

ハロゲンは何族か？17 族

ハロゲン化水素で唯一弱酸性なのは？フッ化水素 HF

ガラスを溶かすのは？フッ化水素 HF

中性酸化物といえば？一酸化炭素、一酸化窒素

塩化アルミにアンモニアを加えると？過剰に加えると？沈殿する、溶けない

水酸化ナトリウムで沈殿するのは？Al、Zn、Sn、Pb

硫酸を加えて沈殿するのは？バリウム、カルシウム、なまり

乾燥剤の濃硫酸は何に使えない？アンモニア NH₃、硫化水素 H₂S

炭酸水素ナトリウムを熱すると出る気体は？二酸化炭素

濃硫酸の揮発性は？不揮発性

漂白作用があるのは？塩素、二酸化硫黄

アンモニアで沈殿する銅の酸化物は？色は？水酸化銅 Cu(OH)₂、青色

アンモニアで沈殿する亜鉛の酸化物は？水酸化亜鉛 Zn(OH)₂

水酸化ナトリウムで沈殿する銀の酸化物は？色は？酸化銀 Ag₂O、褐色

自分を変化せずに化学変化を起こすのは？触媒

アンモニウムイオンは何で調べる？ネスラー試薬(黄色沈殿)

炭酸カルシウムの沈殿の色は？白色

乾燥剤の塩化カルシウムは何に使えない？アンモニア NH₃

セラミックの主な原料は？天然の材料(土など)

アルミを取り出す時に融点を下げるために加えるものは？氷晶石

アンモニアは何を触媒に一酸化窒素にするか？白金 Pt

塩素は何を混ぜて発生させるか？二酸化マンガンと濃塩酸

酸性中の硫化水素で沈殿する金属イオンは？Sn～Ag

硝酸の工業的製法を？オストワルト法

硫化物の沈殿で黒でないものは？ZnS(白) CdS(黄)

塩素で沈殿する金属イオンは？銀 (AgCl)、鉛(PbCl₂)

