

бытовые товары, галантерейные товары

111 К какому виду относятся уплотнённые, алкидные и комбинированные олифы?

натуральные

полунатуральные

искусственные

синтетические

полуискусственные

112 Жёсткие пластики:

обладают высоким удлинением при растяжении

обладают средним удлинением при растяжении

могут обладать высоким и средним удлинением при растяжении

обладают малым удлинением при растяжении

не удлиняются вообще

113 Полужесткие пластики обладают:

средним удлинением при растяжении

относительно низким общим и остаточным удлинением при растяжении

относительно высоким общим и остаточным удлинением при растяжении

относительно малым общим, но высоким остаточным удлинением при растяжении

относительно высоким общим, но малым остаточным удлинением при растяжении

114 Остаточное удлинение при растяжении полужестких пластиков, как правило:

исчезает при охлаждении

увеличивается при охлаждении

исчезает при нагревании

увеличивается при нагревании

не зависит от температуры

115 Какой компонент не может содержаться в однородных пластмассах?

полимерная смола

пластификатор

наполнитель

краситель и пластификатор

краситель и наполнитель

116 Какие компоненты обязательно присутствуют в неоднородных пластмассах?

наполнитель

пластификатор

стабилизатор

краситель

стабилизатор и краситель

117 В качестве каких материалов, в основном, применяют газонаполненные пластмассы в строительной технике?

электро- и теплоизоляционных

электро- и звукоизоляционных

несущих конструкций теплоизоляционных материалов

звукоизоляционных и материалов для фундамента

тепло- и звукоизоляционных материалов

118 Какой из перечисленных методов переработки пластмасс в изделия осуществляется в вязкотекучем состоянии?

вакуум-формование

выдувание

штампование

вырубание

литье под давлением

119 Какой из перечисленных методов переработки пластмасс в изделия не осуществляется в вязкотекучем состоянии?

прессование

литье под давлением

экструзия

вакуум-формование

каландрование

120 Какой из перечисленных методов переработки пластмасс в изделия осуществляется в высокоэластическом состоянии?

вырезание

спекание

штампование

выдавливание

литье под давлением

121 Какой из перечисленных методов переработки пластмасс в изделия не осуществляется в высокоэластическом состоянии?

пневматический метод

вакуум-формование

выдувание

штампование

прессование

122 Какой из перечисленных методов переработки пластмасс в изделия осуществляется в твердом состоянии?

экструзия

высверливание

штампование

каландрование

прессование

123 Изделия из какого полимера изготовляют непосредственно полимеризацией жидкого мономера?

полиметилметакрилата

полистирола

полиамидов

полиэтилена

поливинилхлорида

124 К какой подгруппе пластмасс по жесткости относят фенопласты?

полужесткие

жесткие

мягкие

твердые

зернистые

125 К какой подгруппе пластмасс по жесткости относится полипропилен?

мягкие

жесткие

полужесткие

зернистые

твердые

126 К какой подгруппе пластмасс по жесткости относится пластикат?

жесткие

полужесткие

твердые

мягкие

зернистые

127 На какие подгруппы подразделяют пластмассы по отношению к нагреванию?

пластичные и реактивные

реактивные и термопластичные

термореактивные и пластичные

термореактивные и термопластичные

эластичные и пластичные

128 На какие подгруппы делят пластмассы по жесткости?

жесткие, полужесткие и мягкие

жесткие, мягкие

жидкие, твердые

мягкие, полужесткие

зернистые и незернистые

129 На сколько подгрупп и на какие конкретно делят по происхождению пластические массы?

2 - природные и синтетические

3 - природные, искусственные и синтетические

2 - природные и искусственные

3 - природные, полунатуральные и искусственные

4 - природные, полунатуральные, искусственные и синтетические

130 Как ведут себя термопластические смолы при нагревании?

при нагревании размягчаются, при охлаждении затвердевают

при нагревание не размягчаются

при нагревании сразу переходят в жидкое состояние

при нагревании разлагаются

при нагревании разрушаются

131 Как называются пластические массы, которые размягчаются и повторно перерабатываются?
термореактивные

стабильные

термопластичные

изменчивые

мягкие

132 На сколько подгрупп делят полимеры по физико-механическим свойствам?

3

1

не делят

2

4

133 Для производства каких материалов и изделий перхлорвинил не применяют?
антикоррозионные лаки

обувные клеи

волокна для специальных тканей

волокна для щеток

стекла для автомобилей

134 Какие три основных способа полимеризации используют для получения полимеризационных смол?

**блочная полимеризация, полимеризация в органических растворителях,
эмульсионная полимеризация**

блочная полимеризация, полимеризация в органических растворителях, эмалевая полимеризация

блочная полимеризация, полимеризация в водной среде, эмалевая полимеризация

листовая полимеризация, полимеризация в органических растворителях, суспензионная полимеризация

листовая полимеризация, полимеризация в органических растворителях, полимеризация в массе

135 При блочном способе полимеризации:

жидкий мономер полимеризуют в блоках инициаторов при строго регулируемой температуре

жидкий мономер заливают в формы и подвергают полимеризации при строго регулируемой температуре с постепенным добавлением инициатора

жидкий мономер заливают в формы и подвергают полимеризации при строго регулируемой температуре без присутствия инициатора

жидкий мономер с инициатором заливают в формы и подвергают полимеризации при строго регулируемой температуре

жидкий мономер с инициатором растворяют в органическом растворителе и подвергают полимеризации при строго регулируемой температуре

136 В каком виде получают готовый продукт при блочной полимеризации после охлаждения?

