



ТИТРИМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ

Сущность титриметрического анализа

Основан на измерении объема реагента точно известной концентрации, затраченного на реакцию с определяемым компонентом.

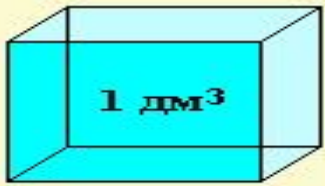
- Применяются **титрованные растворы** – растворы концентрация которых точно известна.
- Основан на **законе эквивалентов**:

$$C_1 \cdot V_1 = C_2 \cdot V_2$$

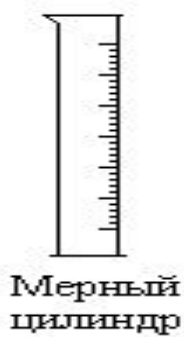
- + Анализ быстрый;
- + Довольно точный;
- Анализ эталонный.

Основные понятия

- **Титрование** – процесс постепенного прибавления по каплям раствора-титранта к анализируемому раствору.
- **Титрант (рабочий раствор)** – это раствор которым титруют, его концентрация должна быть точно известна.
- **Титр** – это концентрация раствора, указывающая какая масса вещества содержится в одном мл раствора (Т, г/мл).
- **Точка эквивалентности (ТЭ)** – это тот момент титрования, когда количество добавленного титранта химически эквивалентно количеству титруемого вещества.
- **Конечная точка титрования (КТТ)** - это момент окончания титрования (часто определяется по изменению окраски индикатора).



Единицы
объема



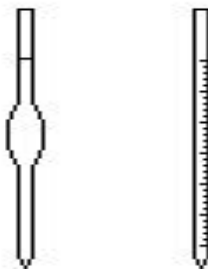
Мензурка



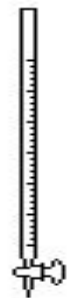
Мерный
стакан



Мерная
колба



Пипетки

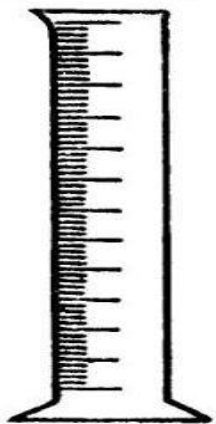


Бюретка

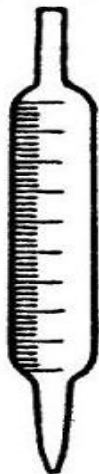


Мерная посуда

Мерный
цилиндр

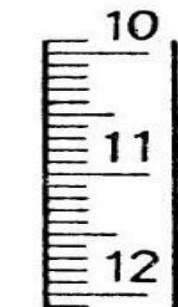


Градуированная
пипетка



Простая пипетка
(пипетка Мора)

Бюретка



Шкала
мерной
посуды

Бюретка



Лабораторное оборудование для титриметрического анализа

Мерные колбы

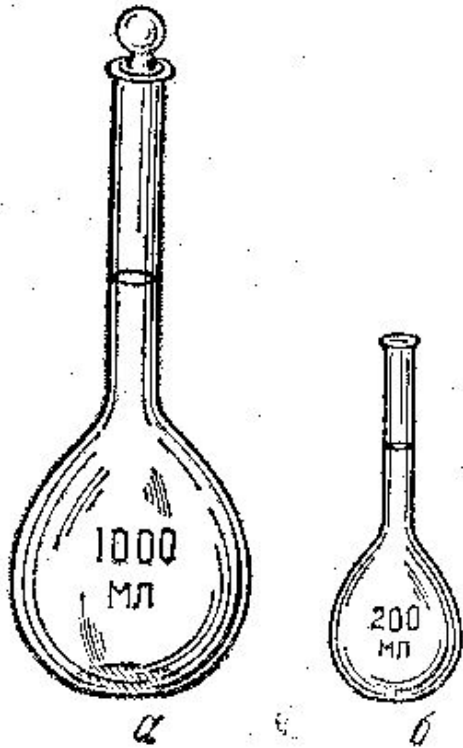


Рис. 6. Мерные колбы.
а — с притертой пробкой;
б — без пробки.

