

問1 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2 うすい塩酸が両方とも溶かすことができる金属の組み合わせはどれですか。

問3 水よう液のにおいを調べるとき、どのようにしてにおいをかぐのが正しい方法ですか。

問4 気体が出てくる実験を行うときに、部屋の換気をするのはなぜですか。

問5 気体が出てくる実験を行うときに、安全のために必ず行わなければならない部屋の準備は何ですか。

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

問7 アンモニアという気体が水にとけてできた水よう液は何ですか。

問8 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9 食塩という固体が水にとけた水よう液のことを何といいますか。

問10 うすい塩酸に鉄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ると、どのようなものが残りますか。

問11 アルミニウムにうすい塩酸を加えたとき、反応している最中の液の温度はどうなりますか。

問12 うすい塩酸に鉄を溶かした液を蒸発させて残った黄色い粉に、もう一度うすい塩酸を加えるとどうなりますか。

問13 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14 理科の実験をするときに、けがを防ぎ、安全に実験を進めるために最も大切なことは何ですか。

問15 理科の実験で使い終わった水溶液は、どのようにかたづければよいですか。

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。