

問1 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2 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3 うすい水酸化ナトリウム水溶液に、アルミニウムの板と鉄の板をそれぞれ入れたとき、金属の様子はどのように変化しますか。

問4 理科の実験で、薬品のにおいを安全にたしかめるためには、どのようにすればよいですか。

問5 アルミニウムをうすい塩酸に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、皿にはどのようなものが残りますか。

問6 水よう液に溶けているもののうち、二酸化炭素やアンモニアと同じように「気体」が溶けているものはどれですか。

問7 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8 うすい塩酸にアルミニウムや鉄を入れたとき、これらの金属はどうなりますか。

問9 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10 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11 つんとしたにおいがする水溶液で、蒸発させると何も残らないものはどれですか。

問12 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13 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14 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15 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16 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。