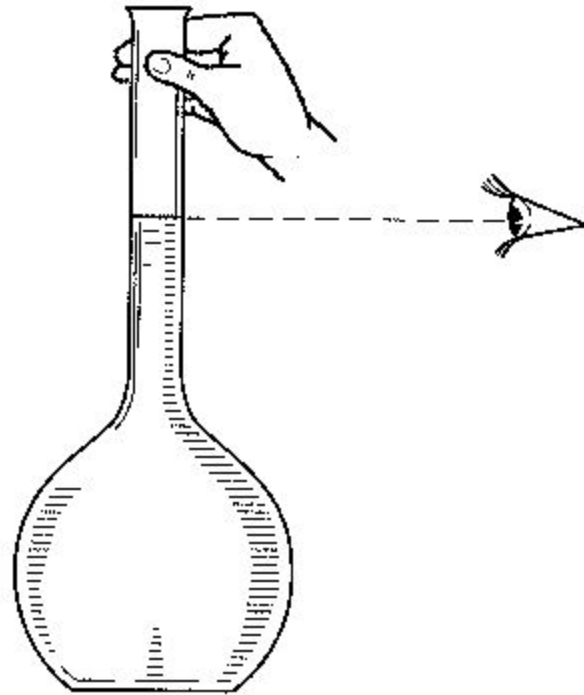


Рис. 2.3. Наблюдение за
правильностью установки
мениска в мерной колбе

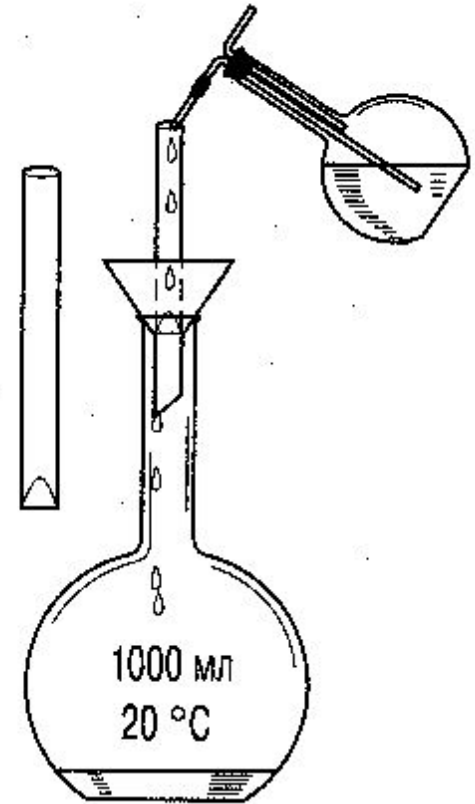


Рис. 7.1. Приготовле-
ние раствора
фиксанала

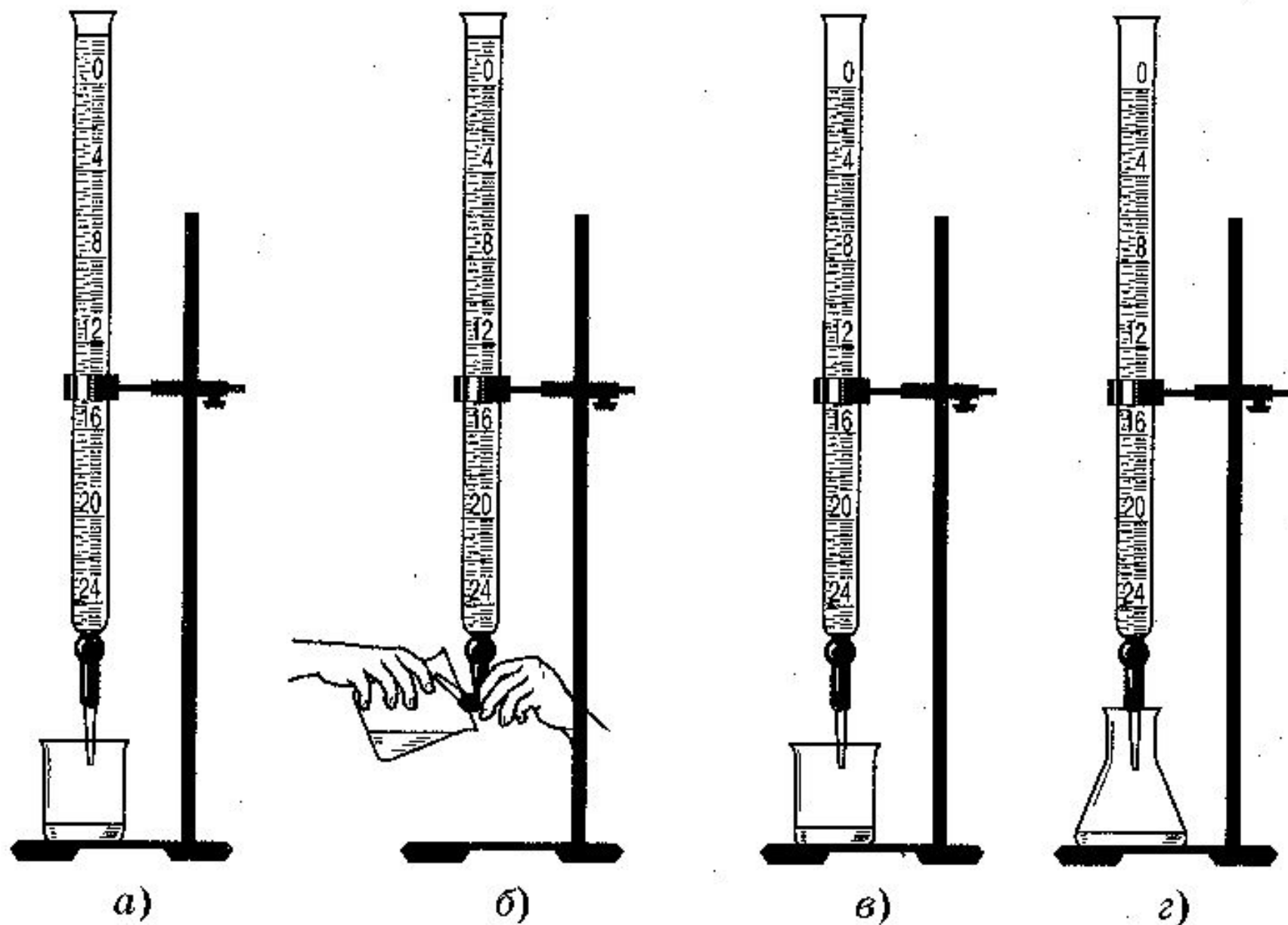


