

Тесты – Сера 9 класс с ответами

Тесты по химии 9 класс. Тема: “Сера”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Простым веществом серы можно назвать:

- + самородная сера
- сорбит калия
- хлорид натрия

2. Сульфид железа – это:

- + железный колчедан
- аммониевая соль
- кремниевый песок

3. Медным блеском является:

- + сульфид меди
- карбонат кальция
- ортофосфорная кислота

4. Цинковая обманка состоит из:

- + сульфида цинка
- сульфата магния
- нитрата серебра

5. Гипс изготавливают из:

- + смеси сульфата кальция с двумя молекулами воды
- карбоната натрия
- гашеной извести

6. Глауберова соль имеет в своем составе:

- + сульфат натрия с десятью молекулами воды
- гидроксид натрия
- карбонат меди

7. Английская соль – это:

- + сульфат магния с семью молекулами воды
- гидроксид кальция
- хлорид цинка

8. Куда входит в состав сера:

- + в структуру белков
- в структуру углеводов
- в структуру жиров

9. Что происходит при недостатке серы в организме человека:

- + хрупкость и ломкость костей
- снижение кислотности желудочного сока
- поражение кожи, сухость, дерматит

тест 10. Какие продукты богаты серой:

- + овсяные хлопья
- подсолнечное масло

– яблоки и груши

11. Самой устойчивой аллотропной модификацией является:

+ ромбическая

– моноклинная

– пластическая

12. В ромбической сере атомы серы связаны связью:

+ одинарной ковалентной связью

– двойной ковалентной связью

– тройной ковалентной связью

13. Цвет ромбической серы:

+ желтый

– фиолетовый

– оранжевый

14. Сера является:

+ активным неметаллом

– неактивным неметаллом

– металлом

15. Какие свойства проявляется сера в соединениях:

+ как окислительные, так и восстановительные

– только окислительные

– только восстановительные

16. При взаимодействии серы с металлами образуется соединение под названием:

+ сульфид

– сульфит

– сульфат

17. Какую реакцию используют для удаления разлитой ртути на поверхностях:

+ сера + металл

– сера + неметалл

– сера + основание

18. При взаимодействии серы и водорода продуктом реакции является:

+ сероводород

– сульфат магния

– серная кислота

19. Серу применяют в медицине в качестве:

+ мази при заболеваниях кожи

– ингибиторов протонной помпы

– анестезирующего средства

тест-20. Специфическим запахом сероводорода является:

+ запах тухлых яиц

– запах чайной розы

– мышиный запах

21. Каким способом получают сероводород в лаборатории?

+ соединением сульфида железа с соляной кислотой

- взаимодействием серной кислоты с сульфатом магния
- реакцией ортофосфорной кислоты с нитратом серебра

22. Агрегатное состояние сероводорода:

- + бесцветный газ
- маслянистая жидкость
- твердое вещество

23. В каком объеме воды растворяется сероводород:

- + два с половиной
- три с половиной
- четыре с половиной

24. Сероводород является:

- + восстановителем
- окислителем
- как окислителем, так и восстановителем

25. Какие свойства проявляет сероводород:

- + кислоты
- основания
- гидроксида

26. Сероводородная кислота образует соли:

- + гидросульфиды
- сульфаты
- сульфиты

27. Качественная реакция на сероводород происходит при участии:

- + солей свинца
- солей меди
- солей железа

28. Сколько протонов и электронов содержит сера:

- + шестнадцать протонов и шестнадцать электронов
- тридцать два протона и тридцать два электрона
- восемь протонов и восемь электронов

29. Сколько электронов содержится на последнем энергетическом уровне серы:

- + шесть
- семь
- восемь

тест_30. Сколько электронов недостаточно для серы для полноценного завершения внешнего энергетического уровня:

- + два
- четыре
- шесть

31. Самородная сера встречается в:

- + потухших вулканах
- в морском песке
- в листьях деревьев

32. Из скольких атомов состоит кристаллическая сера:

- + из восьми
- из девятнадцати
- из четырнадцати

33. Сера не реагирует с:

- + азотом
- кислород
- бром

34. Сколько граммов серы содержится в человеческом организме:

- + от ста пятидесяти до ста восьмидесяти
- от двух сот до трех сот
- от пятисот до тысячи

35. При каких концентрациях наступает отравление сероводородом:

- + от 0.2 – 0.3 мг/л
- от 0.005- 0.008 мг/л
- от 0.00005 – 0.00009 мг/л

36. Лиминоформами называют вещества, которые:

- + способны преобразовывать поглощенную энергию в свет
- могут превращаться из твердого вещества в газообразное при высокой температуре
- могут превращаться из жидкости в твердое вещество при предельно низких температурах

37. Какой цвет имеет сульфид цинка:

- + черный
- желтый
- голубой

38. Оксид серы имеет степени окисления:

- + плюс четыре и плюс шесть
- плюс семь и плюс восемь
- плюс три и плюс пять

39. Диоксид серы по-другому называют:

- + сернистым газом
- угарным газом
- углекислым газом

тест*40. Оксид серы со степенью окисления + 6 имеет агрегатное состояние:

- + жидкость
- твердое вещество
- бесцветный газ