

問1 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2 二酸化炭素という気体が水にとけてできている水よう液はどれですか。

問3 水よう液のにおいをかぐとき、鼻を近づけて直接吸い込んではいけないのはなぜですか。

問4 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5 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6 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7 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8 うすい水酸化ナトリウム水溶液にアルミニウムを入れたとき、どのような変化が起こりますか。

問9 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10 うすい塩酸にアルミニウムや鉄（スチールウール）を入れたとき、金属はどのようなになりますか。

問11 水よう液をなかま分けするために使う、青色と赤色の2種類がある紙は何ですか。

問12 酸性の水よう液に、青色と赤色の2種類のリトマス紙をひたしたとき、リトマス紙の色はどのように変化しますか。

問13 うすい塩酸を蒸発皿に入れて熱し、水分をすべて蒸発させると、皿の上はどうなりますか。

問14 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15 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16 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。