блоков, пластин или вытянутых нитей

блоков, волокон или заготовок изделий

нитей, пластин или заготовок изделий

пленок, нитей или заготовок изделий

блоков, пластин или заготовок изделий

137 Назовите две разновидности блочного способа полимеризации.

непрерывный и постоянный

непрерывный и периодический

непрерывный и одновременный

постоянный и отдельный

единовременный и периодический

138 Каков основной недостаток блочного метода полимеризации?

анизотропность свойств материала

малая химическая стойкость полимера

некоторая неоднородность материала, часто содержащего газы и включения

некоторая неоднородность материала, часто содержащего включения жидкости

некоторая неоднородность материала, часто содержащего твердые включения

139 Для получения какого материала используют в основном блочную полимеризацию?

органического стекла

винипласта

пластиката

слоистых пластиков

наполненных пластиков

140 Что представляет собой полимеризация в растворе?

полимеризация мономера, растворенного в органических растворителях

полимеризация мономера, растворенного в органических растворителях или эмульгированного в воде

полимеризация мономера, эмульгированного в воде

полимеризация мономера, растворенного в органических кислотах

полимеризация мономера, эмульгированного в мыльно-содовом растворе

141 В каком виде можно получать готовую смолу при полимеризации мономера в растворе?

жидкого раствора или порошка

жидкого раствора или гранул

вязкого раствора или гранул

вязкого раствора или порошка

порошка или гранул

142 Что делают с порошком полимера после получения его полимеризацией мономера в растворе? нагревают, отделяют фильтрованием и охлаждают

нагревают, отделяют фильтрованием и высушивают

отделяют фильтрованием, промывают и нагревают

отделяют фильтрованием, высушивают и охлаждают

отделяют фильтрованием, промывают и высушивают

143 Каковы особенности эмульсионно-суспензионного метода полимеризации?

проводят в водной среде с предварительным эмульгированием жидкого мономера в присутствии эмульгаторов

проводят в водной среде с предварительным эмульгированием жидкого мономера в присутствии водорастворимого инициатора

проводят в водной среде с предварительным эмульгированием жидкого мономера в присутствии водонерастворимого инициатора

проводят в водной среде с предварительным эмульгированием твердого мономера в присутствии эмульгаторов

проводят в органических растворителях с предварительным эмульгированием жидкого мономера в присутствии эмульгаторов

144 В каком случае эмульсионно-суспензионный способ полимеризации называется латексным или эмульсионным?

в случае применения водорастворимого катализатора

в случае применения водонерастворимого катализатора

в случае применения водорастворимого инициатора

в случае применения водонерастворимого инициатора

в случае применения инициаторов, растворимых в щелочах

145 Как называется эмульсионно-суспензионный способ полимеризации, проводимый с применением водорастворимого инициатора?

суспензионным или бисерным

суспензионным или капельным

эмульсионным или латексным

эмульсионным или суспензионным

эмульсионным или бисерным

146 В каком случае эмульсионно-суспензионный способ полимеризации называется суспензионным или бисерным?

в случае применения водорастворимого катализатора

в случае применения водонерастворимого катализатора

в случае применения водорастворимого инициатора

в случае применения водонерастворимого инициатора

в случае применения инициаторов, растворимых в щелочах

147 Что представляет собой политетрафторэтилен?

аморфный полимер молочно-белого цвета

кристаллический полимер темно-желтого цвета

аморфный полимер голубовато-синего цвета

кристаллический полимер зеленоватого цвета

кристаллический полимер молочно-белого цвета

148 При какой максимальной температуре длительное время могут работать изделия из фторопласта-4?

160гpC

190гpC

220грС

250грС

300грС

149 В каком из вариантов правильно указываются химические свойства политетрафторэтилена?
растворяется во всех растворителях, кислотах и щелочах

стойк ко всем растворителям, но нестойк к кислотам и щелочам

стойк ко всем растворителям, слабым кислотам и щелочам, но нестойк к сильным кислотам и щелочам

нестойк ко всем растворителям, но стойк к сильным кислотам и щелочам

стойк ко всем растворителям, к самым сильным кислотам и щелочам

150 С какой целью могут применять суспензии из порошка тетрафторэтилена?

в качестве органических растворителей

для гашения извести

для длительного хранения скоропортящихся продуктов

для электроизоляционных покрытий

как компонент радиоактивного вещества

151 В производстве каких видов товаров способность политетрафторэтилена образовывать антиадгезионные покрытия не используется?

сковородок

каталок для теста

пеналов для ручек

утюгов

лыж

152 Для производства каких материалов и деталей политрифторхлорэтилен не применяют?

