

液濃度為 $\frac{25}{80+25} \times 100\%$ (D)將甲、乙兩杯倒在一起充分攪拌後溶液呈飽和。

9. ()在 20°C 時，將 100 公克硝酸鉀飽和溶液蒸發掉 20 公克的水，再冷卻到 20°C，過濾後得到的濾液是下列何者？ (A)純淨的水 (B)飽和溶液 (C)不飽和溶液 (D)硝酸鉀晶體。
10. ()有關飽和溶液的性質之敘述，下列何者正確？ (A)飽和溶液再加入相同的溶質後顏色變深 (B)飽和溶液再加入相同溶質仍可繼續溶解 (C)飽和溶液再加相同的溶質其濃度不再增加 (D)唯有增加溶質才能使飽和溶液成未飽和溶液。
11. ()關於料理米酒的敘述，下列何者錯誤？ (A)料理米酒是一種水溶液 (B)料理米酒中的酒精是溶劑 (C)料理米酒是一種混合物 (D)未飽和的料理米酒中加入純水，則料理米酒的濃度減少。
12. ()下列關於濃度、溶解度以及相關問題，正確的有幾項？(甲)溶液若達到飽和則其重量百分濃度為 100%；(乙)兩杯食鹽水溫度相同，一杯恰飽和，一杯底部有沉澱，則有沉澱這杯濃度較高；(丙)溶質的狀態必定為固態的；(丁)同一物質溶於水，在不同溫度之下的飽和溶液濃度會不相同；(戊)定溫下，一杯水溶液加入更多的水可以提升溶質的溶解度；(己)定溫下，一杯水溶液加入更多的水可以提升溶質的溶解量；(庚)一杯糖水倒一半出來，濃度保持不變。
(A)3 (B)4 (C)5 (D)6。
13. ()浩欽將重量百分濃度 10% 的果糖水溶液 100 公克，與重量百分濃度 20% 的葡萄糖水溶液 50 公克均勻混合，則混合溶液中含有水多少公克？ (A)20 (B)50 (C)130 (D)150。
14. ()一杯重量百分濃度為 8% 的 250 公克糖水中，含有糖與水各為多少公克？ (A)125 公克、125 公克 (B)20 公克、230 公克 (C)80 公克、170 公克 (D)20 公克、250 公克。
15. ()丹丹欲配置重量百分濃度 8% 的鹽水，下列方法中何者最為適當？〔94.基測 I〕 (A)取 8 公克的鹽溶於 100 公克的水中 (B)取 8 公克的鹽溶於 108 公克的水中 (C)取 4 公克的鹽溶於 100 公克重量百分濃度 4% 的鹽水中 (D)取 100 公克的水，加入 100 公克重量百分濃度 16% 的鹽水中。
16. ()硝酸鉀在不同溫度的溶解度如表所示，今在 30°C 時甲、乙兩試管中各放入 3 g 及 10 g 的硝酸鉀固體，並分別加入 10 mL 及 20 mL 的水，攪拌後溶液的情形為何？

溫度 (°C)	20	30	40	50	60
溶解度 (g/100 mL 水)	30	45	63	85	110

- (A)甲、乙均為飽和 (B)甲、乙均為未飽和 (C)甲為飽和，乙為未飽和 (D)甲為未飽和，乙為飽和。
17. ()下列有關二氧化碳的敘述，何者正確？ (A)使澄清雙氧水變混濁 (B)隨溫度的增加而