

Тесты с ответами химические свойства воды

1. Где содержится наибольшее количество пресной воды на планете:

- а) в ледниках +
- б) в Байкале
- в) в океанах

2. Химическое свойства воды:

- а) температура ее кипения
- б) способность образовывать кристаллогидраты +
- в) теплопроводность

3. Какую часть водных ресурсов планеты рассматривают как полезное ископаемое:

- а) ледники
- б) моря и океаны
- в) подземные воды +

4. Химическое свойства воды:

- а) в жидком состоянии впитывает в себя газы, которые неактивны +
- б) поверхностное натяжение
- в) температура ее кипения

5. Установите соответствие: Барий + вода =:

- а) Гидроксид бария
- б) Гидроксид калия + водород
- в) Гидроксид бария + водород +

6. Химическое свойства воды:

- а) теплоемкость
- б) влияние на биохимические процессы +
- в) поверхностное натяжение

7. Установите соответствие: Оксид натрия + вода =:

- а) Гидроксид бария
- б) Серная кислота
- в) Гидроксид натрия +

8. Химические свойства воды:

- а) восстановление +
- б) теплоемкость
- в) теплопроводность

9. Установите соответствие: Оксид серы (VI) + вода =:

- а) Гидроксид калия + водород
- б) Гидроксид натрия
- в) Серная кислота +

10. Химические свойства воды:

- а) теплопроводность
- б) окисление +
- в) температура ее кипения

11. Установите соответствие: Калий + вода =:

- а) Гидроксид калия + водород +
- б) Гидроксид натрия
- в) Гидроксид натрия

12. Вода ... в химическом отношении вещество:

- а) пассивное
- б) активное +
- в) зависит от солености

13. Установите соответствие: Оксид бария + вода =:

- а) Гидроксид бария +
- б) Серная кислота
- в) Гидроксид натрия

14. Вода образует многочисленные соединения, в которых ее молекула полностью сохраняется. Это так называемые гидраты, так ли это:

- а) нет
- б) неизвестно

в) да +

15. Вода реагирует с оксидами активных металлов с образованием:

а) основания (щелочи) +

б) кислоты

в) оксида

16. Некоторые оксиды металлов также могут вступать в реакции соединения с водой, так ли это:

а) нет

б) да +

в) неизвестно

17. Вода реагирует с активными металлами с образованием:

а) кислоты

б) оксида

в) основания (щелочи) и водорода +

18. Вода разлагается на водород и кислород при действии электрического тока:

а) электроанализ

б) электролиз +

в) элекричность

19. Дистилляцию применяют для очистки воды от:

а) нерастворимых веществ

б) растворенных и нерастворимых веществ

в) растворенных веществ +

20. Существует столько основных типов химических реакций для воды:

а) 5

б) 6 +

в) 7

21. Растворенные в природной воде вещества препятствуют применению её в:

а) медицине +

- б) сельском хозяйстве
- в) пищевой промышленности

22. Особая реакция воды – синтез растениями крахмала $(C_6H_{10}O_5)_n$ и других подобных соединений (углеводов), происходящая с выделением:

- а) водорода
- б) кислорода +
- в) азота

23. Как называется жидкость, которая содержит равномерно распределенные посторонние вещества:

- а) суспензия
- б) фильтрат
- в) раствор +

24. Соединения, связывающие воду в гидраты и кристаллогидраты, используют в качестве:

- а) испарителей
- б) осушителей +
- в) поглотителей

25. Как называются нерастворившиеся в воде различные частички, которые делают воду мутной:

- а) раствор
- б) фильтрат
- в) взвеси +

26. Вода растворяет:

- а) нефть
- б) соль +
- в) металлы

27. Из неметаллов с водой реагируют:

- а) метан +
- б) Оксид кремния
- в) Фосфид лантана

28. Из неметаллов с водой реагируют:

- а) Оксид кремния
- б) Фосфид лантана
- в) углерод +

29. Вода растворяет:

- а) сахар +
- б) нефть
- в) глину

30. Вода реагирует со многими металлами с выделением:

- а) озона
- б) водорода +
- в) метана