деталей мебели

антикоррозионных конструкционных материалов

изоляции кабелей

изоляции моторов

для изготовления конденсаторов

153 Что представляют собой полиакрилаты?

желтоватые полупрозрачные продукты с аморфной структурой

бесцветные прозрачные олефины с кристаллической структурой

разноцветный прозрачный порошок с пористой структурой

бесцветные прозрачные продукты с аморфной структурой

жидкий полимер, нерастворимый ни в одном из растворителей

154 Как ведет себя большинство полиакрилатов в ароматических углеводородах, алифатических спиртах и углеводородах?

растворяются во всех соединениях

растворяются только в ароматических углеводородах

растворяются только в алифатических спиртах

растворяются только в алифатических углеводородах

не растворяются ни в одном из этих соединений

155 Почему при обыкновенной температуре смолы, получаемые из производных акриловой кислоты, более мягкие и эластичные?

ввиду особенности их строения

ввиду более низкой температуры размягчения

ввиду их химической стойкости

ввиду их биологической стойкости

ввиду их повышенной износостойкости

156 С какой целью ткани и бумагу пропитывают водными дисперсиями полимеров акриловой кислоты и ее эфиров?

для повышения их диэлектрических свойств

для придания им повышенной химической стойкости

для повышения их механических свойств

для придания им мягкости

для повышения их влагостойкости и улучшения внешнего вида

157 С какой целью водные дисперсии полимеров акриловой кислоты типа латекса не применяют?

для пропитки тканей

для пропитки бумаги

в производстве искусственной кожи

для придания механической прочности

для изготовления защитных лаков

158 Какой процент ультрафиолетовых лучей естественного освещения пропускает органическое стекло?

до 35%

до 45%

до 55%

до 65%

до 75%

159 В каких пределах колеблется температура размягчения различных марок органического стекла?

от 60 до 90грС

от 80 до 110грС

от 90 до 140грС

от 130 до 180грС

от 170 до 220грС

160 В плоские формы из какого материала заливают метилметакрилат при получении оргстекла?
силикатного стекла или металла

пластика или бумаги

дерева или кожи

плотной ткани или керамики

глины или каолина

161 Какой компонент обязательно вводят в состав прессовочных и литьевых композиций при выработке изделий из полиметилметакрилата?

наполнители

пластификаторы

красители

стабилизаторы

антипирены

162 В чем одно из преимуществ полиметилметакрилата по сравнению с другими полимерами?
обладает высокой теплостойкостью

обладает повышенными диэлектрическими свойствами

обладает повышенной твердостью

обладает повышенными химическими свойствами

обладает достаточно высокой стойкостью к старению

163 Как изменяется внешний вид полиметилметакрилата при резком нагревании и охлаждении ввиду высокого коэффициента линейного расширения?

размягчается

твердеет

появляются трещины

изменяет форму

разлагается

164 Какой из недостатков присущ всем полиакриловым смолам?

низкая морозостойкость

низкие диэлектрические свойства

низкая химическая стойкость

низкая биостойкость

низкая теплостойкость

165 Какой недостаток полиметилметакрилата способствует тому, что его поверхность сравнительно легко царапается?

недостаточная поверхностная твердость

хрупкость

недостаточная ударная вязкость

аморфность структуры

низкая теплостойкость

166 Как получают полиакрилонитрил?

при взаимодействии полиакрила с нитрилом

при полимеризации акрилонитрила

при взаимодействии полимера акрила с нитрилом

при полимеризации нитрильного каучука

при взаимодействии акрила с азотной кислотой

167 Что представляет собой акрилонитрил-сырье для получения полиакрилонитрила?

красная жидкость, нерастворимая в большинстве растворителей

твердый порошок, растворяющийся в воде

бесцветная жидкость, не растворяющаяся ни в одном из известных растворителей

прозрачный порошок молочно-белого цвета, растворяющийся во всех органических растворителях

бесцветная жидкость, смешивающаяся с большинством органических растворителей

168 Какие свойства полиакрилонитрила обуславливаются полярностью нитрильных групп в его составе?

повышенные биостойкость и химическая стойкость

повышенные диэлектрические свойства

неплавкость и плохая растворимость в органических растворителях

повышенные механическая прочность и истираемость

повышенные твердость и плотность

169 С какой целью полиакрилонитрил используют наиболее широко?

для производства металлопластических конструкций

для производства хозяйственных товаров

для производства шерстеподобного волокна нитрон

для антиадгезионных покрытий посуды

в производстве радиоаппаратуры

170 При какой температуре полиакрилонитрил становится липким?

180грС

200грС

220грС

250грС

280грС

171 При какой температуре полиакрилонитрил разлагается?

290грС

320грС

350грС

380грС

400грС

172 Как формуют волокна нитрон?

из расплава полиакрилонитрила

из раствора полиакрилонитрила в диметилформамиде

из жидкого расплавленного полиакрилонитрила

из порошка полиакрилонитрила в расплавленном состоянии

вырубанием из твердого полиакрилонитрила

173 Как называют сополимер акрилонитрила с бутадиеном?

органическое стекло

плексиглаз

эбонит

натуральный каучук

синтетический каучук

174 Как получают полистирол?

