

Тесты – Водород 9 класс с ответами

Тесты по химии 9 класс. Тема: “Водород”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Первооткрывателем водорода является:

+ Парацельс

– Ломоносов

– Д.И. Менделеев

2. Исследовал свойства водорода:

+ Л. Кавендиш

– У. Рамзай

– П. Лекок де Буабодран

3. Относительная масса водорода равна:

+ 1.008

– 2.003

– 4.243

4. В какой подгруппе находится водород:

+ в первой и седьмой

– в четвертой и пятой

– в шестой и восьмой

5. Какие свойства проявляет водород:

+ как окислительные, так и восстановительные

– только окислительные

– только восстановительные

6. Связь между двумя атомами водорода:

+ ковалентная неполярная связь

– ковалентная полярная связь

– ионная связь

7. На сколько процентов приходится водород по отношению к массе земной коры:

+ один

– десять

– семьдесят два

8. Лабораторным способом получения водорода является:

+ реакция цинка с соляной кислотой

– реакция бериллия с серной кислотой

– взаимодействие хлорида натрия с азотной кислотой

9. Водород – это:

+ бесцветный газ

– маслянистая жидкость

– твердое вещество

тест 10. В промышленности водород получают из:

+ воды

– ортофосфорной кислоты

– альдегидов и кетонов

11. Температура кипения водорода составляет:

+ 252.8 С

– 305.6 С

– 721.4 С

12. Во сколько раз водород легче воздуха:

+ в четырнадцать с половиной

– в двадцать пять

– в восемнадцать

13. Как собирают водород:

+ сосуд располагают верх дном

– сосуд наклоняют в бок

– сосуд располагается дном вниз

14. Гремучим газом величают:

+ два объема водорода + один объем кислорода

– один объем водорода + два объема кислорода

– два объема водорода + два объема кислорода

15. Энергия связи между атомами водорода составляет:

+ 436 кДж/ моль

– 321 кДж/ моль

– 678 кДж/ моль

16. При каких условиях соединяется водород с хлором:

- + при освещении
- в темноте
- при нормальных условиях

17. При взаимодействии водорода и хлора образуется:

- + хлороводород
- хлорид кальция
- карбонат натрия

18. Восстановительные свойства водорода проявляются при реакции:

- + с неметаллами, с большей электроотрицательностью, чем водород
- с щелочноземельными металлами
- с щелочными металлами

19. Гидрид натрия – это:

- + белое кристаллическое вещество
- фиолетовый газ
- маслянистая жидкость

тест-20. При взаимодействии оксида меди и водорода образуется:

- + красный порошок меди
- свободный кислород
- гидроксид меди (II)

21. Водородом не восстанавливаются:

- + оксид кальция

- оксид меди
- оксид железа

22. Из водорода синтезируется:

- + аммиак
- хлорная вода
- гашеная известь

23. В пищевой промышленности водород необходим для приготовления:

- + маргарина
- машинного масла
- лекарственных средств

24. Какой температуры достигает водородное пламя:

- + 2800 С
- 3500 С
- 1200 С

25. При сгорании чистого водорода выделяется:

- + теплота
- осадок
- углекислый газ

26. В каком году был открыт водород:

- + в тысяча семьсот семьдесят шестом году
- в тысяча пятьсот шестьдесят третьем году
- в тысяча девятьсот двадцать пятом году

27. Дейтерий является:

- + изотопом водорода
- изотопом углерода
- изотопом кислорода

28. Сколько электронов содержит водород на внешнем энергетическом уровне:

- + один
- четыре
- восемь

29. До завершения внешнего энергетического уровня водороду не хватает:

- + один электрон
- пять электронов
- семь электронов

тест_30. Радиоактивным водородом является:

- + тритий
- дейтерий
- протий

31. Огнеопасным соединением является:

- + водород
- барий
- хлор

32. Хлопающий звук образуется, если:

- + имеется загрязнение водорода
- водород чистый
- достигается низкая температура водорода

33. При соединении угарного газа с водородом образуется:

- + синтетический бензин
- пластмассовое вещество
- тугоплавкий металл

34. В промышленности водород получают реакцией:

- + конверсией
- трансметилированием
- замещением