

**ТЕСТОВЫЙ КОНТРОЛЬ ПО СПЕЦИАЛЬНОСТИ  
«ФАРМАЦЕВТИЧЕСКАЯ ХИМИЯ И ФАРМАКОГНОЗИЯ»  
ПЕРВАЯ КАТЕГОРИЯ**

1. Перспективы развития контроля качества лекарств:

1. Разработка методик анализа новых лекарственных средств
2. совершенствование известных методик  
с учетом предъявляемых к ним требований
3. Разработка методик анализа лекарственных веществ  
в новых лекарственных формах
4. Изучение стабильности лекарств и установление сроков их годности
5. Совершенствование организации труда провизора-аналитика,  
его квалификация

- А. Правильные ответы 2, 4, 5  
Б. Правильные ответы 1, 2, 3, 4, 5  
В. Правильные ответы 1, 2, 3, 5  
Г. Правильные ответы 1, 3, 4, 5  
Д. Правильные ответы 2, 3, 5

2. В функции контрольно-аналитических лабораторий входит проведение полного фармакопейного анализа

- А. Препаратов, используемых в аптеках для приготовления инъекционных растворов и глазных капель  
Б. Наркотических лекарственных средств  
В. Растворов для инъекций

3. Контрольно-аналитические лаборатории несут ответственность

- А. За достоверность результатов контроля качества лекарственных средств  
Б. За объективность фарм. надзора и правильность результатов проверки  
В. За качество реактивов и титрованных растворов  
Г. За соблюдение правил техники безопасности при выполнении анализов  
Д. За соблюдение сроков проведения анализов  
Е. За все вышеперечисленное

4. Факторы внешней среды, влияющие на качество лекарственного вещества:

- 1 Температура
  - 2 Свет
  - 3 Влажность воздуха
  - 4 Кислород воздуха
  - 5 Углекислый газ воздуха
- А. Правильные ответы 1, 2, 3

- Б. Правильные ответы 2, 3, 4
- В. Правильные ответы 1, 3, 4, 5
- Г. Правильные ответы 2, 3, 4, 5
- Д. Правильные ответы 1, 2, 3, 4, 5

5. Оценка качества лекарственных веществ осуществляется по показателям:

- 1 Описание и растворимость
  - 2 Подлинность
  - 3 Физические константы
  - 4 Примеси (специфические и общие)
  - 5 Количественное определение
- А. Правильные ответы 1, 2, 3, 4, 5
  - Б. Правильные ответы 1, 2, 3, 4
  - В. Правильные ответы 2, 3, 4, 5
  - Г. Правильные ответы 3, 4, 5
  - Д. Правильные ответы 1, 2, 5

6. Источники примесей в лекарственных препаратах:

- 1 Аппаратура
  - 2 Сырье
  - 3 Растворители
  - 4 Продукты синтеза
  - 5 Продукты разложения
- А. Правильные ответы 2, 4, 5
  - Б. Правильные ответы 2, 3, 4, 5
  - В. Правильные ответы 1, 2, 3
  - Г. Правильные ответы 1, 2, 3, 4
  - Д. Правильные ответы 1, 2, 3, 4, 5

7. Установите соответствие примеси и ее вида? Примесь- хлориды:

- А. общая
- Б. специфическая

8. Установите соответствие примеси и ее вида? Примесь- кальций:

- А. общая
- Б. специфическая

9. Установите соответствие примеси и ее вида? Примесь-мышьяк:

- А. общая
- Б. специфическая

10. Установите соответствие примеси и ее вида? Примесь-тяжелые металлы:

