4 пробирки, во всех по 5 капель  FeCl3  разбавл. и 5 капель KCNS  разбавл.

FeCl3 + 3KCNS ↔ 3KCl + Fe(CNS)3

В  результате  реакции  образуется  раствор красного цвета. Красную окраску раствору придает роданид железа (III). По изменению интенсивности окраски можно судить об изменении концентрации Fe(CNS)3, т.е. о смещении    равновесия в ту или иную сторону;

**Первую** пробирку  оставляем  в  качестве  эталона;

FeCl3 + 3KCNS ↔ 3KCl + Fe(CNS)3

**Во вторую** пробирку добавляем  1  каплю  насыщенного  раствора FeCl3 , перемешиваем. Получаем раствор темно бардового цвета.

**В  третью**  пробирку  добавляем  одну каплю насыщенного раствора KCNS, перемешиваем. Получаем раствор коричневого цвета.

Добавляем **в  четвертую**  пробирку  несколько  кристалликов KCl, перемешиваем. Получаем раствор желтого цвета.

Задание: **1** написать формулы, получившиеся в течение опытов для каждой из 3 пробирок.

**2** На основании принципа Ле-Шателье сделать вывод о влиянии концентрации реагирующих веществ на смещение химического равновесия реакции