**Самостоятельная работа 29.**

**Окислительно­-восстановительные реакции**

**Задания для групповой работы с эталонами решений**

**1.** Назовите ОВР, укажите окислитель и восстанови­тель.

а) 2Fe(OH)3 = Fe2O3 + 3H2O;

б) 2Na + 2Н2O = 2NaOH + Н2↑;

в) К,O + SO2 = K2SO3.

**2.** Определите с. о. элементов в следующих соединени­ях: H2S, H2SO3, H2SO4. Каждое ли вещество может играть роль окислителя или восстановителя в химических реак­циях? Обоснуйте ответ.

**3.** Какие процессы изображены следующими схемами? Запишите под стрелкой названия процессов, а над стрел­кой укажите число отданных или принятых электронов.

а) Н02→ 2Н+;

б) Мп+7 → Мп+2;

в) N-3 → N0;

г) А1+3 → Аl0.