

Тест «Теория электролитической диссоциации»

1. Электролит – это

- 1) Вещество, раствор которого не проводит электрический ток
- 2) Вещество, раствор которого проводит электрический ток
- 3) Вещество, которое в растворе не взаимодействует с молекулами растворителя
- 4) Вещество, которое не распадается на ионы в растворе

2. Неэлектролит – это

- 1) Вещество, раствор которого не проводит электрический ток
- 2) Вещество, раствор которого проводит электрический ток
- 3) Вещество, которое в растворе взаимодействует с молекулами растворителя
- 4) Вещество, которое распадается на ионы в растворе

3. Проводит электрический ток раствор

- 1) Глюкозы
- 2) Сахара
- 3) Спирта
- 4) Соли

4. Не проводит электрический ток раствор

- 1) Соли
- 2) Кислоты
- 3) Сахара
- 4) Щелочи

5. Укажите вещество, являющееся неэлектролитом

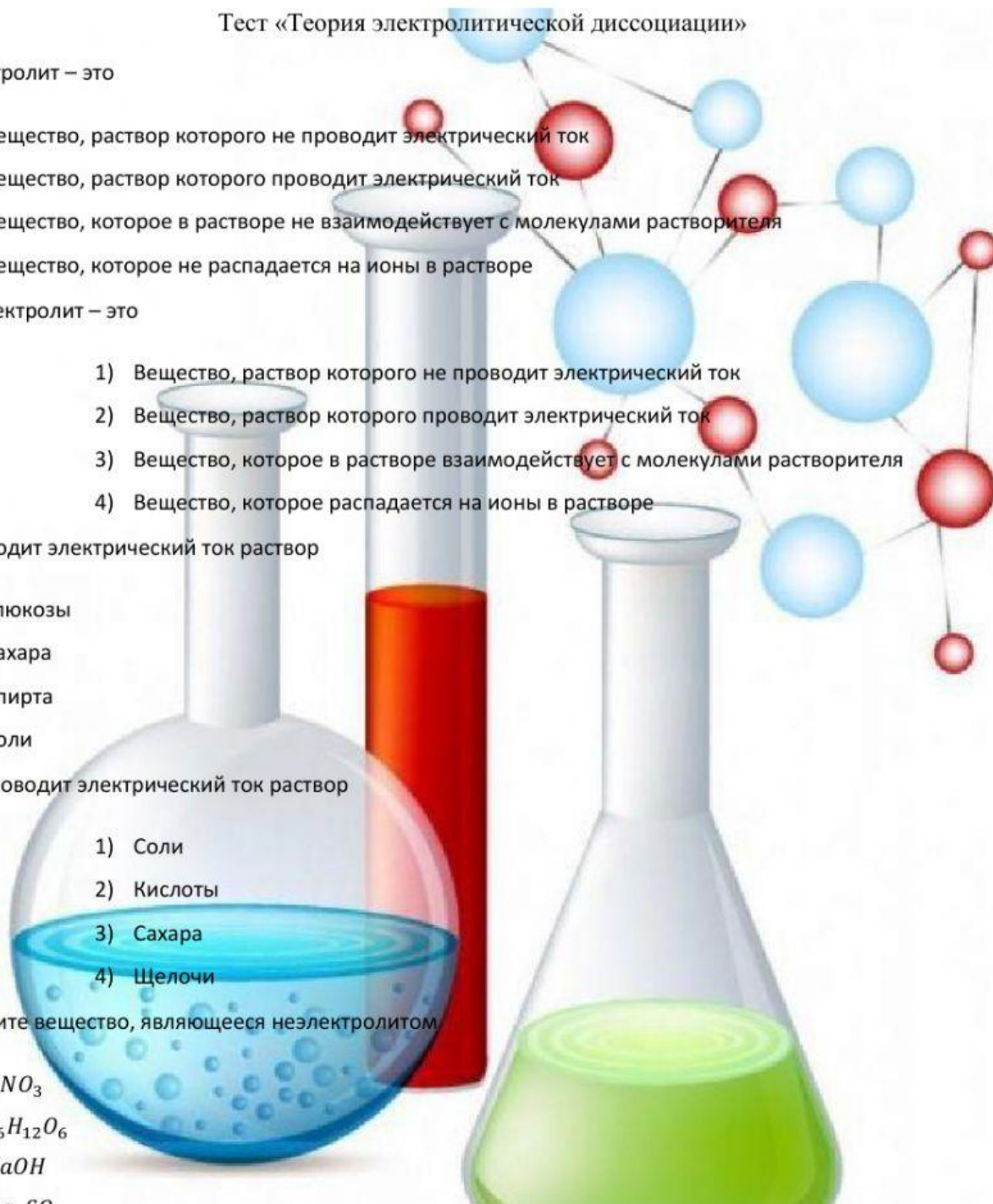
- 1) HNO_3
- 2) $C_6H_{12}O_6$
- 3) $NaOH$
- 4) Na_2SO_4

6. Процесс, обратный процессу диссоциации, называют

- 1) Кристаллизацией
- 2) Соединением
- 3) Притяжением
- 4) Ассоциацией

7. Электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла (или аммония NH_4^+) и анионы кислотного остатка – это

- 1) Кислоты
- 2) Оксиды
- 3) Основания
- 4) Соли



8. Электролиты, которые образуют при диссоциации катионы водорода H^+ и анионы кислотного остатка – это
- 1) Кислоты
 - 2) Соли
 - 3) Основания
 - 4) Оксиды
9. Электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы гидроксогрупп OH^- - это
- 1) Кислоты
 - 2) Основания
 - 3) Соли
 - 4) Оксиды