

Date:

/ /



لجان الدفوعات



تفريغ لاب التحليلية

موضوع المحاضرة: Precipitation titrations (argentimetry)

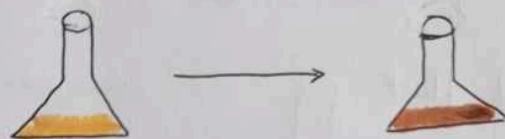
رقم المحاضرة: ٧

إعداد الصيدلانية: Malak Alkhalayleh



Experiment (7)
Precipitation titration (Argentimetry)

Part(A) : Standardization of silver nitrate by Mohr's method.



1] نوزنة 0.60g من ال dry sodium chloride

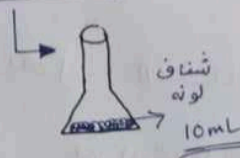
2] نعمل محلول من dry sodium chloride ← عن طريق نضيف 100ml من D.W إلى ال Volumetric flask

لفعل ال mark يلي هيه الخط
تعبها D.W + يلي وزنته من
ال dry sodium chloride



* لا ننسى نحركه

3] نسحب عن طريق ال 10ml Pipette ونضيفها إلى ال Conical flask



dry sodium + D.W
chloride

من محلول ال (chloride solution) اسم

4] نضيف 1ml من ال indicator (الوندايفر) (chromate) إلى ال Conical flask



يعني خبطتين من ال chromate

تقضي يلي سببته من ال chromate بال flask



5] نعمل titration باستخدام ال titrant يلي هو $AgNO_3$

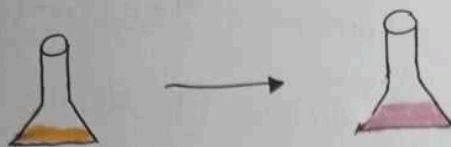
ينتج لون faint reddish - Brown (احمر فابل على بني)

مع التعريل



* لا ننسى تاخذ القراءة

Part B : Standardization of silver nitrate by Fajan's method.



1] نضع 10 mL بالـ pipette من الـ (chloride solution) في حفرنا
Part A

conical flask



ونضيفها على
10 mL (chloride solution)

2] نضيف 5 drops من الـ indicator dichlorofluorescein لونه أصفر

conical flask إلى الـ



3] نعمل Titration باستخدام الـ AgNO_3 (titrant)