- А. общая
- Б. специфическая

11. Установите соответствие примеси и ее вида? Примесь-продукты синтеза:  
А. общая  
Б. специфическая
12. Установите соответствие примеси и ее вида? Примесь-продукты разложения:  
А. общая  
Б. специфическая
13. Подлинность лекарственных веществ устанавливают, используя:  
1 Элементный анализ  
2 Физические константы  
3 Анализ по функциональным группам  
4 Анализ по ионам  
А. Правильные ответы 1, 2, 3  
Б. Правильные ответы 3, 4  
В. Правильные ответы 1, 3, 4  
Г. Правильные ответы 1, 2, 3, 4  
Д. Правильные ответы 1, 4
14. Физические константы, используемые в ГФ для оценки качества лекарственных веществ, кроме  
А. Окислительно-восстановительного потенциала  
Б. Температуры плавления  
В. Удельного вращения  
Г. Удельного показателя поглощения показателя преломления
15. Определение подлинности неорганических веществ по ГФ осуществляют реакциями:  
А. Обмена  
Б. Разложения  
В. Конденсации  
Г. Окислительно-восстановительной  
Д. Комплексообразования
- 16. Рефрактометрия-сущность метода?**  
А. Разделение смеси веществ основано на их непрерывном распределении между подвижной и неподвижной фазами.  
Б. Изменение величины индикаторного электрода электродной пары в зависимости от концентрации ионов.

- В. Поглощение света анализируемым веществом
- Г. Отклонение плоскости поляризации поляризованного света оптически активными веществами
- Д. Преломление света анализируемым веществом

17. Поляриметрия-сущность метода?

- А. Разделение смеси веществ основано на их непрерывном распределении между подвижной и неподвижной фазами.
- Б. Изменение величины индикаторного электрода электродной пары в зависимости от концентрации ионов.
- В. Поглощение света анализируемым веществом
- Г. Отклонение плоскости поляризации поляризованного света оптически активными веществами
- Д. Преломление света анализируемым веществом

18. Фотометрия-сущность метода?

- А. Разделение смеси веществ основано на их непрерывном распределении между подвижной и неподвижной фазами.
- Б. Изменение величины индикаторного электрода электродной пары в зависимости от концентрации ионов.
- В. Поглощение света анализируемым веществом
- Г. Отклонение плоскости поляризации поляризованного света оптически активными веществами
- Д. Преломление света анализируемым веществом

19. Хроматография-сущность метода?

- А. Разделение смеси веществ основано на их непрерывном распределении между подвижной и неподвижной фазами.
- Б. Изменение величины индикаторного электрода электродной пары в зависимости от концентрации ионов.
- В. Поглощение света анализируемым веществом
- Г. Отклонение плоскости поляризации поляризованного света оптически активными веществами
- Д. Преломление света анализируемым веществом

20. Потенциометрия-сущность метода?

- А. Разделение смеси веществ основано на их непрерывном распределении между подвижной и неподвижной фазами.
- Б. Изменение величины индикаторного электрода электродной пары в зависимости от концентрации ионов.
- В. Поглощение света анализируемым веществом
- Г. Отклонение плоскости поляризации поляризованного света оптически активными веществами
- Д. Преломление света анализируемым веществом

21. Укажите определяемый показатель, отклонения плоскости поляризации поляризованного света?

- А. Электродвижущая сила (Э.Д.С.)
- Б. Показатель преломления ( $n$ )
- В. Оптическая плотность ( $A$ )
- Г. Угол вращения ( $\alpha$ )

22. Укажите определяемый показатель, поглощения света?

- А. Электродвижущая сила (Э.Д.С.)
- Б. Показатель преломления ( $n$ )
- В. Оптическая плотность ( $A$ )
- Г. Угол вращения ( $\alpha$ )

23. Укажите определяемый показатель, изменения величины индикаторного электрода ?

- А. Электродвижущая сила (Э.Д.С.)
- Б. Показатель преломления ( $n$ )
- В. Оптическая плотность ( $A$ )
- Г. Угол вращения ( $\alpha$ )

24. Укажите характеристику, удельного показателя поглощения?