взаимодействие полимера и стирола

взаимодействие стирола с синтетическим каучуком

взаимодействием тироля с синтетическим каучуком

полимеризацией стирола

взаимодействием стирола и фурфурола

175 Какой из разновидностей полистирольных пластиков не существует?

полистирол общего назначения

пенополистирол

ударопрочный полистирол

сополимеры стирола

биологически безопасный полистирол

176 Какое соединение служит исходным сырьем для полистирола?

фурфурол

бризол

крезил

стирол

толуол

177 Как по-другому называют стирол?

винилбензол

диамин

синильная кислота

цианистый калий

зарин

178 Что представляет собой стирол-сырье для производства полистирола?

мутную бесцветную жидкость

бесцветную прозрачную жидкость с температурой кипения около 1460С

тонкий порошок, расплавляющийся при 1500С

мутная жидкость молочно-белого цвета с температурой кипения 1000С

бесцветную прозрачную жидкость с температурой кипения 700С

179 В каком случае полистирол становится токсичным?

при воздействии повышенного давления

при полимеризации с высокой скоростью

при усиленном механическом воздействии

при полимеризации в кислотной среде

при воздействии высокой температуры

180 Из чего получают стирол-сырье для производства полистирола?

фторлона и метилена

крезила и пропилена

фурфурола и винилового спирта

бензола и этилена

толуола и бензина

181 Какими способами осуществляют полимеризацию стирола?

только блочным

только суспензионным

только эмульсионным

всеми выше перечисленными методами

ни одним из этих методов

182 Что относится в группе галантерейных товаров из пластмасс?

предметы украшения, посуда

гребенные изделия, сольницы, хлебницы

туалетные принадлежности, гребенные изделия, предметы украшения

масленицы, вазы, одежная фурнитура

курительные принадлежности, сахарницы

183 Как определяется плотность образца пластмассы?

исходя из массы и веса

исходя из объёма и массы

исходя из объёма и площади поверхности

исходя из объёма и внутренних напряжений

исходя из массы и площади поверхности

184 Какой показатель выражается работой удара, необходимой для разрушения образца пластмассы, отнесенной к единице площади его поперечного сечения?

твёрдость

прочность

жёсткость

ударная вязкость

теплостойкость

185 Какой показатель находят методом вдавливания стального шарика определенного диаметра в образец пластмассы?

теплостойкость

жесткость

ударную вязкость

твердость по Роквеллу

твердость по Бринелю

186 Какой показатель характеризуется температурой, при которой консольно закрепленный образец пластмассы стандартной формы начинает деформироваться под действием механической нагрузки?

теплостойкость по методу Вика

теплостойкость по методу Мартенса

морозостойкость

огнестойкость

механическая прочность

187 Какой показатель определяется температурой, при которой вертикально стоящая стандартная игла, находящаяся под грузом, вдавливается в образец постепенно нагреваемой пластмассы?

теплостойкость по методу Вина

теплостойкость по методу Мартенса

морозостойкость

огнестойкость

механическая прочность

188 По каким методам определяют теплостойкость образца пластмассы?

по методу Бринеля и Роквелла

по методу Бринеля и Мартенса

по методу Мартенса и Вика

по методу Мартенса и Бринеля

по методу Роквелла и Вика

189 Какой показатель определяется по привесу образцов стандартной формы, погруженных в дистиллированную воду?

гигроскопичность

паропроницаемость

воздухопроницаемость

звукопроницаемость

водопоглощаемость

190 Какие показатели характеризуют электроизоляционные свойства пластмасс?

удельная прочность и удельное объемное сопротивление

электрическая прочность и удельное объемное сопротивление

электрическая прочность и пробивное напряжение

пробивное напряжение и предельная сила тока

удельное объемное сопротивление и удельное напряжение

191 Какой запах у продуктов горения полиамидов?

миндаля

аммиака и формальдегида

сгоревших овощей

резкий, соляной кислоты

цветущей герани

192 В какой цвет окрашивается пламя при горении полиэтилена и полипропилена?

бесцветное

желтоватый

голубоватый

светлый

зеленый

193 Какой должна быть толщина различных деталей изделий из термопластов, полученных литьем под давлением?

0,5-4 мм

0,8-5 мм

0,7-6 мм

0,6-7 мм

1-2 мм

194 Сколько минут пластмассовые изделия, соприкасающиеся с пищевыми продуктами, выдерживают в воде при определении их стойкости к горячей воде?

5-20 мин

10-30 мин

15-25 мин

10-15 мин

40 мин

195 Какой запах у полиэтилена при сгорании?

духов

кислоты

сгоревшего парафина

щелочи

уксусной кислоты

196 Каков запах у полиамида при сжигании?

миндаля

фенола

резкий, соляной кислоты

горелых овощей и жженой кости

камфора

197 Какие требования предъявляют к качеству пластмасс?

общие, специфические

функциональные, специфические

общие, долговечность

надежность, специфические

гигиенические, общие

198 Какой показатель показывает октановое число нефти?

вес

объемная масса

число в марке

цвет

запах

199 К какому виду клея относятся клеи животного, растительного и минерального происхождения?