Рис. 2.10. Приемы работы с бюреткой

Лабораторное оборудование для титриметрического анализа

Пипетки

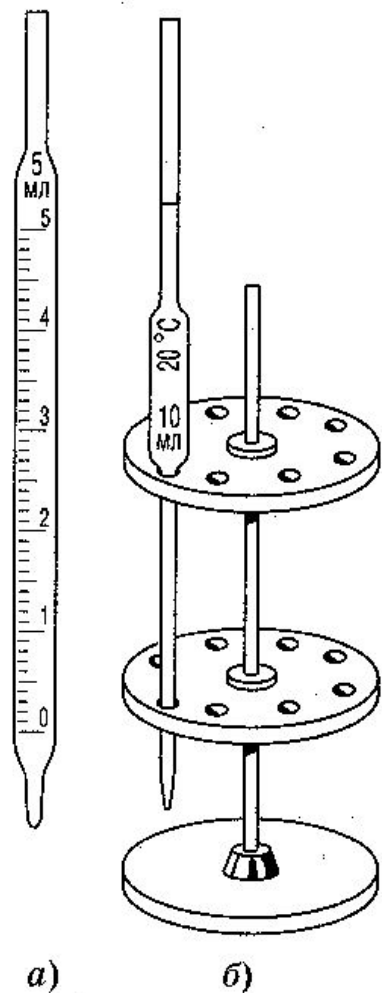


Рис. 2.4. Пипетки:
а — градуированная;
б — простая

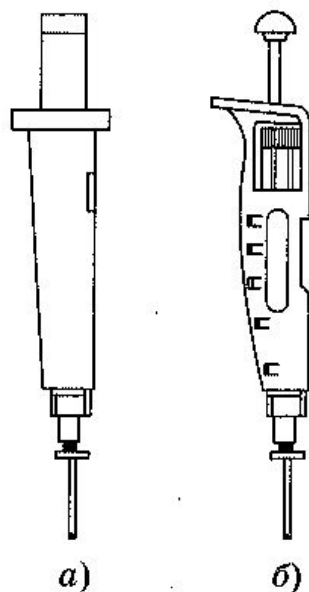
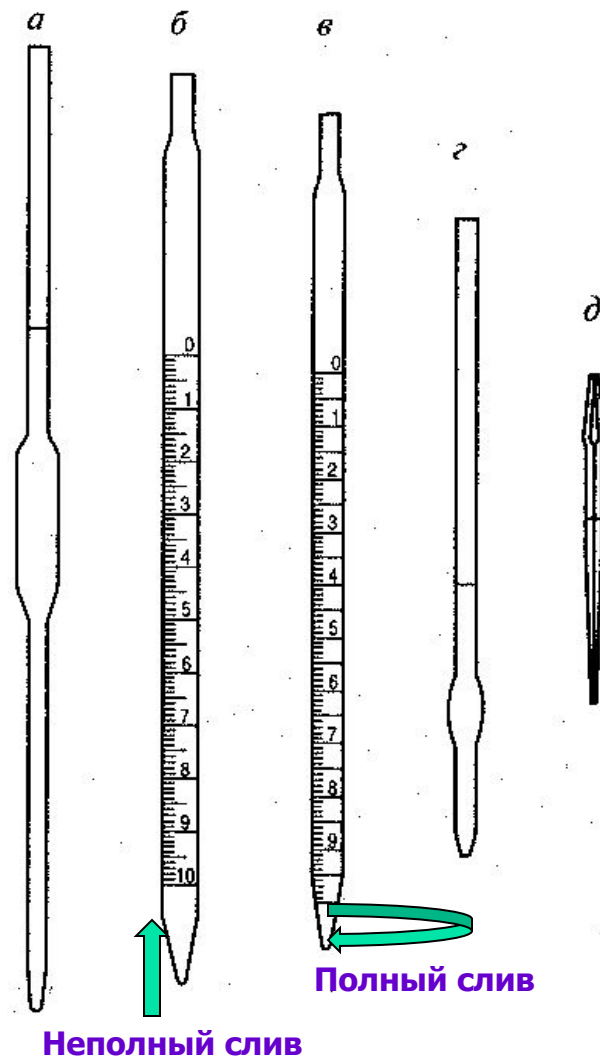


