**Самостоятельная работа 23.**

**Молекулярные и ионные уравнения. Реакции ионного обмена.**

**Реакции нейтрализации**

**Задания для групповой работы**

**1.** Закончите уравнения практически осуществимых реакций в молекулярном и ионном виде.

а) HNO3 + Ва(ОН)2 →;

б) AgNO3 + К3РO4 ***→***;

в) Na2CO3 + НСl →;

г) KNO3 + Ва(ОН)2 →.

**2.** Запишите молекулярные и полные ионные уравне­ния реакций, сущность которых выражена схемами.

а) 2Н+ + SO32- → Н2O+ SO2↑;

б) Н+ + ОН-  → Н2O;

в) А13+ + 3ОН- → А1(ОН)3↓.

**Задания для самостоятельной работы**

**Вариант 1**

**1.** Закончите уравнения практически осуществимых реакций в молекулярном и ионном виде. Имеется ли среди предложенных реакций реакция нейтрализации? Обоснуйте ответ.

а) H2SO4 + Ва(ОН)2 →;

б) NaNO3 + К3РO4 →;

в) Na2S + HNO3 →.

**2.** Запишите молекулярные и полные ионные уравне­ния реакций, сущность которых выражена схемами.

а) 2Н+ + С02-3 → Н2O + СO2↑;

б) Cu2+ + 2OН- → Сu(ОН)2↓.

**Вариант 2**

**1.** Закончите уравнения практически осуществимых реакций в молекулярном и ионном виде.

а) Н3РO4 + СаС12 →;

б) NaOH + НС1 →;

в) Na2SO4 + HNO3 →.

**2.** Запишите молекулярные и полные ионные урав­нения реакций, сущность которых выражена схемами.

Имеется ли среди предложенных реакций реакция ней­трализации? Обоснуйте ответ.

а) Н+ + ОН- → Н2O;

б) Са2+ + СО2-3 → CaCO3↓.