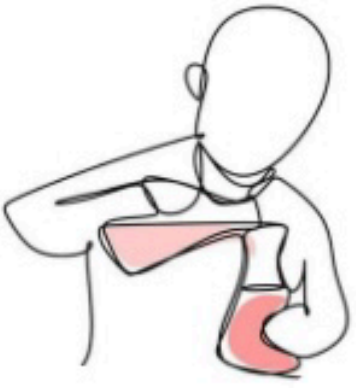
Date:
/ /

لجان الدُّفعات



Seul Academy

تفريغ لاب التحليلية

موضوع المحاضرة: طريقة حل ريبورت 7

رقم المحاضرة : 7

إعداد الصيدلانيه : ملاك الخلايله

Experment (7)

طريقة حل الريبورت

Calculation

1- Nacl + Kcl = 0.065g

2- mole Nacl + mole Kcl = mol Cl^- مطلوبة unite

* Part A & B

Step (1)

Nacl عن طريق وزنة $[Cl^-]$ ← بدي احسب

1 mole Nacl → 1 mole Cl^-

1 : 1 لأنو نسبتهم

$\frac{1}{\text{Volume (100ml)}} * \frac{\text{وزنة Nacl}}{\text{m.w (58.5)}}$

Step (2) titration عن طريق ال mole Ag^+ ← بدي احسب

mole (Ag^+) = mole (Cl^-)

mole titrant = mole analyte

$$M_{Ag} * V_{Ag} = M_{Cl} * V_{Cl}$$

(المطلوب) ← M_{Ag} | V_{Ag} عن طريق | M_{Cl} من Step1 | V_{Cl} 10 ml

$(V_f - V_i)$ طلعناهم من التجربة

وأخذ ال Avaregge لـ Part A و Part B

* Part (C) $[SCN^-]$ Thiocynate ← بدنا نحسب تركيز ال

mole Ag^+ (analyte) = mole SCN^- (titrant) ←

$$M_{SCN} * V_{SCN} = M_{Ag} * V_{Ag}$$

المطلوب ← M_{SCN} | V_{SCN} من التجربة | M_{Ag} يلي حسبناه فوق | V_{Ag} 10 ml

ما في داعي احول من ml ← L لأنو رح نختصرها

* Calculate Cl^- mol

* The average of Cl^- that calculate in D_1 & D_2 will use in equ. 2 above

- D_1

mole Ag^+ (titrant) = mole Analyte (Cl^-)

$M_{Ag} * V_{Ag}$ = mole Cl^-

M_{Ag} ← L ← mL ← V_{Ag}

يلي لقيناها في Part A & B — نحولها

* D_2

mole Cl^- = mol of excess Ag^+ Added - mol of Ag^+ remain

Back titration لأنه عملنا

يلي ضفته — المتبقي

* mole of Ag^+ added = $M_{Ag} * V_{Ag}$

Part A & B — حسبناها — احنا قلنا نضيف 15 mL (excess) — نحولها لـ L

* mol of Ag^+ remain = mol of SCN^- (titrant)

remain نكلاعها من الـ titration

mole of Ag^+ remain = $M_{SCN} * V_{SCN}$

Part C من — من التجربة

$V_f - V_i$

Ave. mol Cl^-