

1. PT ĐIỆN LI	Phân loại chất điện li
$\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{Na} + \text{CO}_3$	
$\text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ba} + \text{OH}$	
$\text{H}_2\text{S} \rightleftharpoons \text{H} + \text{HS}$	
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Fe} + \text{SO}_4$	
$\text{BaSO}_4 \rightleftharpoons \text{Ba} + \text{SO}_4$	
$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightarrow$	
$\text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Na} + \text{PO}_4$	
$\text{KNO}_3 \rightarrow \text{K} + \text{NO}_3$	

2. Tính pH của dung dịch X chứa H_2SO_4 $5 \cdot 10^{-3}$

Bước 1: $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H} + \text{SO}_4$

Bước 2: $5 \cdot 10^{-3}\text{M} \rightarrow . . .$

Bước 3: $\text{Ph} = -\lg[] =$ Ta có pH

$\Rightarrow$ Môi trường

$\Rightarrow$ Quỳ tím chuyển sang màu

3. Dung dịch X gồm Na^+ 0,01 mol, Fe^{3+} 0,03 mol, Cl^- 0,02 mol và x mol SO_4^{2-} .

Biểu thức định luật bảo toàn điện tích là

$0,01. + 0,03. = 0,02. + x. \Rightarrow x =$

Khối lượng của muối:

$m_m = m_{\text{Na}^+} + m_{\text{Fe}^{3+}} + m_{\text{Cl}^-} + m_{\text{SO}_4^{2-}}$

$= 0,01. + 0,03. + 0,02. + .(32+16.4)$

=