Рис. 2.6. Пипеткис-дозаторы:
а — унипипетка;
б — варипипетка

Рис. 3.6. Обычные пипетки:
а — мерная; б — градуированная;
в — серологическая; г — Оствальда-Фоллина; д — «лямбда»



Лабораторное оборудование для титриметрического анализа

Бюретки

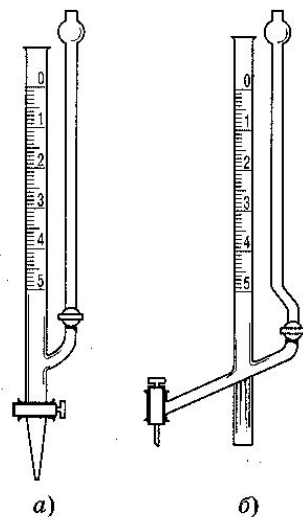


Рис. 2.9. Некоторые типы микробюреток:
а — с прямым краном;
б — с боковым краном

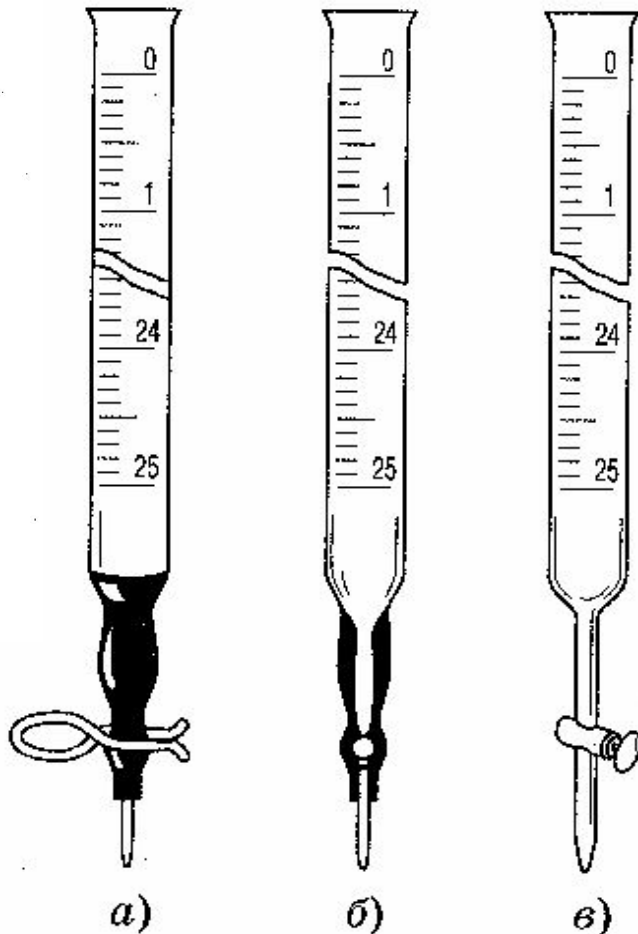


Рис. 2.7. Виды бюреток

а — с зажимом Мора; б — со стеклянным затвором-шариком, в — со стеклянным краном; г — отсчет по бюретке при различном положении глаза наблюдателя

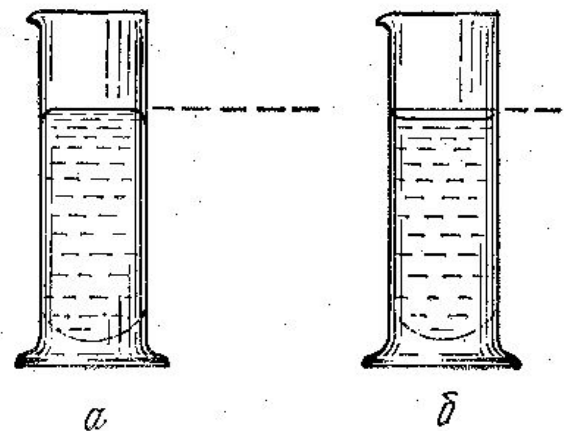
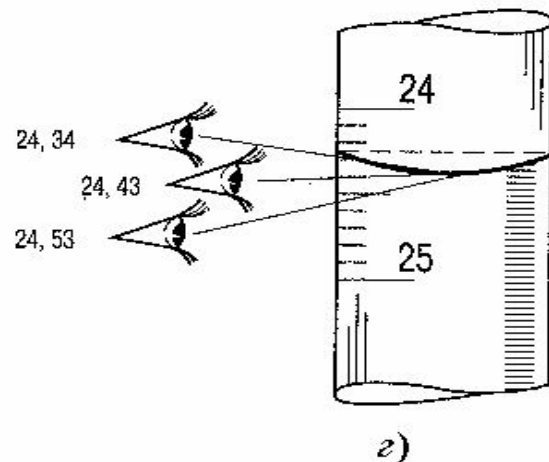


