

某生在 30°C 進行硝酸鉀溶解度的實驗：取 4 個編號分別是①~④的 50mL 燒杯，依序均加入 10 克的水為溶劑，①~④燒杯中分別加入 2 克、4 克、6 克、8 克的硝酸鉀，攪拌溶解後過濾未溶解的硝酸鉀，(假設實驗過程溶液質量都未損耗)所得的數據如下表所示，則關於溶解度與溶液之敘述，下列何者正確？(應選二項)

實驗編號	加入溶質 KNO_3 的質量(g)	溶液的質量(g)
①	2	12
②	4	14
③	6	14.6
④	8	14.6

- (A) 實驗①所配成的溶液是不飽和溶液 (B) 實驗②所配成的溶液是飽和溶液
(C) 溶液濃度：實驗④ > 實驗③ (D) 實驗④所得的溶液重量百分率濃度為 44.4%
(E) 30°C 時硝酸鉀的溶解度為 46g/100g 水