

凡存在碳碳雙鍵者，皆應視為可發生氧化反應。

陽離子的混合溶液之電解池中，應注意氧化方式為 $\text{Fe}^{3+} + \text{Cu}^{2+} \rightarrow \text{Fe}^{2+} + \text{Cu}$ ，之後並不析出 Fe。

混合物之元素質量分數推斷，應先求出諸單質中諸元素之質量分數，而後因勢象形。

應當注意，酯基與羧基中的碳氧雙鍵不得被氫氣加成。

試圖計算酯的水解反應消耗氫氧化鈉數量時，應考慮可能生成的酚消耗的氫氧化鈉。

試圖寫出酯的水解產物時，應注意酯基的方向。

胺基酸中的 NH_2 可與酸反應。