

① 次の問いに答えなさい。

(1点×17=17点)

(1) $\frac{\text{溶質の質量}[\text{g}]}{\text{溶液の質量}[\text{g}]} \times 100$ の式で表されるものを何というか。

(2) 溶媒が水の溶液を特に何というか。

(3) いったん水にとかした固体の物質を、再び結晶としてとり出すことを何というか。

(4) アンモニアが水にとけたアンモニア水は、酸性、中性、アルカリ性のうち、どの性質を示すか。

(5) 物質の溶解度と温度の関係を表したグラフを何というか。

(6) 二酸化炭素が水にとけた炭酸水は、酸性、中性、アルカリ性のうち、どの性質を示すか。

(7) アンモニア水にフェノールフタレイン溶液を加えると何色になるか。

(8) 砂糖水の砂糖のように、溶液にとけている物質を何というか。

(9) 液体と固体をろ紙を用いて分離する方法を何というか。

(10) いくつかの平面で囲まれた規則正しい形をした固体を何というか。

(11) 無色で刺激臭のある有毒な気体で、非常に水にとけやすく、この気体が水にとけたものが塩酸である。この気体は何か。

(12) 砂糖水の水のように、溶質(砂糖)をとかしている液体を何というか。

(13) 一定量(ふつう 100 g)の水にとける物質の限度の量を何というか。

(14) 無色、無臭で空気より密度が小さく、天然ガスの主成分であり、都市ガスに使われる有機物の気体を何というか。

(15) 溶質が溶媒にとけた液全体を何というか。

(16) 物質が水に限度までとけている状態の水溶液を何というか。

(17) 黄緑色をした刺激臭のある有毒な気体で、水にとけやすく、殺菌作用や漂白作用がある気体は何か。

① 次の問いに答えなさい。

[1点×17=17点]

(1) $\frac{\text{溶質の質量}[\text{g}]}{\text{溶液の質量}[\text{g}]} \times 100$ の式で表されるものを何というか。

質量パーセント濃度

(2) 溶媒が水の溶液を特に何というか。

水溶液

(3) いったん水にとかした固体の物質を、再び結晶としてとり出すことを何というか。

再結晶

(4) アンモニアが水にとけたアンモニア水は、酸性、中性、アルカリ性のうち、どの性質を示すか。

アルカリ性

(5) 物質の溶解度と温度の関係を表したグラフを何というか。

溶解度曲線

(6) 二酸化炭素が水にとけた炭酸水は、酸性、中性、アルカリ性のうち、どの性質を示すか。

酸性

(7) アンモニア水にフェノールフタレイン溶液を加えると何色になるか。

赤色

(8) 砂糖水の砂糖のように、溶液にとけている物質を何というか。

溶質

(9) 液体と固体をろ紙を用いて分離する方法を何というか。

ろ過

(10) いくつかの平面で囲まれた規則正しい形をした固体を何というか。

結晶

(11) 無色で刺激臭のある有毒な気体で、非常に水にとけやすく、この気体が水にとけたものが塩酸である。この気体は何か。

塩化水素

(12) 砂糖水の水のように、溶質(砂糖)をとかしている液体を何というか。

溶媒

(13) 一定量(ふつう 100 g)の水にとける物質の限度の量を何というか。

溶解度

(14) 無色、無臭で空気より密度が小さく、天然ガスの主成分であり、都市ガスに使われる有機物の気体を何というか。

メタン

(15) 溶質が溶媒にとけた液全体を何というか。

溶液

(16) 物質が水に限度までとけている状態の水溶液を何というか。

飽和水溶液

(17) 黄緑色をした刺激臭のある有毒な気体で、水にとけやすく、殺菌作用や漂白作用がある気体は何か。

塩素