**ЗАДАНИЕ НА 22.06**

**ПРОВЕРОЧНОЕ ЗАДАНИЕ ПО ТЕМЕ: «ПОТЕНЦИОМЕТРИЧЕСКИЙ МЕТОД АНАЛИЗА»**

1. **Необходимо повторить теоретические основы по теме: «Потенциометрический анализ»**
2. **Внимательно ознакомьтесь с содержанием тематического диктанта и выполните его.**
3. **Результаты задания (только ответы) напишите в рабочей тетради и отправьте для проверки по электронной почте**

**ТЕМАТИЧЕСКИЙ ДИКТАНТ**

***Инструкция по выполнению:***

1. ***внимательно прочитайте задания тематического диктанта***
2. ***в качестве ответов напишите дополнения в виде слов или словосочетаний в предложениях и перечислениях***
   1. *Метод*, основанный на измерении потенциала электрода, погруженного в анализируемый раствор…….
3. *Для измерения электродного потенциала* используют систему из двух электродов: индикаторного и электрода ……..
4. В аналитической практике, *для проведения потенциометрического титрования,* в зависимости от состава анализируемого раствора подбирают ……. ……..
5. *Каломельный электрод* представляет собой систему металлическая ртуть – раствор каломели в растворе хлорида калия, его применяют в качестве

………. ……….

1. *Разновидность объемного анализа*, при котором точку эквивалентности определяют не по переходу цвета индикатора, а по изменению потенциала индикаторного электрода, погруженного в исследуемый раствор, называется ……….

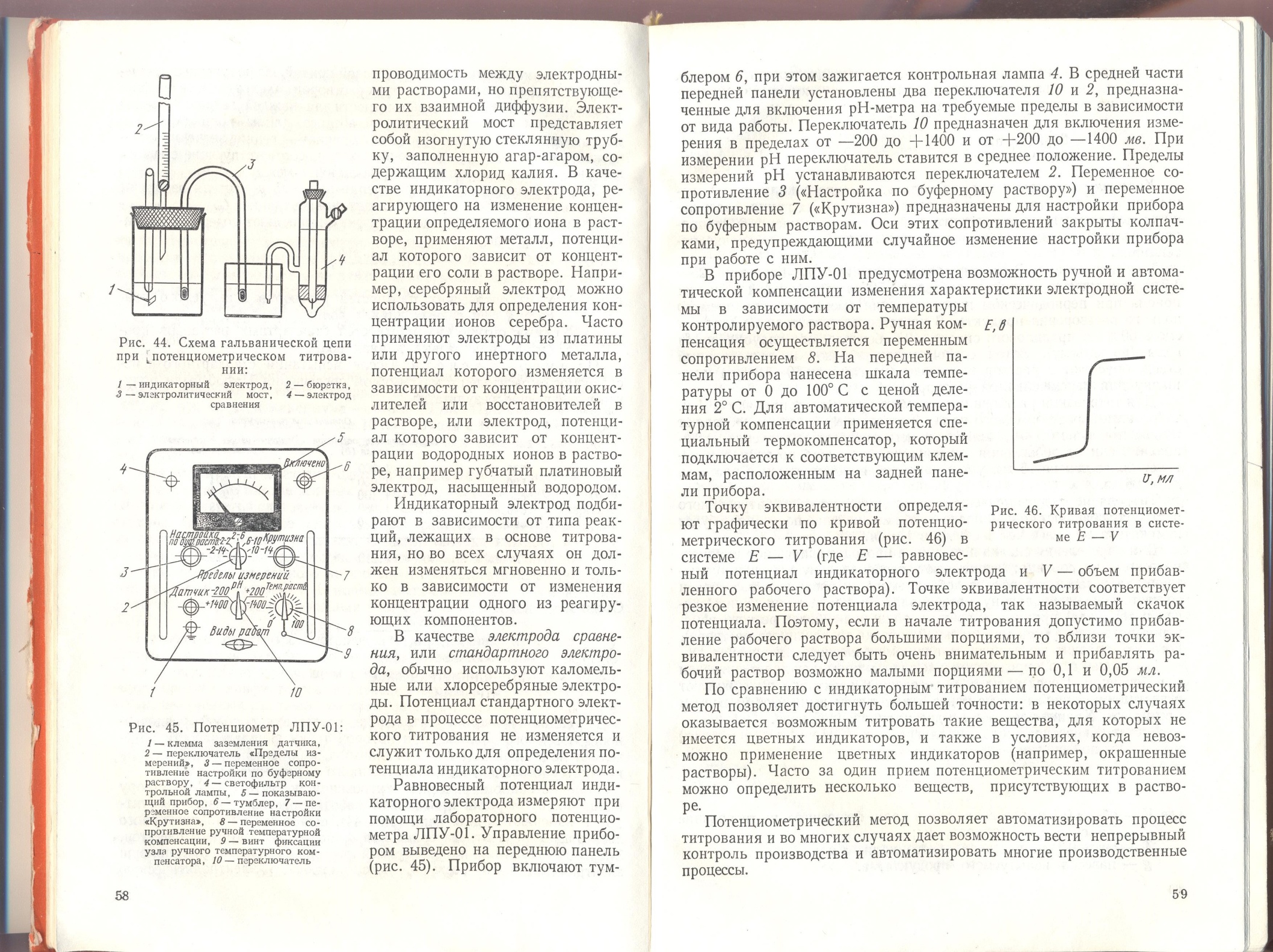
1. *В зависимости от типа реакций*, лежащих в основе титрования, для проведения

потенциометрического титрования подбирают ………. ………..

1. *Графически*, по *кривой потенциометрического титрования* определяют

…… ……..

1. *Три параметра*, которые определяют по кривой потенциометрического титрования:
2. ……. …….
3. …….. ……
4. …….. …….



1. *При выполнении* *осадительного титрования* раствора, содержащего Аg+- ионы, раствором NaCl, в качестве индикаторного электрода используют ………
2. *Лабораторные приборы*, автоматически регистрирующие на диаграмме всю кривую титрования в выбранных координатах ………
3. *Специальное электронное регистрирующее устройство* – блок автоматического титрования или сокращенно …….
4. *Лабораторный прибор,* предназначенный для измерения значения рН растворов ……..
5. *-lg[OH -] -* отрицательный десятичный логарифм концентрации ионов водорода, называется *……*
6. *Раствор, по которому*  предварительно корректируют шкалу рН прибора, *……*
7. Раствор с точно известной концентрацией, используемый для проведения титрования ……..