

問1 アルミニウムや鉄が水溶液に溶けるときに発生する「水素」には、どのような特徴がありますか。

問2 水溶液には、金属を溶かしたとき、その金属をどのように変化させる性質がありますか。

問3 食塩水を蒸発させると、皿の上にはどのようなものが残りますか。

問4 うすい塩酸にアルミニウムを溶かした液を蒸発皿に入れて熱し、水分をすべて蒸発させたとき、あとに残るものはどのようなものですか。

問5 塩酸や炭酸水、ホウ酸水などがなかに含まれる、青色のリトマス紙だけを赤く変える性質をもつ水よう液を何といいますか。

問6 理科の実験で、薬品のおいをかぐときに、鼻を直接近づけてはいけないのはなぜですか。

問7 食塩水にアルミニウムや鉄（スチールウール）を入れたとき、金属はどのように変化しますか。

問8 うすい塩酸にアルミニウムを溶かした液を蒸発させて残った白色の粉に、もう一度うすい塩酸を加えると、どのような変化が起こりますか。

問9 ムラサキキャベツの葉のしるを酸性の水よう液に入れたとき、何色に変化しますか。

問10 水溶液の実験をするときに、保護眼鏡をかけるのはどのような理由からですか。

問11 塩酸を蒸発皿に入れて熱し、水分をすべて蒸発させると、蒸発皿には何が残りますか。

問12 アルミニウムにうすい塩酸を加えたとき、アルミニウムはどのように変化しますか。

問13 水溶液の実験をするときに、薬品が目に入るのを防ぐためにかける道具は何ですか。

問14 炭酸水を熱して水をすべて蒸発させると、あとに何が残りますか。

問15 水よう液のおいを調べるとき、どのようにしてにおいをかぐのが正しい方法ですか。

問16 アルミニウムを溶かすことができますが、鉄は溶かすことができない水溶液はどれですか。