

Тесты – Соли 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Соли”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Поваренной солью называют:

- + хлорид натрия
- карбонат кальция
- нитрит бария

2. Соли состоят из:

- + ионов металла и кислотного остатка
- ионов водорода и основного остатка
- ионов неметалла и кислотного остатка

3. Нерастворимы в воде:

- + фосфатная, карбонатная группы
- соединения калия и натрия
- аммониевые структуры

4. Растворимы в воде:

- + нитраты
- хлорид серебра
- сульфат бария

5. Суточная потребность человека в поваренной соли составляет:

- + от десяти до пятнадцати грамм
- от двадцати пяти до пятидесяти грамм
- от пятнадцати до двадцати грамм

6. Снаружи клетки находятся ионы:

- + натрия
- магния
- хлора

7. Внутри клетки находятся ионы:

- + калия
- меди
- цинка

8. Физиологическая концентрация хлорида натрия:

- + 0.9 % раствор
- 1.5 % раствор
- 0.1 % раствор

9. Карбонат кальция образует в пещерах:

- + сталактиты
- олово
- кремний

тест 10. Фосфат кальция входит в состав:

- + фосфоритов
- сталагмитов

– известняка

11. В составе средней соли имеются:

+ ион металла и кислотный остаток

– ион неметалла и основной остаток

– ион водорода и основной остаток

12. Средней солью является:

+ карбонат калия

– гипосульфат натрия

– гипофосфат натрия

13. Примером кислой соли является:

+ гипофосфат калия

– нитрат серебра

– сульфат меди

14. Двухосновная кислота образует:

+ одну среднюю и одну кислую соли

– две средние и две кислые соли

– три средние и три кислые соли

15. Трехосновная кислота образует:

+ одну среднюю и две кислые соли

– две средние и одну кислые соли

– две средние и две кислые соли

16. Буквой Н обозначается:

- + нерастворимость
- растворимость
- малорастворимость

17. Примером бескислородной соли служит:

- + сульфид калия
- нитрат калия
- сульфит натрия

18. Примером кислородосодержащей соли является:

- + сульфат натрия
- хлорид натрия
- йодид бария

19. Кислой солью можно назвать:

- + дигидрофосфат кальция
- бромид натрия
- карбонат кальция

тест-20. Сколько процентов солей содержится в человеческом организме:

- + пять с половиной процентов
- двадцать пять процентов
- двенадцать с половиной процентов

21. Общепринятое название карбоната кальция:

- + кальцинированная сода
- пищевая сода

– гашеная известь

22. Питевой содой именуют:

+ гидрокарбонат натрия

– гипосульфит кальция

– ацетат серебра

23. В качестве слабительного в медицине применяют:

+ горькую соль

– уксусную кислоту

– глицерин

24. Сколько в среднем килограмм соли человек употребляет в год:

+ от восьми до десяти килограмм

– от четырех до шести килограмм

– от десяти до пятнадцати килограмм

25. При взаимодействии гидроксида кальция и углекислого газа продуктом реакции является:

+ карбонат кальция

– хлорид магния

– сульфид железа

26. Карбонат кальция при нагревании разлагается на:

+ оксид кальция и углекислый газ

– кислород, кальций, углерод

– угарный газ, кислород, кальций