Рис. 5. Виды менисков.
а — выпуклый; б — вогнутый.

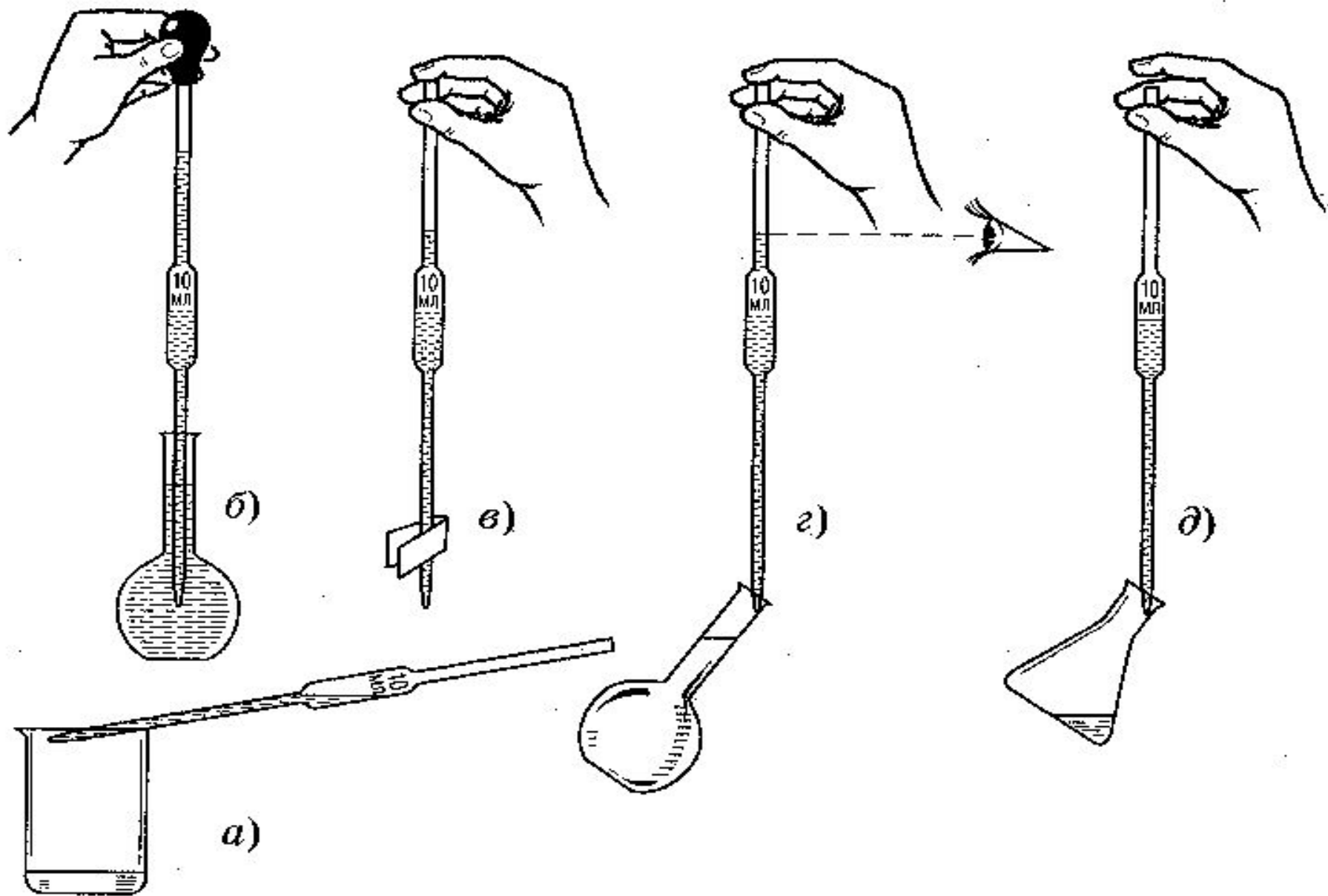


Рис. 2.5. Приемы работы с пипеткой

Лабораторное оборудование для титриметрического анализа

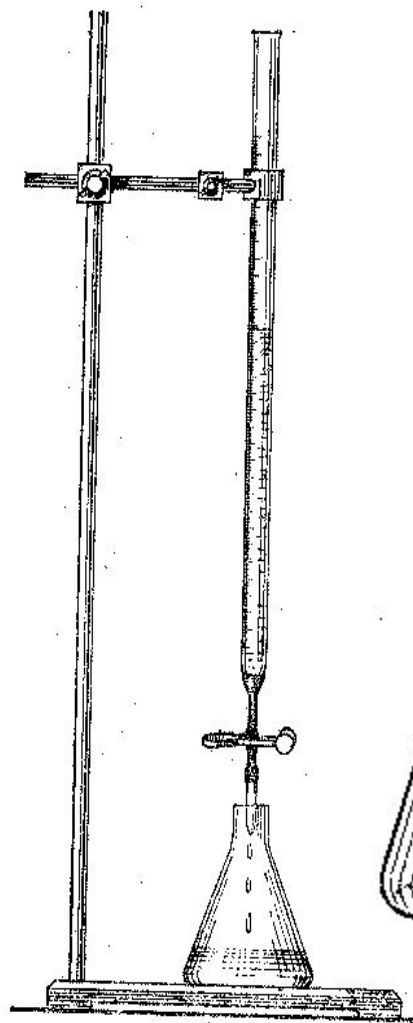


