

- ①酸性で水にとけやすく、無色で刺激臭がある「化学式： SO_2 」の物質は何ですか？
- ②酸性で水にとけやすく、黄緑色で刺激臭がある「化学式： Cl_2 」の物質は何ですか？
- ③塩酸で水にとけやすく、無色で刺激臭がある「化学式： HCl 」の物質は何ですか？
- ④酸素など水にとけにくい気体を、水と置き換えて集める方法を、何とといいますか？
- ⑤アンモニアなど水にとけやすく、空気より軽い気体を集める方法を、何とといいますか？
- ⑥二酸化炭素など水にとけやすく、空気より重い気体を集める方法を、何とといいますか？
- ⑦溶液中にとけている物質を、何とといいますか？
- ⑧溶質を溶かしている液体を、何とといいますか？
- ⑨溶質が溶媒にとけた液全体を、何とといいますか？
- ⑩溶液の質量は、何と何の質量を足して求めますか？
- ⑪ろ紙などを使って液体から固体をこして分離することを、何とといいますか？
- ⑫溶液の濃さのことを、何とといいますか？
- ⑬水溶液全体における、溶質の割合を何とといいますか？
- ⑭質量パーセント濃度の公式は、「溶液の質量」分の「何」 $\times 100$ ですか？
- ⑮一定の量、(水 100g) に溶ける、物質の最大量を何とといいますか？
- ⑯ある物質が限界までとけきった水溶液を、何とといいますか？
- ⑰平面で囲まれた規則正しい形の固体を、何とといいますか？
- ⑱液体に溶かした固体を、再び結晶として取り出す事を何とといいますか？
- ⑲再結晶によって、混合物からどんな物質を取り出す事ができますか？

①二酸化硫黄。②塩素。③塩化水素。④水上置換法。⑤上方置換法。⑥下方置換法。⑦溶質。⑧溶媒。⑨溶液。⑩溶質と溶媒の質量。⑪ろ過。⑫濃度。⑬質量パーセント濃度。⑭溶質の質量。⑮溶解度。⑯飽和水溶液。⑰結晶。⑱再結晶。⑲純粋な物質。

