Зачет по теме «Электролитическая диссоциация» (5 вопросов в билете из предложенных)

1. Что такое электролитическая диссоциация?
2. Вещества, растворы которых проводят электрический ток, называются….
3. Вещества, растворы которых не проводят электрический ток, называются….
4. Вид химической связи у электролитов и неэлектролитов?
5. Какие классы соединений являются электролитами?
6. Какие классы соединений являются неэлектролитами?
7. Приведите 3 примера электролитов и 3 примера неэлектролитов
8. Сахар и спирт являются электролитами или неэлектролитами?
9. Первое положение ТЭД?
10. Второе положение ТЭД?
11. Третье положение ТЭД?
12. Четвертое положение ТЭД?
13. Пятое положение ТЭД?
14. Причина электролитической диссоциации?
15. Гидратация - это…
16. Что такое диполь? Пример системы диполь…
17. Каким полюсом ориентированы молекулы воды к иону натрия?
18. Каким полюсом ориентированы молекулы воды к иону хлора?
19. Последовательность процессов, происходящих при диссоциации веществ с ионным типом связи
20. На какие ионы распадаются растворимые соли?
21. На какие ионы распадаются растворимые основания?
22. На какие ионы распадаются растворимые кислоты?
23. Напишите диссоциацию любой кислоты, соли и основания (растворимых)
24. Какие соединения относятся к сильным электролитам?
25. Какие соединения относятся к слабым электролитам?
26. Какие соединения относятся к неэлектролитам?
27. Перечислите сильные кислоты – 3 шт. (формула и название)
28. Перечислите слабые кислоты – 3 шт. (формула и название)
29. Перечислите сильные основания – 3 шт. (формула и название)
30. Перечислите слабые основания – 3 шт. (формула и название)
31. Перечислите сильные соли – 3 шт. (формула и название)
32. Перечислите слабые соли – 3 шт. (формула и название)
33. Что такое ионы?
34. По знаку зарядов ионы классифицируют на…
35. Почему в уравнениях электролитической диссоциации ставят знак обратимости ↔ ?