Рис. 51. Положение колбы при титровании.



Другая посуда

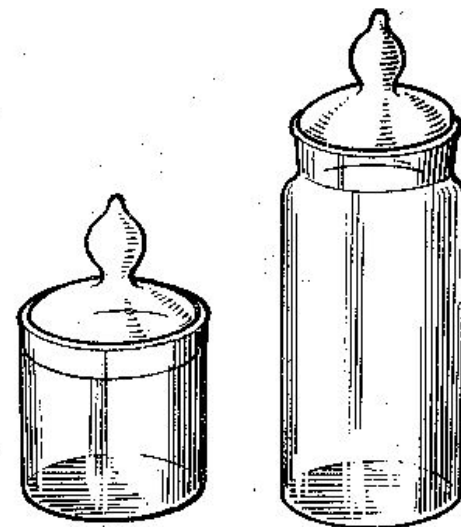
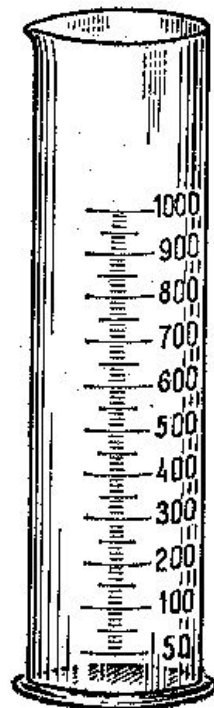
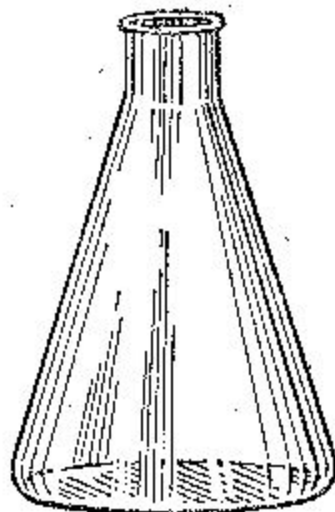
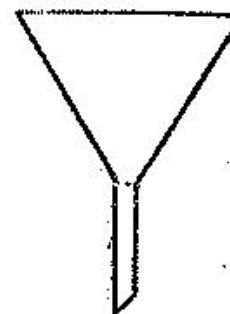



