

Тесты – Тела и Вещества 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Тела. Вещества”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Неметаллам свойственно проявлять:

- + как восстановительные, так и окислительные свойства
- лишь окислительные свойства
- лишь восстановительные свойства
- любые химические свойства

2. Что такое «вещество»?

- это то, что лежит в основе строения атомов
- это состав газов
- + это то, из чего состоят физические тела
- это соединение молекул

3. Выберите процесс, который относится к физическому явлению:

- отбеливание белья
- ржавчина металла
- разжигание огня
- + таяние льда

4. Какой из металлов образует пероксид (H_2O_2) в процессе взаимодействия с кислородом (O_2)?

- + Li

– Zn

– Mg

– Fe

5. Кирпич, ручка, табурет, стакан – это ...:

– вещества

+ физические тела

– молекулы

– химические элемент

6. Отметка «2C» в записях указывает на:

– один атом углерода

– две молекулы углерода

+ два атома углерода

– две орбитали углерода

7. Классу соединений «металлы» свойственно проявлять ... свойства.

– окислительно-восстановительные

– металлические

+ восстановительные

– окислительные

8. Как называется учение о соединениях, их превращениях и свойствах?

– астрономия

– физика

– геология

+ химия

9. В состав молекулы инертных газов входит:

– 2 атома

– несколько простых веществ

+ 1 атом

– множество электронов

тест 10. Как называется химический элемент, получивший своё наименование в честь России?

+ Рутений

– Лютеций

– Гафний

– Рений

11. Процесс подверженности веществ пластичности называется:

– химическим свойством

– физическим телом

– сложным термическим процессом

+ физическим свойством

12. Выберите вариант, в котором все вещества являются простыми:

– Ag, Al, H₂O, CO₂

+ Fe, Cu, O₂, H₂

– O₂, воздух, H₂O, молоко

– N_2 , H_2 , H_2O , Al

13. Какой процесс изображен на рисунке?



– электролиз

+ коррозия

– осмос

– кристаллизация

14. Как химический элемент находится в IIA группе 3-го периода периодической таблицы Д.И. Менделеева?

– Be

+ Mg

– Ca

– Al

15. CO_2 , H_2O – это:

– молекулы

– простые вещества

– атомы

+ сложные вещества

16. Что из перечисленного является веществом?

- кусок сахара
- тетрадь
- + песок
- фарфоровая чашка

17. Разновидность атома элемента – это:

- + изотоп
- нейрон
- молекула
- вещество

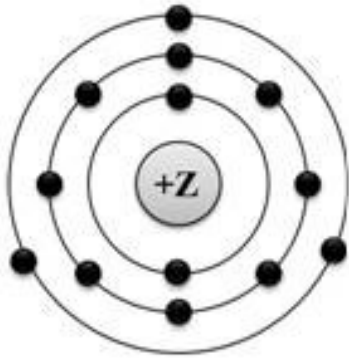
18. При взаимодействии галогенов с металлами образуются:

- оксиды
- + соли
- основания
- кислоты

19. Аллотропия свойственна:

- + неметаллам
- галогенам
- металлам
- все ответы верные

тест-20. На картинке схематически представлен атом химического элемента. К какому периоду и группе он относится?



- 3 период группа IIA
- 2 период группа IIIA
- + 3 период группа IIIA
- 2 период группа IIA

21. Выберите химическую формулу каменной соли:

- + NaCl
- Na(OH)₂
- Na₂SO₄
- MgCl₂

22. Какой химический элемент скрывается под символом «Э» в схеме превращений Э-ЭO₂-Na₂ЭO₃-H₂ЭO₃?

- P
- Al
- N
- + сера

23. Какое вещество состоит из молекул?

- глина
- + вода

– графит

– песок

24. Кислотность желудочного сока в организме человека определяется:

– H_2SO_4

– H_2S

+ HCl

– HNO_3

25. Укажите процесс, который относится к химическим явлениям:

– вращение Земли вокруг Солнца

– атомный взрыв

– растягивание пружины

+ выпекание пирога

26. Слева направо по периоду происходит ... металлических свойств.

– сначала снижение, затем усиление

+ снижение

– пропорциональное изменение

– усиление

27. NaHCO_3 , Cu , H_2O , CO_2 относятся к:

– физическим телам

– молекулам

+ веществам

– химическим элементам

28. Выберите вариант, в котором указаны только сложные вещества:

+ CO_2 , сахар, $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (этил. спирт), крахмал

– O_2 , крахмал, He, сахар

– Cu, Fe, Ar, Al

– CH_4 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (этил. спирт), S, CO

29. Молекула H_2O является:

– сложным веществом

– химическим элементом

– физическим телом

+ простым веществом

тест_30. Основания – класс химических веществ, образованных:

+ гидроксильной группой и металлом

– кислотным остатком

– углекислым газом и водородом

– кислородом и металлом