

問1 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2 気体が出てくる実験を行うときに、部屋の換気かんきをするのはなぜですか。

問3 理科の実験で使い終わった水溶液すいようえきは、どのようにかたづければよいですか。

問4 塩酸や炭酸水、ホウ酸水などがなかまふくに含まれる、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5 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6 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7 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8 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9 うすい塩酸に金属とが溶けると、試験管の中のようなやす温度はどのように変化しますか。

問10 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11 アンモニア水を蒸発皿に入れて水をすべて蒸発させると、皿の上はどうなりますか。

問12 塩化水素という気体が水にとけてできた、強いにおいがある水よう液は何ですか。

問13 水よう液の性質を調べる液で、酸性、中性、アルカリ性のちがいによって、赤色や青むらさき色、黄色などに色が変わるものはどれですか。

問14 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15 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16 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。