Химия. 8 класс.

Самостоятельная работа.

1. Составить формулы веществ, в состав которых входят катионы натрия, кальция, алюминия и анионы: хлорид-ион, карбонат-ион, сульфат-ион. Назвать вещества и написать уравнения их диссоциации, если вещество растворимо.

Например: Al 3+ Cl3- - хлорид алюминия, «р» (определяем по таблице растворимости). Al 3+ Cl3- = Al 3+ + 3 Сl-

1. Записать молекулярные и ионные уравнения реакций между а) карбонатом калия и серной кислотой; б)сульфатом натрия и нитратом бария.

Тема «Кислоты, их классификация и свойства».§ 38.

1.Ознакомится с классификацией кислот (табл.10) и выполнить упр.2, стр.214.

2. Записать типичные реакции кислот, привести уравнения реакций. (стр.211 -213) и выполнить упр. 4(а,б,г,д).

Тема «Основания, их классификация и свойства». §39.

1. Ознакомится с классификацией оснований (табл.11) и выполнить упр.2, стр. 217.
2. Записать типичные реакции оснований, привести уравнения реакций (стр. 215-217) и выполнить упр. 3 (б,в,г.д).