Вариант 1

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Нитрата калия, карбоната калия, хлорида магния, гидроксида бария, йодоводородной кислоты.

2.Подберите по три примера веществ, при диссоциации которых в растворе будут присутствовать ионы:

Hg2+. NH4+. CrO42-. Br-. SO32

Вариант 2

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Сульфата магния, бромоводородной кислоты, хлорида кальция, гидроксида калия, сульфата железа 3.

2.Подберите по три примера веществ, при диссоциации которых в растворе будут присутствовать ионы:

Cu2+. Na+. S2-. SO42-. Fe2+

Вариант 3

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Сульфата железа 3, хлорида магния, хлората калия, фосфата натрия, нитрата железа 2.

2.Подберите по три примера веществ, при диссоциации которых в растворе будут присутствовать ионы:

Li+. Ca2+. Fe3+. SiO32-. CO32-

Вариант 4

1.Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:

Нитрата магния, фосфата калия, угольной кислоты, сероводородной кислоты, хлорида бария, сульфата кальция

2.Подберите по три примера веществ, при диссоциации которых в растворе будут присутствовать ионы:

Zn2+. Pb2+. Al3+. I-. SO32-