- А. Величина прироста показателя преломления при увеличении концентрации исследуемого раствора на 1% .
- Б. Оптическая плотность раствора, содержащего в 100 мл 1 г вещества
- В. Угол поворота плоскости поляризации монохроматического света на путь длиной в 1 дм в среде, содержащей оптически активное вещество, при условном приведении концентрации этого вещества к значению равному 1 г/мл

25. Укажите характеристику, удельного вращения?

- А. Величина прироста показателя преломления при увеличении концентрации исследуемого раствора на 1% .
- Б. Оптическая плотность раствора, содержащего в 100 мл 1 г вещества
- В. Угол поворота плоскости поляризации монохроматического света на путь длиной в 1 дм в среде, содержащей оптически активное вещество, при условном приведении концентрации этого вещества к значению равному 1 г/мл

26. Укажите характеристику, фактора прироста?

- А. Величина прироста показателя преломления при увеличении концентрации исследуемого раствора на 1% .
- Б. Оптическая плотность раствора, содержащего в 100 мл 1 г вещества

В. Угол поворота плоскости поляризации монохроматического света на путь длиной в 1 дм в среде, содержащей оптически активное вещество, при условном приведении концентрации этого вещества к значению равному 1 г/мл

27. Формула расчета концентрации вещества в %, рефрактометрии?

А.  $C = (\alpha \times 100) / ([\alpha] \times l)$

Б.  $C = A / (E_{cm}^{1\% \times l})$

В.  $C = [n - n_0] / F$

28. Формула расчета концентрации вещества в %, поляриметрии?

А.  $C = (\alpha \times 100) / ([\alpha] \times l)$

Б.  $C = A / (E_{cm}^{1\% \times l})$

В.  $C = [n - n_0] / F$

29. Формула расчета концентрации вещества в %, фотометрии?

А.  $C = (\alpha \times 100) / ([\alpha] \times l)$

Б.  $C = A / (E_{cm}^{1\% \times l})$

В.  $C = [n - n_0] / F$

30. Как относительную характеристику доброкачественности таблеток можно рассматривать общие испытания, включенные в ГФ:

А. Цвет

Б. Внешний вид

В. Растворение

Г. Средняя масса одной таблетки

Д. Предел содержания вспомогательных веществ

31. Как относительную характеристику чистоты лекарственных форм для инъекций можно рассматривать испытания, включенные в ГФ

А. рН раствора

Б. Цветность

В. Прозрачность

Г. Апирогенность

Д. Наполняемость ампул

Е. Механические примеси

32. Кислота хлороводородная как стабилизатор входит в состав инъекционных растворов

- А. Атропина сульфата
- Б. Кофеина-бензоата натрия
- В. Морфина гидрохлорида
- Г. Эуфиллина
- Д. Дибазола

33. Унифицированными испытаниями лекарственных веществ в ГФ XI издания

являются

- А. Растворимость
- Б. Общие реакции на подлинность
- В. Определение окраски и степени мутности растворов
- Г. Определение воды и летучих веществ
- Д. Определение температуры плавления и затвердевания

34. В фармацевтическом анализе для подтверждения подлинности и доброкачественности препаратов часто используют физические константы

- А. Удельный показатель поглощения
- Б. Температура плавления
- В. Удельное вращение
- Г. Значение рН среды

35. Дана лекарственная форма: Новокаина 0,25, Кальция хлорида 0,3 Натрия хлорида 0,5, Раствора кислоты хлороводородной 0,1М 0,5 мл Воды для инъекций до 100 мл. Выберите методы, которые можно использовать для количественного определения новокаина в присутствии других компонентов лекарственной формы:

- А. Аргентометрия
- Б. Нейтрализация
- В. Меркуриметрия
- Г. Нитритометрия

36. Укажите методы, основанные на измерении поглощения электромагнитного излучения

- А. УФ-спектрофотометрия
- Б. ИК-спектроскопия
- В. Рефрактометрия
- Г. Поляриметрия
- Д. Фотоколориметрия