природные

искусственные
синтетические
полунатуральные
ненатуральные

200 Какие клеи относят к высокопрочным?

фенолоформальдегидный и эпоксидный

казеиновый и крахмальный
крахмальный и декстриновый
декстриновый и мездровый
костный и крахмальный

201 Какой клей вырабатывают из костей животных?

мездровый
силикатный
крахмальный
костный
казеиновый

202 При обработке каким раствором содержащиеся в костях для получения костного клея углекислые и фосфорнокислые соли кальция переводятся в растворимое состояние?

водой
соляной кислотой
поваренной солью
сульфидом серебра
хлорным золотом

203 В каких единицах измеряют вязкость клеевого раствора?

градусах Цельсия
градусах Кельвина
градусах Энгельса
градусах Эйнштейна
градусах Энглера

204 На какой показатель не обращают внимания при оценке качества мездрового и костного клеев?

цвет и размеры плиток
запах
содержание влаги
вкус
стойкость клея к загниванию

205 Какого сорта мездрового и костного клеев не существует?

супер
экстра
высший
первый
второй

206 На сколько сортов подразделяют костный клей?

2
3
4
5
6

207 Какой цвет имеют плитки или кусочки мездрового и костного клеев в сухом состоянии?

белый

от светло-желтого до темно-коричневого

от серого до черного

от салатного до темно-зеленого

от желтого до оранжевого

208 Чего не должны иметь мездровый и костный клеи по стандарту?

светлого цвета

высокой клеящей способности

гнилостного запаха и следов плесени

влаги

жира

209 Какое из нижеперечисленных является основным положительным свойством мездрового и костного клеев?

высокая механическая прочность клеевого шва

высокая водостойкость

высокая теплостойкость

быстрота высыхания клеевого шва

быстрота приготовления клеевого раствора

209 Какой из недостатков не присущ мездровому и костному клеям?

длительность приготовления клеевого раствора

необходимость нагревания клеевого раствора

значительная длительность высыхания клеевого шва

сравнительно низкая водостойкость

низкая механическая прочность клеевого шва

210 Какой клей применяют малярной технике для приготовления клеевых красочных составов?

силикатный

асфальтобитумный

эфироцеллюлозный

крахмальный

костный

211 Клеящей основой какого клея является кислотный казеин?

мездрового

костного

казеинового

крахмального

декстринового

212 Как называют фосфорсодержащее белковое вещество, выделяемое с помощью кислот из обезжиренного молока для приготовления клея?

кислотный казеин

хлорид фосфора

фосфорид

фосфоресцид

фосфорин

213 Какого цвета при обычных условиях бывает технический казеин?

только белого

от белого до черного

от голубого до синего

от салатowego до темно-зеленого

от белого до буровато-желтого

214 Какого цвета бывает технический казеин высшего сорта?

черного

темно-желтого

белого

темно-коричневого

красного

215 Что происходит с казеиновым клеем при его высокой влажности?

твердеет

распадается на части

превращается в мездру

увеличивается в размерах

загнивает

216 Как влияет содержание жира на клеящую способность казеиновых клеев?

увеличивает в любом случае

увеличивает только при высокой температуре

не изменяет

понижает только при низкой температуре

понижает в любом случае

217 Как ведет себя казеин в воде?

набухает

распадается на составные элементы

вступает во взаимодействие с кислородом

вступает во взаимодействие с водородом

превращается в синтетический полимер

218 Что необходимо сделать для приготовления клеевого раствора казеина?

добавить плавиковую кислоту

размешать порошок в водопроводной воде

добавить какую-либо сильную щелочь

нагреть

вскипятить

219 Какой из перечисленных является существенным недостатком казеинового клея?

непрактичность в применении

низкий уровень функциональных свойств

недостаточная стойкость к плесневению

недостаточная морозостойкость

недостаточная механическая прочность клеевого шва

220 Какой из перечисленных не является показателем качества казеинового клея?

запах

степень измельчения

растворимость

клеящая способность

огнестойкость

221 Какому из требований должен отвечать доброкачественный казеиновый клей?

неоднородность

присутствие инородных включений

отсутствие следов плесени

присутствие гнилостного запаха

наличие приятного вкуса

222 В какой области казеиновый клей не применяют?

в мебельном производстве

в фанерном производстве

для склеивания металлов

в обувном производстве

для приготовления клеевых красочных составов

223 В каком из вариантов ответа правильно назван один из видов казеинового клея?

офисный

канцелярский

рабочий

слесарный

санитарно-технического назначения

224 Из каких веществ, главным образом, состоят клеи растительного происхождения?

молока и обрезов шкур животных

костей и хрящей животных
синтетических и полунатуральных масел
крахмала и декстрина
натуральных и синтетических полимеров

225 Из какого крахмала могут готовить крахмальный клей?

тростникового
бамбукового
липового
березового
картофельного

226 Как называют продукты переработки крахмала, используемые в производстве клея?

дефарс
декстрин
декстроза
альбумин
аланин

227 Из каких растений клеи растительного происхождения не получают?

