***28.10.20 г Самостоятельная работа***

***по теме «Электролитическая диссоциация»***

Добрый день, уважаемые студенты!

Выполните задания, и отправьте на электронную почту, задания принимаю ежедневно, с 8-00 до 15-00 часов.

Электронная почта: simonova.ritula@yandex.ru

В расписании тоже есть моя электронная почта.

**Задание 1. *Какие из перечисленных ниже жидкостей обладают заметной электрической проводимостью:***

 а)спирт; б)водный раствор поваренной соли;

в)дистиллированная вода; г)водный раствор сахара

**Задание 2**. ***Какие из перечисленных ниже жидкостей заметно проводят электрический ток:***

а)100% серная кислота; б)водный раствор азотной кислоты;

в)раствор азота в воде; г)водный раствор гидросульфата натрия

**Задание 3**. ***Какие ионы содержатся в водных растворах:***

а)нитрата калия; б)хлорида кальция; в)сульфата натрия

**Задание 4**. ***Как называются и чем отличаются между собой частицы, изображенные символами:***

а)Сl-, Сl, Cl2 б)SO3, SO3 2- в)Na, Na+ г)S, S2-, S8

**Задание 5**. ***Можно ли приготовить водный раствор, который в качестве растворенного вещества содержал бы только следующие частицы:***

а)SO3 б)SO32- в)Na г)Na+ д)Cl- е)Cl2 ж)Ca2+

**Задание 6. *Какие ионы содержатся в водных растворах:***

а)нитрата алюминия б)сульфата алюминия

в)иодоводорода

**Задание 7.** Какие ионы содержатся в водных растворах:

а)бромида калия б)гидроксида калия

в)азотной кислоты г)фторида калия

**Задание 8.** Напишите уравнения электролитической диссоциации в водных растворах следующих веществ:

а)сульфата калия б)хлорида кальция в)бромоводорода

**Задание 9.** Составьте уравнения электролитической диссоциации веществ, формулы которых Ba(OH)2, К3РО4, КСlО3, КСl, NaHSO4

Критерии оценки:

Оценка «5» за 9 правильно выполненных заданий

 «4» 7 – 8 правильно выполненных заданий

 «3» 6 правильно выполненных заданий

**Желаю успеха!**