

8087

ΡΡΡ

- 2.1 α)  $\text{FeSO}_4$  θετικός διωθένης ειδήςφος  
 $\text{H}_3\text{PO}_4$  φωσφορικό οξύ  
 $\text{KCl}$  χλωριούχο κάλιο  
 $\text{NaOH}$  υδροξείδιο του νατρίου  
 $\text{HCl}$  υδροχλωρικό  
 $\text{CO}_2$  διοξείδιο του άνθρακα

β) Ο  $\text{Cl}$  δεν εκτοπίζει τον  $\text{Fe}$   
 Αντίθετα ενώ δάχνει από  $\text{Al}$  θα έχουμε  
 διαφύση και "δηλητοποίηση" του διαλύματος  
 λόγω της  $2\text{Al} + 3\text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Al}_2\text{Fe}_3\text{SO}_4 + 3\text{Fe}$

2.2 Α) α)  $_{19}\text{K}$ : (2)(8)(8)(1),  $_{17}\text{Cl}$ : (2)(8)(7)

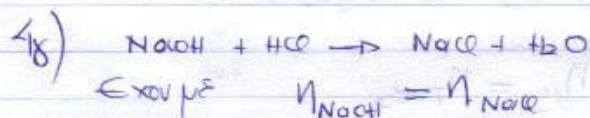
β) ιοντικός

γ) υψηλό  $\text{pH}$  και αγωγιμότητα διαλύματος

β)  $x - 6 = -1 \rightarrow x = 5$

4α)  $0,2 \cdot 0,5 = \frac{m}{36,5} \rightarrow m_{\text{HCl}} = 3,65 \text{ gr}$

4β)  $0,2 \cdot 0,6 + \frac{V}{22,4} = 0,5 \cdot 0,6 \rightarrow V_{\text{HCl}} = 4 \text{ lt (STP)}$



Αν  $\frac{m_{\text{NaCl}}}{58,5} = \frac{8}{40} \rightarrow m_{\text{NaCl}} = 11,7 \text{ gr}$