

Тесты – Электролитическая диссоциация 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Электролитическая диссоциация”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. В каком году разработаны основные теории электролитической диссоциации:

+ в 1887 году

– в 1902 году

– в 1854 году

2. При нормальных условиях в твердом состоянии не проводят электрический ток:

+ ионное вещество, молекулярное вещество

– только ионное

– только молекулярное

3. Ионы в растворах обуславливают:

+ ионную проводимость

– атомную проводимость

– молекулярную проводимость

4. Электролитами являются вещества, которые:

+ проводят электрический ток

– не проводят электрический ток

- проводят электрических ток при высоких температурах

5. К Электролитам относятся:

- + соли, основания, кислоты
- органические вещества
- полимеризующиеся вещества

5. Неэлектролитами являются вещества, которые:

- + не проводят электрический ток
- проводят электрический ток
- проводят электрический ток при низких температурах

6. К неэлектролитам относятся:

- + органические вещества
- основания
- кислоты

7. У электролитов имеется следующая связь:

- + ионная и ковалентная полярная связь
- ионная и ковалентная неполярная связь
- только ковалентная неполярная связь

8. У неэлектролитов имеется следующая связь:

- + только ковалентная неполярная связь
- ионная и ковалентная неполярная связь
- ионная и ковалентная полярная связь

9. Гидратированным ионом называют:

- + ион, окруженный гидратной оболочкой
- ион, не имеющий гидратную оболочку
- ион, связанный с водой без оболочки

тест 10. Гидратная оболочка препятствует:

- + обратному переходу ионов в кристаллическую решетку
- обратному переходу ионов из кристаллической решетки
- переходу кристаллической решетки ионам

11. В водных растворах электролиты распадаются на:

- + отрицательные и положительные ионы
- только отрицательные ионы
- только положительные ионы

12. Ионы отличаются от атомов:

- + по строению, по свойствам
- только по строению
- только по свойствам

13. Ионы в отличие от атомов:

- + находятся в более устойчивых электронных состояниях
- находятся в менее устойчивых электронных состояниях
- не находятся в устойчивых состояниях

14. К простым ионам относится:

- + алюминий
- нитратная группа

– гидроксидная группа

15. К сложным ионам относится:

+ фосфатная группа

– сера

– натрий

16. Катионы являются:

+ положительно заряженными частицами

– отрицательно заряженными частицами

– не имеют заряда

17. Катионы направляются к:

+ отрицательному электроду

– положительному электроду

– как к положительному, так и отрицательному

18. Анионы являются:

+ отрицательно заряженными частицами

– положительно заряженными частицами

– не имеют заряда

19. Анионы направляются к:

+ положительному электроду

– отрицательному электроду

– как к положительному, так и отрицательному

тест-20. К катионам относится:

- + ионы металлов
- гидроксид ионы
- ионы кислотных остатков

21. К анионам относится:

- + ионы кислотных остатков
- ионы металлов
- ион водорода

22. Процесс электролитической диссоциации:

- + является обратимым
- является необратимым
- является обратимым, но лишь только при определенных условиях

23. Степень диссоциации обозначают греческой буквой:

- + альфа
- бетта
- гамма

24. При разбавлении водой степень диссоциации у слабого электролита:

- + увеличивается
- уменьшается
- остается прежним

25. Если повысить температуру, то степень диссоциации:

- + увеличится
- уменьшится

– останется прежним

26. Если полярность молекулы растворителя выше, то:

+ больше степень диссоциации электролита

– меньше степень диссоциации неэлектролита

– меньше степень диссоциации электролита

27. К сильным электролитам относится:

+ основания, образованные щелочными и щелочноземельными металлами

– почти все органические кислоты и вода

– нерастворимые гидроксиды металлов

28. К слабым электролитам относится:

+ фосфорная кислота, угольная кислота, азотистая кислота

– растворимые соли

– азотная кислота, серная кислота, соляная кислота

29. Количество ступеней диссоциации определяют:

+ кислотностью слабого основания

– основностью сильного основания

– основностью слабого основания

тест_30. Гидроксид ион является носителем:

+ щелочных свойств

– кислотных свойств

– основных свойств

31. В состав средней соли входит:

- + ионы металлов и ионы кислотных остатков
- ионы неметаллов и ионы основных остатков
- ионы неметаллов и ионы кислотных остатков

32. При диссоциации кислой соли образуются:

- + два типа положительных ионов и два типа отрицательных ионов
- два типа положительных ионов и один тип отрицательных ионов
- один тип положительных ионов и один тип отрицательных ионов

33. В нейтральной среде:

- + число ионов водорода равно числу гидроксид ионов
- число ионов водорода больше числа гидроксид ионов
- число ионов водорода меньше числа гидроксид ионов

34. В кислотной среде:

- число ионов водорода равно числу гидроксид ионов
- + число ионов водорода больше числа гидроксид ионов
- число ионов водорода меньше числа гидроксид ионов

35. В щелочной среде:

- число ионов водорода равно числу гидроксид ионов
- число ионов водорода больше числа гидроксид ионов
 - + число ионов водорода меньше числа гидроксид ионов

36. Лакмус в кислой среде:

- + красный
- фиолетовый

– оранжевый

37. Фенолфталеин в щелочной среде:

+ малиновый

– фиолетовый

– бесцветный

38. Метилоранж в кислотной среде:

+ красный

– синий

– желтый

39. При водородном показателе больше семи среда:

+ щелочная

– нейтральная

– кислотная

тест*40. При водородном показателе, который равен семи среда:

+ нейтральная

– кислотная

– щелочная