

ИТТ – 7.1.4**Вариант - 4****Введение.****Первоначальные сведения о строении вещества**

1.К веществам относятся:

- 1) карандаш
- 2) графит
- 3) масло
- 4) бутылка

2.К физическим телам относятся:

- 1) бабочка
- 2) вертолёт
- 3) сыр
- 4) бронза

3.Температура - это

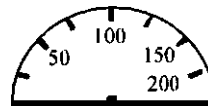
- 1) признак нагретости тела
- 2) величина, характеризующая нагретость тела
- 3) физическое явление
- 4) среди ответов нет верного

4.Выразите расстояние, равное 0,9 км, в метрах и сантиметрах.

- 1) 90 м; 9000 см
- 2) 90 м; 90 000 см
- 3) 900 м; 9000 см
- 4) 900 м; 90 000 см

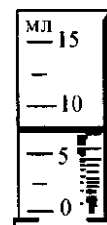
5.Найдите цену деления шкалы этого прибора.

- 1) 50 ед.
- 2) 200 ед.
- 3) 25 ед.
- 4) 100 ед.



6.Определите объём жидкости в мензурке и цену деления её шкалы.

- 1) 7,5 мл, 2,5 мл
- 2) 5,5 мл, 2,5 мл
- 3) 7,5 мл, 5 мл
- 4) 5,5 мл, 5 мл



7.Шкала линейки имеет цену деления, равную 1 мм. Какова погрешность измерения длины тел этой линейкой?

- 1) 1 мм
- 2) 0,5 мм
- 3) 2 мм
- 4) 1,5 мм

8. Мельчайшие частицы вещества, из которых состоят тела, называются

- 1) молекулами
- 2) неделимыми частицами
- 3) вездесущими частицами

9. Взаимодействие молекул вещества - это

- 1) их отталкивание друг от друга
- 2) их притяжение друг к другу
- 3) их диффузия
- 4) притяжение или отталкивание в зависимости от расстояния между ними

10. Чем отличаются молекулы сливочного масла в пачке от его молекул в растопленном виде?

- | | |
|------------------|---------------|
| 1) Размером | 3) Ничем |
| 2) Числом атомов | 4) Свойствами |

11. Какое из названных явлений - диффузия?

- 1) Увеличение промежутков между молекулами при растяжении тела
- 2) Притяжение и отталкивание молекул
- 3) Проникновение молекул одного вещества между молекулами другого вещества
- 4) Перемешивание веществ

12. Замедлить диффузию можно, если

- 1) нагреть контактирующие тела
- 2) охладить тела
- 3) сильно прижать их друг к другу
- 4) переставить тела с одного стола на другой

13. В каких телах - газообразных, жидких, твёрдых – диффузия происходит наиболее медленно?

- 1) Газообразных
- 2) Жидких
- 3) Твёрдых
- 4) Во всех одинаково

14. Какие общие свойства характерны для жидкостей?

- 1) Заполнение всего объёма сосуда
- 2) Отсутствие определённой формы
- 3) Наличие собственного объёма и малая сжимаемость
- 4) Лёгкая сжимаемость

15. Какими общими свойствами обладает любой газ?

- 1) Заполняет всю предоставленную ему ёмкость
- 2) Не имеет собственного объёма и формы
- 3) Плохо сжимается
- 4) Сохраняет свой объём и форму

16. Какие из указанных свойств принадлежат твёрдому телу?

- 1) Практическая несжимаемость
- 2) Способность легко приобретать любую форму
- 3) Отсутствие собственного постоянного объёма
- 4) Обладание собственными объёмом и формой

17. В каком состоянии - твёрдом, жидком, газообразном – может находиться олово?

- 1) В твёрдом
- 2) В любом
- 3) В жидком
- 4) В газообразном

18. Как объяснить лёгкую сжимаемость газов?

- 1) Притяжением молекул газа друг к другу
- 2) Хаотичностью движения их молекул
- 3) Относительно большими промежутками между молекулами газов
- 4) Большой скоростью их молекул

19. Чем вызвано сохранение твёрдым телом своей формы?

- 1) Постоянным действием притяжения молекул
- 2) Постоянным действием отталкивания молекул
- 3) Непрерывным движением молекул
- 4) Сильным взаимодействием молекул

20. Чем объясняется текучесть жидкости?

- 1) Быстрым движением молекул
- 2) Сильным отталкиванием молекул друг от друга
- 3) Относительно слабым притяжением молекул друг к другу
- 4) Среди ответов нет верного