37. Чему равна точная молярная концентрация эквивалента раствора серной кислоты, если  $C(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,025$  моль/л,  $K_{\text{погр.}} = 0,961$

- А. 0,016 моль/л
- Б. 0,024 моль/л
- В. 0,048 моль/л

38. Чтобы на титрование 10% раствора NaBr ушло 10 мл раствора AgNO<sub>3</sub> (0,1 моль/л) необходимо взять навеску:

- А. 1 мл
- Б. 1,5 мл
- В. 2 мл  $t(\text{AgNO}_3 / \text{NaBr}) = 0,01029$  г/мл

39. Укажите растворимость солей кислот карбоновых:

- А. Вода
- Б. Органический растворитель

40. Укажите растворимость простых эфиров:

- А. Вода
- Б. Органический растворитель

41. Укажите растворимость высокомолекулярных спиртов:

- А. Вода
- Б. Органический растворитель

42. Укажите растворимость третичных аминов:

- А. Вода
- Б. Органический растворитель

43. Укажите растворимость солей третичных аминов:

- А. Вода
- Б. Органический растворитель

44. Железа (III) хлорид используют для определения подлинности:

- А. Калия ацетата
- Б. Кислоты салициловой
- В. Формальдегида
- Г. Резорцина

45. Реагентами, характеризующими глюкозу как многоатомный спирт и альдегид, являются:

- А. Реактив Фелинга
- Б. Раствор йода
- В. Сульфат меди в щелочной среде
- Г. Аммиачный раствор нитрата серебра



Д. Реактив Несслера

46. Примесь йодидов в препаратах калия бромид и натрия бромид определяют:

- А. С нитратом серебра
- Б. С хлорамином
- В. С концентрированной серной кислотой
- Г. С хлоридом железа (III)
- Д. С перманганатом калия

47. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- кислота хлористоводородная?

- А. РЧ
- Б. Уч 1/2
- В. Уч 1/5
- Г. Уч 1/6

48. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- кислота хлорная?

- А. РЧ
- Б. Уч 1/2
- В. Уч 1/5
- Г. Уч 1/6

49. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- кислота серная?

- А. РЧ
- Б. Уч 1/2
- В. Уч 1/5
- Г. Уч 1/6

50. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Натрия гидроксид?

- А. РЧ
- Б. Уч 1/2
- В. Уч 1/5
- Г. Уч 1/6

51. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Серебра нитрат?

- А. РЧ
- Б. Уч 1/2
- В. Уч 1/5
- Г. Уч 1/6

52. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Аммония роданид?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

53. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Ртуты (II) нитрат ?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

54. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Трилон Б ?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

55. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Натрия нитрит?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

56. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Натрия тиосульфат ?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

57. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Йод?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

58. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Йодмоноклорид?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

59. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Калия йодат?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

60. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Калия бромат ?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

61. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Калия бихромат?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

62. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Калия перманганат ?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

63. Частицы, используемые для приготовления титрованных растворов по ГФ XI изд., химическое вещество- Церия (IV) сульфат ?

А.РЧ

Б.УЧ 1/2

В.УЧ 1/5

Г.УЧ 1/6

64. Назовите среду при кислотно-основном титровании- натрия тетрабората?

А. Водная

Б. Неводная

В. Смешанная

65. Назовите среду при кислотно-основном титровании- кислоты аскорбиновой ?

А. Водная

Б. Неводная

В. Смешанная

66. Назовите среду при кислотно-основном титровании-кислоты салициловой?

- А. Водная
- Б. Неводная
- В. Смешанная

67. Назовите среду при кислотно-основном титровании- натрия бензоата ?

