

36. 答案: C

根據題目的資料，我們要注意：

- 這是一個電化電池 (electrochemical cell) 而不是在進行電解。
- 各金屬於 electrochemical series 中的位置比較如下：



(A)是不正確的。

這是一個電化電池，在 Y 發生的是： $Y \rightarrow Y^{+n} + n e^{-}$

(B)是不正確的。

原因見選項 A 的解釋。

(C)是正確的。

因兩個金屬於的 electrochemical series 中的位置差距較大，所以會產生一個較大的電壓。

(D)是不正確的。

電子會由 Y 經外部電路而流而 X。原因見選項 A 的解釋。

所以答案為 C。