картофеля
кукурузы
сои
подсолнечника
баобаба

228 Как называют изомер натурального каучука, добываемый из млечного сока или клеточных включений гуттаперченосных растений?

галлерта

гуталин

гуттаперча

лигнин

целлюлоза

229 Из чего готовят крахмальный клей?

из крахмальной сыворотки

из сырого крахмала

из целлюлозы

из фруктозы

из лактозы

230 Что представляет собой крахмал, используемый для производства крахмального клея?

белок

жир

кислота

углевод

щелочь

231 Как ведет себя крахмал, используемый для приготовления крахмального клея, в воде?
растворяется

слеживается комками

деструктирует

распадается на углекислоту и воду

набухает и превращается в клейстер

232 В какой области крахмальный клей не применяют?

переплетном производстве

стекляном производстве

картонажном производстве

писчебумажном производстве

кожгалантерейном производстве

233 Ввиду чего крахмальные клеи следует хранить в сухом помещении?

химической нестойкости

недостаточной теплостойкости

недостаточной морозостойкости

нестойкости к действию воды и грибков

нестойкости к механическим воздействиям

234 Какое вещество является основой декстринового клея?

декстрин

казеин

альбумин

кератин

глютин

235 Как называются дисперсные вещества разного цвета, нерастворимые в воде и органических растворителях?

сиккативы

пластификаторы

пигменты

растительные масла

синтетические смолы

236 На сколько групп делят лаки в зависимости от характера пленкообразования?

1

2

3

4

5

237 Как называют растворы различных смол и растительных масел с сиккативами в органических растворителях?

смоляные лаки

эфироцеллюлозные лаки

масляные краски

масляные лаки

масляные олифы

238 Растворы каких смол относят к олифам?

полиэтиленовых

алкидных

полипропиленовых

полистирольных

поливинилхлоридных

239 Каких подвидов бывают льняные олифы?

окисленные и полимеризованные

белые и черные
упругие и неупругие
природные и неприродные
жидкие и твердые

240 Какого вида полунатуральных олиф не существует?

уплотненные
переэтерифицированные
комбинационные
алкидные
комбинированные

241 Какие вещества являются основными составными частями лаков?

олифы и краски
эмали и эмульсии
пленкообразующие вещества и растворители
вода и соли
кислоты и щелочи

242 На какие группы подразделяются олифы в зависимости от сырья и способа переработки?

натуральные и искусственные
искусственные и полунатуральные
натуральные и синтетические
натуральные, полунатуральные и искусственные
полунатуральные и синтетические

243 В каких пределах колеблется средняя толщина одного слоя высохшего лакокрасочного покрытия?

0,1-1 мкм

1-5 мкм

10-25 мкм

100-300 мкм

500-1000 мкм

244 Как изменяются пористость, укрывистость и прочность сцепления лакокрасочного покрытия с поверхностью при понижении вязкости?

пористость и укрывистость уменьшаются, прочность сцепления повышается

пористость, укрывистость и прочность сцепления повышаются

пористость, укрывистость и прочность сцепления понижаются

пористость уменьшается, укрывистость и прочность сцепления повышаются

никак не изменяются

245 Как называют скорость перехода жидкого пленкообразующего вещества лакокрасочного покрытия в тонкую твердую пленку?

ускорение

скорость обезвоживания

усушка

скорость испарения

скорость высыхания

246 Как отличается содержание пигментов (вместе с наполнителями) в грунтовках по сравнению с эмалевыми красками?

более высокое

не отличается

более низкое

более высокое, если грунтовки отделочные

более низкое, если грунтовки пластмассовые

247 Как отличается содержание пигментов (вместе с наполнителями) в шпатлевках по сравнению с эмалевыми красками?

более низкое

более высокое

более высокое, если шпатлевки отделочные

более низкое, если шпатлевки пластмассовые

не отличается

248 Как устраняют неровности поверхности загрунтованных изделий?

комкованием

расстиланием

крашением

лакированием

шпатлеванием

249 Какие изменения происходят с пигментами, диспергированными в пленкообразующей жидкости с чрезмерно низкой вязкостью?

полностью растворяются

комкуются

малоустойчивы и легко осаждаются

разлагаются, теряя цвет

образуют твердые камневидные включения

250 Какие лакокрасочные материалы готовят на основе пигментов и наполнителей, затирая их с лаками?

циклевки и бортовки

лаки

краски

грунтовки и шпатлевки

пластмассовые

251 Какие материалы при нанесении лакокрасочных покрытий наносят первым слоем?

грунтовки

эмульсии

краски

пластмассы

битумы

252 Какие материалы являются эффективным и наиболее доступным способом защиты изделий от коррозии и других видов разрушения, а также улучшения их внешнего вида?

металлы

пластилин

древесина

ткань

лакокрасочные покрытия

253 Какое свойство к общим свойствам лакокрасочных составов не относится?

концентрация

поверхностное натяжение

упругость

скорость высыхания

укрывистость

254 Какое свойство лакокрасочного покрытия, содержащего пленкообразующее вещество, должно быть не слишком высоким, чтобы не затруднять работу малярной кистью?