- А. Водная
- Б. Неводная
- В. Смешанная

68. Точку эквивалентности в йодометрии определяют:

1. Без индикатора по появлению желтого окрашивания
2. Без индикатора по розовой окраске хлороформного слоя
3. Без индикатора по исчезновению желтой краски
4. По синей окраске в присутствии крахмала
5. По исчезновению синего окрашивания в присутствии крахмала

- А. Правильные ответы 1, 2, 3
- Б. Правильные ответы 1, 3, 4
- В. Правильные ответы 1, 2, 3, 4, 5
- Г. Правильные ответы 2, 3, 4
- Д. Правильные ответы 2, 3, 4, 5

69. При идентификации бензойной кислоты реакцией с железа (III) лекарственный препарат растворяют

- А. В воде
- Б. В 10% растворе натрия гидроксида
- В. В разбавленной хлористоводородной кислоте
- Г. В спирте
- Д. В 0,1 Н растворе натрия гидроксида
- Е. В 0,1 Н растворе хлористоводородной кислоты

70. Лекарственные средства группы сульфаниламидов стандартизуются по показателям:

- А. Растворимость
- Б. Прозрачность и цветность
- В. Удельное вращение
- Г. Кислотность и щелочность
- Д. Тяжелые металлы

71. Для характеристики подлинности рутина использовать реакцию образования  
азокрасителя
- А. Возможно
  - Б. Невозможно
72. Особенности структуры, обуславливающие способность к окислению в процессе хранения, у анальгина
- А. Имеются
  - Б. Не имеются
73. Особенности структуры, обуславливающие способность к окислению в процессе хранения, у левомецетина
- А. Имеются
  - Б. Не имеются
74. Особенности структуры, обуславливающие возможность гидролитического разложения, у пилокарпина гидрохлорида
- А. Имеются
  - Б. Не имеются
75. Групповым реагентом для производных 5-нитрофурана является
- А. Раствор йода
  - Б. Концентрированная серная кислота
  - В. Раствор аммиака
  - Г. Концентрированная азотная кислота
  - Д. Раствор натрия гидроксида
76. Специфическая примесь в новокаине
- А. Фенол
  - Б. Пара-аминофенол
  - В. Салициловая кислота
  - Г. Пара-аминосалициловая кислота
  - Д. Пара-аминобензойная кислота
77. Специфическая примесь в кислоте ацетилсалициловой
- А. Фенол

- Б. Пара-аминофенол
- В. Салициловая кислота
- Г. Пара-аминосалициловая кислота
- Д. Пара-аминобензойная кислота

78. Разделение веществ в тонком слое сорбента можно отнести к следующим типам хроматографии

- А. Распределительная
- Б. Осадочная
- В. Адсорбционная
- Г. Ионобменная

79. Отличие УФ-спектрофотометрии от фотоколориметрии заключается

- А. В зависимости светопоглощения от толщины раствора
- Б. В способах расчета концентрации вещества
- В. В используемой области оптического спектра
- Г. В зависимости светопоглощения от концентрации вещества в растворе

80. Укажите методы, основанные на измерении поглощения электромагнитного излучения

- А. УФ-спектрофотометрия
- Б. ИК-спектроскопия
- В. Рефрактометрия
- Г. Поляриметрия
- Д. Фотоколориметрия

81. К оптическим методам относятся

- А. Полярография
- Б. Поляриметрия
- В. Потенциометрия
- Г. Фотоколориметрия

82. Фотоколориметрические методы основаны на измерении интенсивности окраски продуктов реакции

- А. Образования азокрасителя
- Б. Образования ауринового красителя
- В. Образования гидроксаматов железа и меди
- Г. Образования индофенолового красителя

83. К легкоокисляющимся при хранении лекарственным препаратам относятся

- А. Фенолы
- Б. Ароматические амины
- В. Производные фенотиазина
- Г. Сложные эфиры

