***Самостоятельная работа* «Теория электролитической диссоциации»**

**Вариант 1**

1. Из приведенного перечня веществ выпишите формулы веществ, которые практически не дис­социируют: КС1, PbS, Ва(ОН)2, СаСO3, СuО, H2SO4, Fe(OH)2.

2. Запишите уравнения электролитической диссо­циации веществ: а) хлорида натрия; б) нитрата калия; в) хлорида алюминия. Укажите назва­ния всех ионов.

***Самостоятельная работа* «Теория электролитической диссоциации»**

**Вариант 2**

1. Из данного перечня веществ выпишите форму­лы веществ, которые практически не диссоци­ируют: MgCl2, BaSO4, КОН, Fe2O3, HNO3, Zn(OH)2, Na3PO4.

2. Запишите уравнения электролитической диссо­циации веществ: а) хлорида калия; б) гидрокси­да натрия; в) нитрата магния. Укажите назва­ния всех ионов.