**Самостоятельная работа 30.**

**Составление ОВР методом электронного баланса**

**Задания для групповой работы**

**1.** В приведенных уравнениях реакций расставьте коэф­фициенты методом электронного баланса. Для каждой реакции укажите процессы окисления и восстановления; окислитель и восстановитель.

а) Аl + I2 → АlI3;

б) CuCl2 + Аl → АlСl3 + Сu;

в) NH3 + O2 → N2↑+ Н2O;

г) SO2 + O2 → SO3↑.

**Задания для самостоятельной работы**

**Вариант 1**

**1.** В приведенных уравнениях реакций расставьте коэф­фициенты методом электронного баланса. Для каждой реакции укажите процессы окисления и восстановления, окислитель и восстановитель.

а) Fe + С12 → FeCl3;

б) H2S + O2 → SO2↑ + H2O;

в) К + НСl → КСl + Н2↑.

**Вариант 2**

**1.** В приведенных уравнениях реакций расставьте коэффициенты методом электронного баланса. Для каждой реакции укажите процессы окисления и восстановления, окислитель и восстановитель.

а) А1 + O2 →А12O3;

б) H2S + O2 → S + Н2O;

в) NH3 + O2 → NO + Н2O.