Приложение 10

Индивидуальный лист рефлексии.

**Рефлексия ( конец урока)**

**1.**Вода – без цвета, вкуса, запаха, может находиться в 3 агрегатных состояниях, обладает аномальными свойствами………..

**2**.Верна ли запись: 2K + H2O = K2O + H2  (замещение) ………..

**3**. Допишите УХР, определите тип реакций:BaO + H2O =

 SO2  + H2O =

4. С какими из перечисленных веществ будет реагировать вода, напишите УХР:

Au, Li, SiO2, Al2O3, H2, Mg. Написать УХР, определить их тип.

 Оценка\_\_\_\_\_\_\_\_