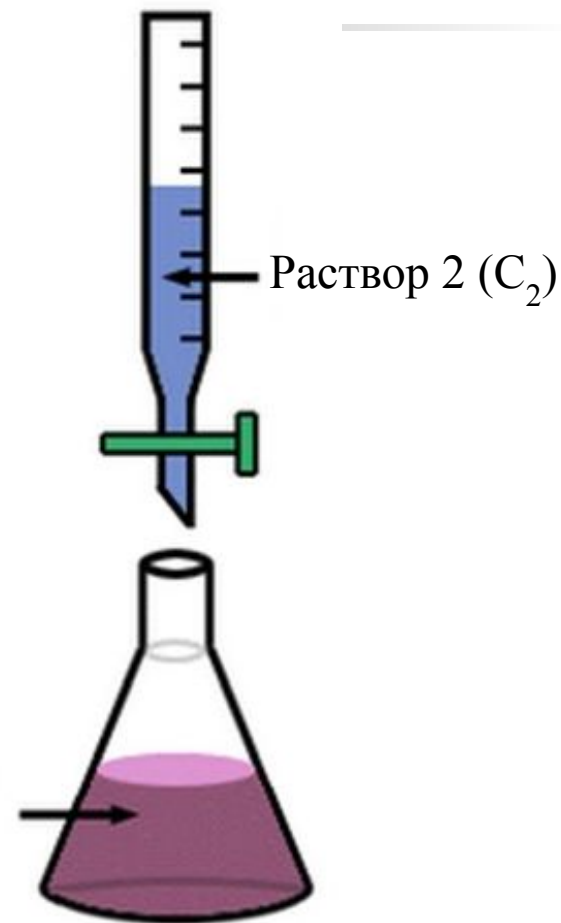
Рис. 29. Бюксы




$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{C_2}{C_1} \quad \text{или} \quad V_1 * C_1 = V_2 * C_2$$

$$X = \frac{V_2 * C_2}{V_1}$$

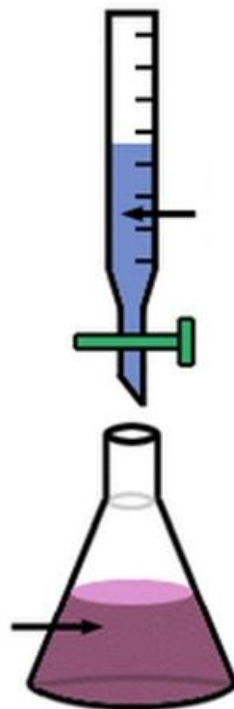
Раствор 1 (C_1)





**Установочное
вещество**

1. По точно взятой навески.
2. Из фиксаналов.

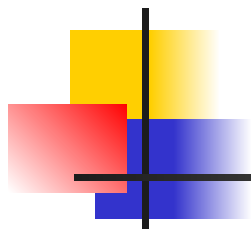


Титрант (рабочий раствор)

1. По точно взятой навеске - **раствор с приготовленным титром.**
2. Раствор готовится приблизительно нужной концентрации, а точную определяют титрованием, имея другой раствор с приготовленным титром называются **раствор с установленным титром.**

Способы фиксации КТТ





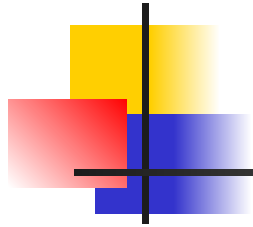
Виды титрования

Прямое:
 $A + B$

Заместительно
е:
 $A + P = C;$
 $C + B$

Обратное:
 $A + B_{1(\text{изб})};$
 $B_1 + B_2$

Виды ТИТРОВАНИЯ



- **прямое**, когда при титровании происходит реакция между определяемым веществом и титрантом;
- **обратное**, когда к определяемому раствору добавляют заведомо избыточный, но точно отмеренный объем раствора известной концентрации и избыток реактива оттитровывают титрантом;
- **титрование заместителя**, когда титрантом титруют продукт реакции определяемого вещества с каким либо реактивом.

Способы выражения концентрации растворов

Концентрация

**Процентная
(массовая
доля)**
 $C_{\%} = \frac{\omega}{\%}$
(г/100г р-ра)

Молярная;
 $M = C_M$
Моль/л

**Нормальная
(эквивалентная)**
 $N = C_N$
Моль/л


**Титр;
Т.**
Титр рабочего
по
определяемо
му;
 $T_{р/оп}$
г/мл.

Стандартные и стандартизированные растворы

Стандартные, первичные стандарты (с приготовленным титром). Готовятся по точной навеске. Точную концентрацию определяют расчетно;

- **Стандартизированные**, вторичные (с установленным титром). Готовятся по приблизительной навеске. Точную концентрацию определяют стандартизацией;
- **Стандартизация** – процесс нахождения концентрации активного реагента в растворе путем титрования его с применением стандартного раствора (первичного стандарта).

Стандартные растворы




Это титрованные растворы, приготовленные по точной навеске. К ним относятся растворы установочных веществ.

- **Установочные вещества** – это химически устойчивые вещества с помощью которых определяют путем стандартизации точную концентрацию рабочих растворов или титрантов.

Требования к веществам:

- Химически чистые;
- Устойчивые при хранении в сухом виде и в растворах;
- Состав их должен строго соответствовать формуле.

Стандартизированные растворы



Это растворы, приготовленные по приблизительной навеске, титр их устанавливают стандартизацией.

Свойства этих веществ:

- Неустойчивые при хранении в сухом виде и в растворах (гигроскопичные, поглощают из воды и воздуха газы, легко вступают в ОВР);
- Химически нечистые (в составе могут быть примеси);
- Состав их не соответствует формуле.