84. Укажите, какие изменения могут происходить с лекарственными препаратами

при хранении в условиях повышенной температуры

- А. Плавление
- Б. Возгонка
- В. Потеря кристаллизационной воды
- Г. Окисление

85. Укажите факторы, влияющие на стабильность лекарственных веществ

- А. Свет
- Б. Температура
- В. Условия технологических процессов
- Г. Упаковка
- Д. Содержащийся в воздухе азот

86. Укажите, какие функциональные группы в органических лекарственных веществах подвергаются окислению при неправильном хранении

- А. Альдегидная
- Б.  $\alpha$ -Кетольная
- В. Сложноэфирная
- Г. Фенольная
- Д. Все вышеперечисленное

87. Укажите, какие химические процессы происходят при неправильном хранении

лекарственных препаратов, содержащих в молекуле фенольный гидроксил

- А. Окисление
- Б. Восстановление
- В. Гидролиз
- Г. Конденсация

88. Кристаллогидраты в зависимости от условий хранения могут

проявлять свойства

- А. Окислителей
- Б. Восстановителей
- В. Гигроскопических веществ
- Г. Выветривающихся веществ
- Д. Летучих веществ

89. Укажите факторы, определяющие сроки годности лекарственных препаратов

- А. Химическая структура
- Б. Условия хранения
- В. Упаковка
- Г. Вид лекарственной формы

90. Укажите факторы, под влиянием которых вещества могут изменяться при хранении

- А. Влажность
- Б. Углекислота воздуха
- В. Кислород воздуха
- Г. Щелочность стекла
- Д. Температура

91. Дубильные вещества в коре дуба обнаруживают взаимодействием:

- А. С железом аммониевыми квасцами
- Б. С калия перманганатом
- В. С п-диметиламинобензальдегидом
- Г. С алюминия хлоридом
- Д. С железом (II) сульфатом

92. Листья брусники стандартизируют по содержанию:

- А. Рутина
- Б. Арбутина
- В. Хризофанола
- Г. Цитизина

93. Обильная пена при интенсивном встряхивании настоя или отвара свидетельствует

о возможном присутствии:

- А. Дубильных веществ



- Б. Сапонинов
- В. Алкалоидов
- Г. Антраценпроизводных
- Д. Жирного масла

94. Полисахариды извлекаются из растительного сырья:

- А. 95% спиртом
- Б. Водой
- В. Эфиром
- Г. Хлороформом
- Д. Петролейным эфиром

95. Количественное определение эфирного масла в лекарственном растительном сырье проводят:

- А. Перегонкой с водяным паром
- Б. Возгонкой
- В. Измерением массы

96. Кристаллогидраты в зависимости от условий хранения могут проявлять свойства

- А. Окислителей
- Б. Восстановителей
- В. Гигроскопических веществ
- Г. Выветривающихся веществ
- Д. Летучих веществ

97. Основная группа БАВ в почках березы:

- А. Эфирные масла
- Б. Дубильные вещества
- В. Флавоноиды
- Г. Антацианы

98. Какие компоненты могут входить в состав сборов:

1. Лекарственное растительное сырьё
  2. Эфирные масла
  3. Лекарственные вещества в виде солей
  4. Настойки
  5. Экстракты
- А. Верно 1,2,3

- Б. Верно 1,2,4,5
- В. Верно 1,2,3,5
- Г. Верно все

99. Какие органолептические свойства сборов оценивают согласно ГФ XI:

- 1. Измельченность
  - 2. Содержание примесей
  - 3. Запах
  - 4. Влажность
  - 5. Вкус
  - 6. Содержание действующих веществ
  - 7. Содержание золы общей
- А. 1,2,3
  - Б. 1,2,4,6,7
  - В. 3,5
  - Г. Верно все

100. Укажите возможную примесь при заготовке листьев толокнянки:

- 1. Брусника обыкновенная
  - 2. Черника
  - 3. Голубика
  - 4. Зимолобка зонтичная
- А. 1,2
  - Б. 2,3,4
  - В. 1,4
  - Г. Верно все