**Контрольная работа по теме «Электролитическая диссоциация».**

***Вариант №1.***

1. Электролитической диссоциацией называют
	1. распад электролита на ионы при растворении
	2. способность веществ проводить электрический ток
	3. способность веществ растворяться в воде
	4. процесс упорядоченного движения ионов.
2. Лампочка прибора для изучения электропроводности загорится, если электроды поместить в
	1. сахар (р-р)
	2. KCL (тв.)
	3. NaOH (р-р)
	4. спирт.
3. С какими из перечисленных веществ – оксид цинка, хлорид бария (р-р), оксид серы (VI), гидроксид калия (р-р), медь, нитрат ртути (II) (р-р), магний – может взаимодействовать соляная кислота? Напишите полные и сокращенные ионные уравнения реакций.
4. Составьте полное ионное и молекулярное уравнения реакций, соответствующих данному сокращенному:

H+  + OH-  = H2 O

1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

 Са О ---- Са(ОН)2 ----- СаСО3

----------------------------------------------------------------------------------------------------------------

***Вариант № 2.***

1. При растворении в воде электролита происходит

* 1. направленное движение ионов
	2. образование свободных ионов
	3. выпадение осадка
	4. распределение молекул электролита между молекулами воды.
1. Лампочка прибора для изучения электропроводности загорится, если электроды поместить в
	1. Н2О (дист.)
	2. этиловый спирт
	3. сахар (расплав)
	4. NaCL (р-р).
2. С какими из перечисленных веществ – оксид меди (II), хлорид меди (II) (р-р), оксид углерода (IV), соляная кислота, золото, хлорид натрия (р-р), карбонат кальция – может взаимодействовать гидроксид натрия? Напишите полные и сокращенные ионные уравнения реакций.
3. Составьте полное ионное и молекулярное уравнения реакций, соответствующих данному сокращенному:

Ag+  + CL-  = AgCL

1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

 Nа2 О ---- NаОН ----- NаСL