

Тесты – Галогены 9 класс с ответами

Тесты по химии 9 класс. Тема: “Галогены”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. К какой подгруппе периодической системы Менделеева относятся галогены:

+ седьмой

– восьмой

– шестой

2. Какой галоген не встречается в природе:

+ аstat

– бром

-хлор

3. Из скольких атомов в обычных условиях состоят галогены:

+ из двух

– из десяти

– из девяти

4. Какой цвет имеет фтор:

+ светло – зеленый

– фиолетовый

– желто – зеленый

5. Характеристика цвета брома:

- + красно – бурый
- темно – фиолетовый
- коричневый

6. Возгонкой называют:

- + переход веществ при нагревании из твердого состояния в газообразное без жидкостного состояния
- переход веществ при высокой температуре из газообразного в твердое состояние
- переход веществ при охлаждении из жидкого в газообразное состояние

7. Температурой кипения йода является:

- + 185.5 С
- 231.8 С
- 512.6 С

8. Какая существует зависимость при растворимости:

- + уменьшается от хлора к йоду
- увеличивается от йода к хлору
- уменьшается от йода к хлору

9. Сколько электронов имеют атомы галогенов на внешнем энергетическом уровне:

- + семь
- восемь
- четыре

тест 10. Какие свойства проявляют галогены:

- + как окислительные, так и восстановительные
- только окислительные
- только восстановительные

11. Самым сильным окислителем можно назвать:

- + фтор
- хлор
- йод

12. С водородом галогены образуют:

- + кислоты
- основания
- металлы

13. В чем состоит различие всех галогенов:

- + имеют разный радиус
- имеют разное количество электронов на внешнем энергетическом уровне
- все находятся в разных подгруппах периодической системы

14. Хлор входит в соединение:

- + карналлита
- известняка
- кремниевого песка

15. В промышленности способом получения хлора является:

- + электролиз
- окисление водород содержащего соединения

– восстановление органической кислоты

16. В лаборатории хлор получают:

+ нагреванием соляной кислоты с перманганатом калия

– соединением хлорида натрия с углеродом

– охлаждением хлорида серебра при температуре минус пятьдесят градусов

17. Раствор хлора в воде именуют:

+ хлорной водой

– гашеной известью

– бертолетовой солью

18. Условие, при которой происходит взаимодействие хлора с водородом:

+ высокая температура или свет

– платинум или бериллий

– охлаждение

19. Хлор не взаимодействует:

+ с благородными газами

– с металлами

– с неметаллами

тест-20. Продуктами разложения хлорной воды являются:

+ соляная кислота и атомарный кислород

– вода и хлор

– водород и хлороводородная кислота

21. Областью применения хлора является:

- + для обеззараживания питьевой воды
- для изготовления машинного масла
- для производства парфюмерии

22. В лаборатории хлороводород получают:

- + реакцией концентрированной серной кислоты с твердым хлоридом натрия
- взаимодействием хлорной воды с кислородом
- реакцией замещения хлорида калия на атомарный водород

23. Хлороводород является:

- + бесцветным газом
- маслянистой жидкостью
- твердым веществом

24. Раствор хлороводорода в воде – это:

- + хлороводородная кислота
- йодоводородная кислота
- ортофосфорная кислота

25. Качественной реакцией на соляную кислоту является:

- + нитрат серебра
- карбонат кальция
- сульфат железа

26. Что образуется при взаимодействии соляной кислоты с атомом серебра:

- + белый творожистый осадок
- фиолетовый газ
- красно- розовая жидкость

27. Первооткрыватель фтора – это:

- + А. Муассан
- Ж. Гей – Гарадак
- Д. И. Менделеев

28. Повышенное содержание фтора в воде ведет к:

- + повышению хрупкости костей
- образованию язвы желудка и двенадцатиперстной кишки
- проявлению неврологических расстройств

29. Фторид кальция входит в состав:

- + зубной эмали
- слизистой оболочки пищевода
- гормональных препаратов

тест_30. Какой минимальный уровень фтора должен быть в воде?

- + более 0.00005 %
- менее 0.00001 %
- менее 0.00003 %

31. В каком году был открыт фтор:

- + в тысяча восемьсот восемьдесят шестом году
- в тысяча пятьсот тридцать седьмом году

– в тысяча триста двадцать пятом году

32. Растворимым соединением является:

+ фторид серебра

– йодид серебра

– бромид серебра

33. Фреон изготавливают из:

+ фтора

– кальция

– золота

34. Кто открыл бром?

+ А. Балар

– П. Лайет

– Д. Никлес

35. Бром является:

+ жидкостью

– газообразным веществом

– твердым веществом

36. В состав бромной воды входит:

+ бром

– аспартат магния

– ацетат меди

37. Бромид серебра необходим для изготовления:

- + фотокарточки
- хлопчатобумажных тканей
- строительных материалов

38. Характерной реакцией на свободный йод – это:

- + посинение крахмала
- образование осадка
- получение желто- оранжевого газа

39. Действием йодной настойки является:

- + кровоостанавливающее действие
- снижение кислотности желудочного сока
- симпатомиметическое действие

тест*40. В поваренную соль добавляют:

- + йодид натрия
- фторид калия
- бромид серебра