مع التحريك ليتحول إلى **Pink color**

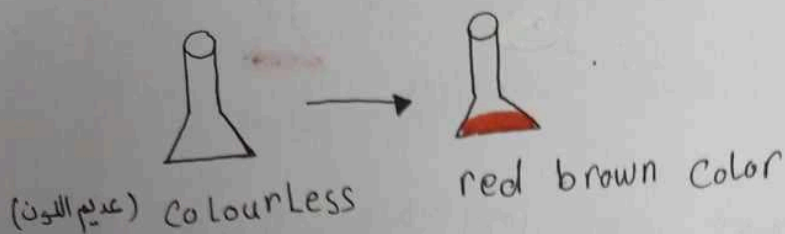
* لا تنسى تأخذ قراءة initial volume

والقراءة final volume



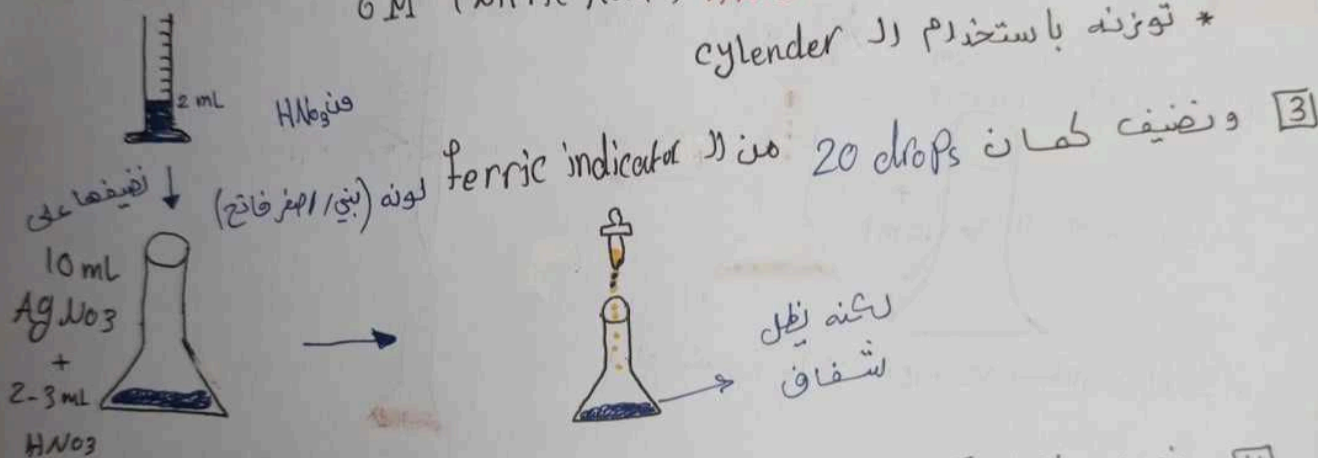
Part (c) Standardization Volhard's method

of Potassium Thiocyanate by



1] لسحب بال 10ml Pipette من $AgNO_3$ الى Conical flask

2] نضيف 2-3 ml من HNO_3 (Nitric Acid) 6M * توزنه باستخدام cylinder

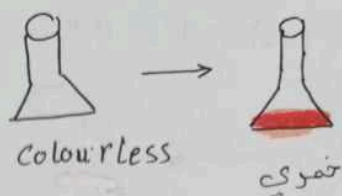


4] نعمل Titration باستخدام (Thiocyanate) Titrant و حرك بقوة (Shake vigorously) حتى يصير اللون red - Brown



Part (D) Determination of a mixture of halides

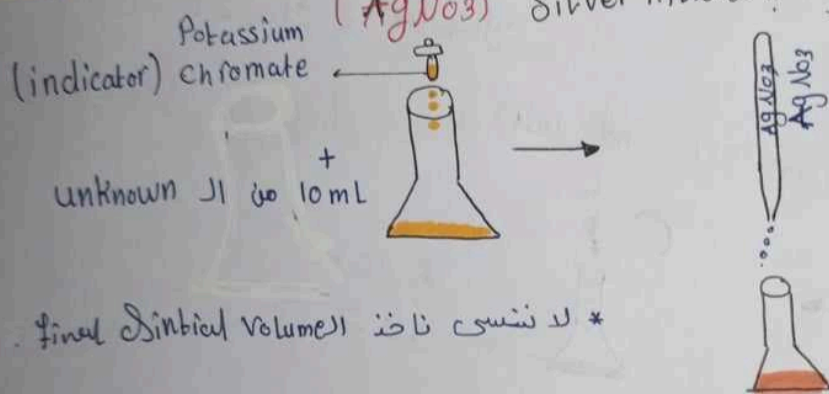
1. According to Mohr's Method



1] تسحب بال Pipete 10 mL من unknown الى Conical flask

2] نضيف 20 drops من Potassium chromate indicator لونه اصفر فاتح

3] نعمل Titration بال Silver nitrate ($AgNO_3$)



2. According to Volhar'd's method

1] تسحب 10 mL من unknown الى Conical flask

2] نضيف فائض (excess) من $AgNO_3$ Silver nitrate

Conical flask باستخدام Pipete تسحب 15 mL من $AgNO_3$ ونضيف الى

3] نضيف 2.5 mL من HNO_3 (6 M Nitric Acid) * نقيسها بال cylinder

4] نضيف 20 drops من Ferric indicator

5] نعمل Titration باستخدام Librant (thiocyanate)

