

3. Сделайте вывод о том, как изменятся в результате реакции концентрации ионов, участвующих в рассматриваемой реакции. б) добавлении гидроксида натрия.
4. Сделайте теоретический вывод о том, в какую сторону сместится равновесие в каждом случае. Подтвердите обратимость смещения химического равновесия. Сделайте практический вывод об устойчивости хроматов и дихроматов в зависимости от кислотности среды.

Опыт 3. Влияние температуры на смещение химического равновесия

Реактивы: коллоидный раствор крахмала, раствор йода I_2

Экспериментальные наблюдения к опыту 3

№ пробы	Действие	Цвет/изменение цвета
1	---	
2	Нагревание	
	Охлаждение	

Уравнение реакции образования йодокрахмала:

Выводы:

1. Запишите математическое выражение закона действующих масс для прямой и обратной реакций.
2. Укажите, как изменятся (увеличатся, уменьшатся, не изменятся) скорости прямой и обратной реакций при: а) нагревании б) охлаждении
3. Сделайте теоретический вывод о том, в какую сторону сместится равновесие в каждом случае. Дайте определение экзотермической и эндотермической химическим реакциям