вязкость

укрывистость

блеск

упругость

твердость

255 Какое свойство лакокрасочному материалу не присуще при пониженной вязкости раствора?
хорошо растекается по поверхности

плохо растекается по поверхности

вытесняет адсорбированные на поверхности пары

заполняет все поры поверхности

заполняет все неровности поверхности

256 Какое свойство относится к общим свойствам лакокрасочных составов?

цвет

блеск

прочность

вязкость

упругость

257 Какой компонент лакокрасочного покрытия является высокомолекулярным органическим соединением или веществом, превращающимся в него в процессе образования пленки?

укрепитель

покрыватель

растворитель

субстрат

пленкообразователь

258 Какой особенностью обладает лакокрасочный состав при чрезмерном повышении вязкости?
хорошо растекается по поверхности

плохо разливается

полностью заполняет поры поверхности

полностью заполняет неровности поверхности

ухудшается адгезия покрытия

259 Как, по-другому, называют свойство прилипаемости пленки краски к поверхности?

абсцесс

адгезия

абсорбция

адсорбция

диффузия

260 На какие свойства лакокрасочного покрытия сильно влияет концентрация пленкообразующего вещества?

биологические

физико-механические и оптические

химические

электрические

теплопроводность

261 От какого фактора зависят основные и специфические свойства лакокрасочных составов и покрытий?

цвета пигмента

природы пленкообразователей

блеска покрытия

температуры окружающей среды

правильности проведения отжига

262 От какого фактора может зависеть скорость высыхания лакокрасочного покрытия? природы окрашиваемой поверхности

атмосферного давления воздуха

квалификации мастера

толщины покрытия

диэлектрических свойств покрытия

263 Почему вязкость лакокрасочного покрытия должна быть не слишком высокой?

чтобы покрытие было прочным

чтобы покрытие было более атмосферостойким

чтобы не применять слишком высоких давлений при покрытии методом пульверизации

чтобы покрытие служило дольше

чтобы блеск покрытия был выше

264 С помощью каких материалов заделывают трещины и выщербины поверхностей?

лаков

красок

олиф

эмульсий

шпатлевок

265 Что происходит при малой скорости высыхания лакокрасочных покрытий?

покрытие бывает более твердым

задерживаются малярные работы

покрытие бывает более светостойким

покрытие обладает более высокой химической стойкостью

покрытие становится канцерогенным

266 В каком случае время, необходимое для исчезновения на пленке лакокрасочного покрытия штрихов от кисти, может оказаться недостаточным?

при бесцветности лакокрасочного покрытия

если покрытие имеет светлый цвет

если покрытие матовое

при малой скорости высыхания

при чрезмерно быстром высыхании

267 В каком случае имеет место слишком быстрое высыхание лакокрасочного покрытия?

при высокой концентрации пленкообразующего вещества

при быстром испарении легколетучего растворителя

при неаккуратном нанесении

при недостатке квалификации у мастера

при повышенной вязкости лакокрасочного раствора

268 Как называют тонкую твердую пленку лакокрасочного состава на поверхности?

перекрытие

фольга

изол

покрытие

гальванизация

269 Как по-другому называют пленкообразующее вещество, являющееся главной составной частью любого лакокрасочного состава и покрытия?

покрыватель

разбавитель

растворитель

пленкообразователь

укрепитель

270 Какие материалы применяют для повышения влагостойкости изделия и улучшения прилипаемости пленки краски к поверхности?

кантовки

предварительные

грунтовки

беловки

плавни

271 Какое вещество является главной составной частью любого лакокрасочного состава и покрытия?

пленкообразующее

покрытиевидное

покрывное
субстантивное
экспансивное

272 Какой показатель жидкого лакокрасочного материала должен быть по возможности малым, чтобы обеспечивать хорошее смачивание поверхности и равномерность покрытия?

поверхностное натяжение

токсичность
укривистость
носкость
горючесть

273 Какой факт может вызывать сильное охлаждение и помутнение пленки лакокрасочного покрытия из-за конденсации на ней водяных паров, содержащихся в воздухе?

слишком быстрое высыхание

слишком долгое высыхание
повышенный блеск
содержание пластификаторов
повышенная стойкость к действию микроорганизмов

274 От какого фактора скорость высыхания лакокрасочного покрытия не зависит?

природы пленкообразующего вещества
природы сиккативов
диэлектрических свойств покрытия
природы растворителя
условий сушки

275 Сочетание надежных защитных и хороших декоративных свойств каких покрытий обычно достигается многослойным нанесением грунтовки, шпатлевки, лака и краски?

гальванических

изоляционных

стеклянных

лакокрасочных

пластмассовых

276 Какое свойство лакокрасочному составу при чрезмерном повышении вязкости не присуще?
плохо разливается по поверхности

не полностью заполняет поры поверхности

ухудшает адгезию покрытия

не полностью заполняет неровности поверхности

хорошо растекается по поверхности

277 Как называют вещества, понижающие поверхностное натяжение воды и обладающие моющей и смачивающей способностью?

моющими соединениями

моющими средствами

моющими мылами

чистящими средствами

смачивающими веществами

278 Какие моющие средства составляют основную часть их ассортимента?