Требования к химическим реакциям в титриметрическом анализе

- **Реакция должна протекать:**
 - по строго определенному стехиометрическому уравнению, побочные реакции должны быть исключены;
 - количественно (практически до конца), $K_{x.p.}$ должна быть достаточно большой;
 - быстро, чтобы в любой момент титрования состояние химического равновесия наступало практически мгновенно.
- **Посторонние вещества не должны мешать титрованию.**
- **КТТ должно фиксироваться резко и быстро.**
- **Реакции по возможности должны идти при комнатной температуре.**

Классификация методов

**Методы
титриметрии**

**Нейтрализации
и
(КОТ)**

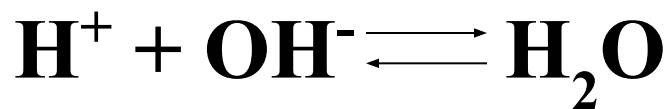
**Комплексо-
метрические
(КМТ)**

**Осаждения
(ОТ)**

**Окислительно-
восстанови-
тельные
(ОВТ)**

МЕТОД НЕЙТРАЛИЗАЦИИ

В основе метода лежит
реакция нейтрализации



Классификация методов
анализа

- Алкалиметрия
- Ацидиметрия



Применяется для определения кислот и щелочей, а также некоторых солей, образованных сильными основаниями и слабыми кислотами (Na_2CO_3 , $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$).

МЕТОД НЕЙТРАЛИЗАЦИИ

	АЛКАЛИМЕТРИЯ	АЦИДИМЕТРИЯ
Титрант	NaOH, KOH	HCl, H ₂ SO ₄
Установочное вещество	H ₂ C ₂ O ₄ *2H ₂ O щавелевая кислота H ₂ C ₄ H ₄ O ₄ янтарная кислота	Na ₂ B ₄ O ₇ *10H ₂ O тетраборат натрия (бура) Na ₂ CO ₃ карбонат натрия (химически чистая сода)
Определение	Кислот	Щелочей, солей образованных сильным основанием и слабой кислотой

МЕТОД НЕЙТРАЛИЗАЦИИ

Кислотно-основные индикаторы (pH - индикаторы)

pH-индикаторы		Область перехода окраски	
Метиловый оранжевый	pH < 3,1 розовый	3,1-4,4	pH > 4,4 желтый
Метиловый красный	pH < 4,4 красный	4,4-6,2	pH > 6,2 желтый
Фенолфталеин	pH < 8 бесцветный	8-10	pH > 10 малиновый

МЕТОД НЕЙТРАЛИЗАЦИИ

Кислотно-основные индикаторы (pH - индикаторы)

рН-индикаторы	Область перехода окраски	Показатель титрования
Метиловый оранжевый	3,1-4,4	4,0
Фенолфталеин	8-10	9,0

Значение рН, при котором происходит резкое изменение значения рН раствора и изменение индикатора называется **показателем титрования**.

- В основе методов КОТ лежит реакция нейтрализации. **Что это за реакция?**
- В основе методов КМТ лежат реакции комплексообразования. **Что это за реакции?**
- В основе методов ОТ лежат реакции осаждения. **Что это за реакции?**
- В основе методов ОВТ лежат окислительно-восстановительные реакции. **Что это за реакции?**

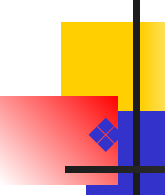


Применение

Элементы, определяемые в титриметрическом анализе

Алюминий	Кальций	Свинец
Висмут	Магний	Титан
Вольфрам	Медь	Цинк
Железо	Натрий	Серебро
Золото	Олово	Фтор
Калий	Ртуть	Хлор

Погрешности титриметрического анализа

- 
- ◆ **Погрешности взвешивания;**
 - ◆ **Погрешности измерения объема;**
 - ◆ **Погрешности определения титра раствора;**
 - ◆ **Погрешности титрования анализируемого раствора.**
 - **Систематические: инструментальные; реактивные; индивидуальные.**
 - **Перевод некоторых систематических погрешностей в случайные (калибрование посуды; работа на одних весах).**
 - **Индикаторные погрешности – основной вид систематических погрешностей титриметрического анализа.**

Общие указания по выполнению титриметрических определений

- Тщательная подготовка рабочего места (ничего лишнего);
- Посуда должна быть тщательно вымыта (водопроводной и дистиллированной водой) и откалибрована;
- Измерительные приборы поверены (работать на одних и тех же ТВ и АВ);
- Используемые реактивы и вода не должны содержать примесей;
- При титровании должно быть тщательное перемешивание содержимого колбы;
- Титровать нужно довольно быстро, соблюдая условия и методику;
- Правильно выбирать индикатор для фиксирования КТТ. Для титрования брать его немного 1-2 капли;
- Проводить не менее 3-х титрований с разницей результатов в 1-2 капли ($\sim 0,05$ мл). Проводить титрования в один день;
- Скорость сливания титранта должна быть одинаковой, в конце титрования ее необходимо снизить;
- Все результаты занести в лабораторный журнал.