

## Задачи С диссоциация

1) Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена в водном растворе. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

перманганат калия, гидрокарбонат калия, сульфит натрия, сульфат бария, гидроксид калия.

2) Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена в водном растворе. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

гидрокарбонат натрия, иодид калия, сульфат меди(II), хлороводород, сульфид цинка.

3) Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена, не приводящая к выделению газа. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

фосфат кальция, сульфит натрия, соляная кислота, хлорид железа(III), гидрокарбонат натрия, сульфат аммония.

4) Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена, приводящая к выделению газа. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

оксид хрома(III), гидроксид калия, азотная кислота, карбонат бария, фосфат калия, манганат калия.

5) Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена, приводящая к выделению газа. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

иодоводородная кислота, оксид цинка, хлорид аммония, нитрит калия, гидроксид кальция, нитрат свинца(II).

6) Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена, приводящая к выделению газа и образованию осадка. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

сульфат алюминия, дихромат аммония, гидроксид натрия, соляная кислота, карбонат калия, оксид серебра.

7) Из предложенного перечня веществ выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена, приводящая к образованию осадка. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

хлорид магния, серная кислота, гидроксид марганца(II), аммиак, оксид меди(I), нитрат калия.

8) Из предложенного перечня выберите вещества, между которыми возможна реакция ионного обмена, не приводящая к выделению газа или образованию осадка. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионное уравнения этой реакции.

серная кислота, фторид кальция, сульфид цинка, дигидрофосфат натрия, нитрат аммония, хлорид калия.