

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。

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。

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（スチールワール）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。

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。

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。