

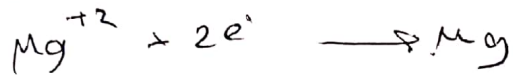
(ع) مستخرج

التمه: سؤال الخامس: (٤ درجات)

مرحلة ١: التحليل كيميائي

٢- مرحلة التحليل: تحضير العينة، ويمكن أن يكون العينة

٣- التحليل الكمي: إما بالوزن أو بالعدد المولي



٤- مرحلة الأمانة: بعض الأيونات المترددة في النظام فتكون مختارة من مواد خاصة

أدنى

السؤال الثاني حالة ٢٢ علاج

$$1.8g \rightarrow 50ml$$

$$A = \epsilon CL \Rightarrow 0.9 = \epsilon CL$$

$$1.2 = \epsilon CL = \epsilon (0.02)L$$

$$\frac{0.9}{1.2} = \frac{C}{0.02} \Rightarrow C = 0.015 M$$

$$C_{K_2MnO_4} = \frac{100}{10} \times 0.015 = \boxed{0.15 M} \quad (2)$$

$$g/L = M \cdot M_w = 0.15 \times 158 = 23.7 g/L$$

$$\boxed{23700 ppm} \quad (2)$$

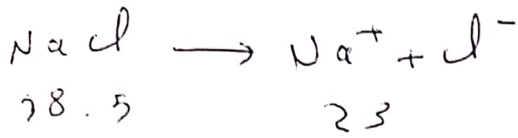
$$g/L = 1.185 g/L \quad 23.7 \quad \leftarrow 1000 ml$$

$$x \quad \leftarrow 504$$

$$\% K_2MnO_4 = \frac{1.185}{1.8} \times 100 = \boxed{65.83 \%} \quad (2)$$

$$x = 0.512 \text{ Na}^+ \Rightarrow 513 = 0.512$$

$$x = 1005.8 \text{ ppm} = 1,005.8 \text{ g/L} = 0.05 \text{ g/L}$$



2

0.05

$$\Rightarrow x = 0.127 \text{ g NaCl}$$

$$\% \text{ NaCl} = \frac{0.127}{1.8} \times 100 = \boxed{7.1\%}^{(2)}$$

$$\text{Na}^+ \text{ g/L} = M \cdot M_w \Rightarrow 1,005.8 \text{ g} = M \times 23 \rightarrow M = 0.0437$$

$$\textcircled{2} \quad 0.0437 = M_{\text{NaCl}} = \text{Na}^+$$

$$\text{g/L}_{\text{NaCl}} = M \cdot M_w = 0.0437 \times 58.5 = 2,515.5 \text{ g/L}$$

$$= \boxed{2515.5 \text{ ppm}}^{(2)}$$



$$0.1 \times 1.2 = 0.0437 \times 10 + M \times 10$$

$$\boxed{M = 0.763 \text{ mol/L}}^{(2)}_{\text{KCl}}$$

$$\text{g/L} = 0.0763 \times 74.5 = 5.679 \text{ g/L} = \boxed{5670 \text{ ppm}}^{(2)}$$

$$= 0.28 \text{ g/L}$$

$$\% \text{ KCl} = \frac{0.28}{1.8} \times 100 = \boxed{0.15\%}^{(2)}$$

$$A = \epsilon c L \Rightarrow 1.2 = \epsilon \times 0.02 \times 1 \Rightarrow C = 60 \text{ M}^{-1} \text{ cm}^{-1}$$

المادة عند طول موجي ٢٠٠ ب (2)