

認識電解質

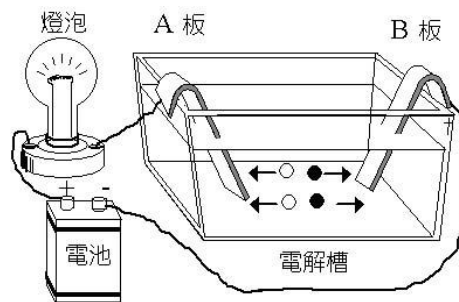
1. 溶於水後，能使水溶液具有導電性的化合物，稱為_____，如食鹽、氯化氫、氫氧化鈉等。

(1) 電解質溶於水後，會分離成帶有電荷的粒子，此過程稱為_____；其中，帶負電的粒子稱為_____，帶正電的粒子稱為_____。

(2) 溶液中，正離子所帶的總電量恰等於負離子所帶的總電量，使溶液維持_____。

(3) 未通電時，離子在水中（可以或不可以）自由移動。

(4) 通電時，水溶液中的正離子會移向（正極或負極），負離子會移向（正極或負極），兩種離子在水溶液中形成_____，因此使電解質溶液具有導電性。



2. 溶於水後，無法使水溶液具有導電性的化合物，稱為_____，如蔗糖、酒精等。

→以上內容是在西元 1884 年，由瑞典化學家阿瑞尼士所提出_____。

3. 如何區分電解質的強弱？

a) 導電時，在水中幾乎_____，產生較_____的離子，燈泡(較亮 or 較暗)，稱為強電解質，如_____、_____。

b) 導電時，在水中不會_____，產生較_____的離子，燈泡(較亮 or 較暗)，稱為弱電解質，如_____、_____。

金屬為何不屬於電解質？