мыла и искусственные моющие вещества

твердые и жидкие мыла

мыла и синтетические моющие вещества

чистящие средства и синтетические моющие вещества

мыла и пятновыводители

279 На сколько групп (по назначению) делят мыла бытового назначения?

6

5

4

3

2

280 Что представляют собой мыла?

натриевые и калиевые соли жирных, смоляных и нафтеновых кислот

натриевые и калиевые соли неорганических кислот

кальциевые и кадмиевые соли жирных, смоляных и нафтеновых кислот

кальциевые и магниевые соли жирных, смоляных и нафтеновых кислот

натриевые и калиевые соли жирных, смоляных и нафтеновых щелочей

281 По какому признаку мыла делят на твердые, мазеобразные, жидкие и порошкообразные?
консистенции

физическому состоянию

назначению

агрегатному состоянию

физическим свойствам

282 На какие группы подразделяют твердые мыла по способу обработки?

обычные и пиллингованные

обычные и пиролитические

обычные и необычные

обычные и пилированные

обычные и особые

283 Каким бывает процентное содержание солей жирных кислот в твердых хозяйственных мылах?

60, 65 и 70

60, 70 и 82

60, 72 и 80

60, 72 и 82

60, 70 и 72

284 Как подразделяют синтетические моющие средства по консистенции?

на порошкообразные и твердые

на порошкообразные и жидкие

на порошкообразные и густые

на твердые и жидкие

на густые и жидкие

285 Какие средства относят к вспомогательным средствам для стирки?

водосмягчающие, отбеливающие, подсинивающие и подкрахмаливающие

водоотталкивающие, отбеливающие, подсинивающие и целлюлозные

водосмягчающие, подкрашивающие, голубоватые и подкрахмаливающие

водосмягчающие, подсинивающие, чистящие и подкрахмаливающие

подсинивающие, отбеливающие, чистящие и подкрашивающие

286 Какие из нижеследующих относятся к основным моющим средствам?

натуральное мыло, синтетические моющие средства

вертикаль

смола

синтетические моющие средства, смолы

пятновыводящие средства

287 Каковы отличительные признаки между жирным мылом и синтетическим моющим средством?

в мылах присутствуют соли жирных кислот, в синтетических моющих средствах-сульфоокислот

в мылах присутствуют сульфатные соединения, в синтетических моющих средствах-сульфоокислоты

присутствие сложных эфирных соединений

присутствие смоловидных соединений

присутствие щелочных соединений

288 Какое органическое сырьё используется в производстве мыла?

твердые мыла

натуральные твердые мыла, жидкие растительные масла и рыбий жир, канифоль

искусственные масла, гидрогенизированные масла

жир, гидрогенизированные масла

нафтеновые кислоты, искусственные масла,

289 Какие вещества входят в состав мыла?

сульфаты

хлориды

пальмитин, стеарин, олеин

нафтен

глицерин

290 Что означают цифры (60, 70, 72%) в маркировке хозяйственного мыла?

количество щелочей

количество жирных кислот

количество щелочей и кислот

количество органических соединений

количество солей и щелочей

291 Что является основным сырьем в производстве мыла?

растительные и животные жиры

глина

синтетические смолы

крахмал

соки

292 Какие из веществ являются заменителями жиров при производстве мыла?

синтетические и крахмальные кислоты

минералы

силикаты

синтетические жирные кислоты, нафтеновые и смоляные кислоты

нефтяные продукты

293 Как получают жировые мыла?

при взаимодействии масел с водой

при взаимодействии кислот с водой

при взаимодействии кислот с органическими растворителями

при взаимодействии солей с водой

при взаимодействии жиров с едкими щелочами

294 Натриевые и калиевые соли каких жирных кислот используют при получении жировых мыл?
соляной

плавиковой

стеариновой

азотной

фтороводородной

295 Что означает «R» в общей формуле натриевого мыла: R-COONa?

радий

водород

азот

неразветвленный углеводородный радикал

растворитель

296 На какие группы (по назначению) делят мыла бытового назначения?

банные и ванные

твердые и жидкие

крупные и маленькие

для ванных комнат и туалетов

хозяйственные и туалетные

297 В кусках какой массы по стандарту выпускают хозяйственное твердое 72%-ное мыло?

250 г

- 700 г
- 1000 г
- 1500 г
- 2000 г

298 Какого цвета бывает твердое хозяйственное 72%-ное мыло?

- от коричневого до черного
- от оранжевого до красного
- молочно-белое
- от синего до зеленого
- от светло-желтого до желтого**

299 Какие компоненты не входят в состав твердого хозяйственного 72%-ного мыла?

- саломас
- технические твердые жиры
- металлы**
- канифоль
- синтетические жирные кислоты

300 Какие пластмассы называют пластикатами?

- твердые пластмассы с большим содержанием наполнителя
- мягкие пластмассы с большим содержанием наполнителя
- мягкие и эластичные пластмассы с большим содержанием стабилизатора
- твердые пластмассы с большим содержанием пластификатора
- мягкие и эластичные пластмассы с большим содержанием пластификатора**