

18. 答案: C

(A)是不正確的。

只有 P 是酸(acid)。Q 是酯(Ester)。

(B)是不正確的。

P 與 Q 的分子的質量是一樣的。由此不見得 P 比 Q 更有揮發性的(volatile)。

但其實現實是與選項 B 相反的。即 Q 是比 P 更有揮發性的。(詳細解釋筆者也不肯定是否在會考課程內。)

(C)是正確的。

因為 P 是一個 carbon-chain 短的羧酸(Carboxylic acids)，所以溶於水中。

但相比之下，Q 是酯(ester)，其水溶性較低。

(D)是不正確的。

P 和 Q 因為沒有 C=C 鍵，所以是不能快速地把溴水變成有色的。

所以答案為 C。