鉄に KSCN を加えた時に赤くなると何がわかる？Fe は 3 +

中性乾燥剤のシリカゲルの主な原料は？二酸化ケイ素

遷移元素は何族の元素か？3～11 族

飛行船の中身などに使用される希ガスは？ヘリウム He

オストワルト法で使用する触媒は？白金 Pt

銅に希硝酸で発生する気体は？一酸化窒素 NO

空気 1 モルの重さは？28.8 g

ほとんどなんでも沈殿させる酸性酸化物イオンは？炭酸イオン CO_3^{2-}

酸化カルシウムは何性酸化物か？塩基性酸化物

アンモニアを過剰に加えると沈殿が消えるのは？亜鉛 Zn、銅 Cu、銀 Ag

二酸化ケイ素は何性酸化物か？酸性酸化物

水上置換法で集める気体は？ H_2 、 O_2 、 N_2 、NO、CO

一酸化炭素の気体の色は？無色

一酸化窒素は空気中でどう変化するか？赤褐色(NO_2)になる

尿素などの肥料の原料になるのは？アンモニア NH_3

隣同士で似た性質になるのは典型？遷移？遷移元素

Fe イオンは水酸化ナトリウムで沈殿するか？する

塩基性中の硫化水素で沈殿する金属イオンは？Zn～Ag

水素を発生させるには亜鉛を何に入れるか？希硫酸

石灰石に塩酸を加えると発生する気体は？二酸化炭素

ヨウ化カリウムでんぷん紙で何が調べられるか？塩素 Cl_2 、オゾン O_3

ソーダ石灰は何性の乾燥剤か？塩基性の酸化物

アンモニアの色とにおいは？気体の捕集法は？無色、刺激臭、上方置換法

アンモニア水は何性か？その強弱も答えなさい。弱塩基性

硫化水素の色とにおいは？気体の捕集法は？無色、腐卵臭、下方置換法

硫化水素は何性か？その強弱も答えなさい。弱酸性

二酸化硫黄の色とにおいは？気体の捕集法は？無色、刺激臭、下方置換法

二酸化硫黄は何性か？その強弱も答えなさい。弱酸性

一酸化窒素の気体の捕集法は？水上置換法

二酸化窒素の色とにおいは？気体の捕集法は？赤褐色、刺激臭、下方置換法

二酸化窒素は何性か？その強弱も答えなさい。強酸性

水酸化アルミはどうすれば酸化アルミになる？加熱

上方置換法で集める気体は？アンモニア NH_3

非金属の酸化物を何というか？酸性酸化物

塩化水素を発生させるには何と何を加えるか？塩化ナトリウムと硫酸

バリウムの炎色反応は？黄緑色

硫酸の工業的製法を？**接触法**

二酸化硫黄は銅を何に加えて作るか？**熱濃硫酸**

石灰石の主成分は？**炭酸カルシウム**

フッ化水素の保存法は？**ポリ容器**

硫酸が乾燥剤として使えないのは？**アンモニア、硫化水素**

銅に濃硝酸を加えると発生する気体は？**二酸化窒素 NO₂**

ハロゲン化水素の主な色とにおいは？**無色、刺激臭**

天然材料をもとにつくったものといえば？人工関節など**セラミック**

太陽電池などの半導体の材料は？**ケイ素**

常温常圧で液体なのは？**臭素 Br**

昇華するハロゲンは？**ヨウ素 I**

アルミニウムは何から取り出す？**ボーキサイト**

アルミの融解塩電解では何を加える？**氷晶石**

塩素を発生させるとき水に通すのはなぜか？**塩化水素 HCl を除去**

塩素を発生させるとき硫酸に通すのはなぜか？**水を除去するため**

一酸化窒素の色とにおいは？**無色、無臭**

二酸化硫黄を三酸化硫黄にするのに使う触媒は？**酸化バナジウム V₂O₅**

酸化カルシウムは何性の乾燥剤か？**塩基性の乾燥剤**

酸化アルミは何性酸化物か？**両性酸化物**

二酸化硫黄は何性酸化物か？**酸性の酸化物**

酸化ナトリウムは何性酸化物か？**塩基性の酸化物**

アンモニアを入れると沈殿する金属イオンは？

Zn、Cu、Ag、鉄II、鉄III、Sn、Al、Pb

アンモニアをさらに加えてとけるのは？**Cu、Ag、Zn**

硫化銅の色は？**黒色** 硫化亜鉛の色は？**白色**

炭酸ナトリウムの製法を？**アンモニアソーダ法**

炭酸水素ナトリウムを加熱してできる固体は？**炭酸ナトリウム**

炭酸ナトリウムを加熱してできる固体は？**酸化カルシウム**

三酸化硫黄は何を加えると硫酸になる？**水**

蛍石の主成分は？**フッ化カルシウム**

ハロゲン化水素を発生させるときに使う液体は？**硫酸**

アンモニアでできる肥料の例は？ 尿素、硫酸

過酸化水素水から酸素を出すのに使う触媒は？ 二酸化マンガン MnO_2

アンモニアソーダ法で混ぜるのは？ アンモニア、二酸化炭素、食塩水

アンモニアソーダ法でできるもの 炭酸ナトリウム NaCO_3

二酸化硫黄を発生させるには銅をどうするか？ 熱濃硫酸に加える

濃塩酸に何を加えると塩素が発生するか？ 二酸化マンガン MnO_2

塩素の色は？ 黄緑色 塩素の捕集法は？ 下方置換法

アンモニアは水に対してどうか？ よくとける

アンモニア 6 モルで何モルの硝酸ができるか？ 6 モル

ハーバーボッシュ法では何が触媒か？ 四酸化三鉄

アンモニアの気体の色とにおいは？ 無色、刺激臭

クロム酸カリウムは酸性では何色か？ 赤橙色(オレンジ)

オゾンは何色か？ 淡青色

両性元素は？ Al、Zn、Sn、Pb

過剰な水酸化ナトリウムで再び沈殿するのは？ Al、Zn、Sn、Pb

一酸化窒素の捕集法は？ 水上置換法

アンモニアで沈殿した緑色の鉄イオンはどっち？ 鉄IIイオン

硫化物で白いのは？ ZnS (白)

硫化水素は何と何で発生させるか？ 硫化鉄と硫酸

硫化水素の捕集法は？ 下方置換法

SnO は何性酸化物か？ 両性酸化物

CO は何性酸化物か？ 中性酸化物

二酸化炭素を調べるのは何の水溶液？ 水酸化カルシウム

ヨウ化銀は光に当たるとどうなるか？ 黒くなる

アルカリ土類金属は何族か？ 2 族

SO_3 に濃 H_2SO_4 を加えると何ができるか？ 発煙硫酸

アンモニアの工業的製法を？ ハーバー・ボッシュ法

アンモニアを工業的に作るときに使用する触媒を？ 四酸化三鉄 Fe_3O_4

二酸化窒素に水を加えると何になるか？ 硝酸 HNO_3

硫酸と硫化鉄で何ができるか？ 硫化水素

硫黄を酸化するとなにができるか？ 二酸化硫黄 SO_2

NaOH でも NH_3 でも過剰に加えると沈殿しないのは？亜鉛イオン

NaOH でも NH_3 でも過剰に加えて沈殿するのは？鉄Ⅱイオン、鉄Ⅲイオン

蛍石を硫酸に入れると何が発生するか？フッ化水素 HF

食塩水にあと 2 つ何で塩化アンモニウムができるか？アンモニア、二酸化炭素

中性中で硫化水素が沈殿させる金属イオンは？Zn～Ag

硫化鉄の色は？黒色

水酸化カルシウムの色は？白色

空気中に 1 %ある希ガスは？アルゴン Ar

ハロゲンをハロゲン化水素にする時に使う液体は？硫酸 H_2SO_4

二酸化炭素を発生させるには塩酸を何に加えるか？炭酸カルシウム CaCO_3

漂白作用を持つ気体は？二酸化硫黄、塩素

59 の中でさらに加えてもとけないのは？鉄Ⅱ、鉄Ⅲ、Sn、Al、Pb

消石灰とは何のこと？水酸化カルシウム

鉄Ⅲイオンは何を加えると暗褐色の溶液になるか？ヘキサシアノ鉄Ⅲカリウム

塩化銀の沈殿の色は？白色

硝酸イオンで沈殿するのは？なし

硫酸イオンで沈殿するのは？Ba、Ca、Pb

酸性液中で沈殿しない硫化物の金属は？Zn、Fe、Ni

だいたい何でも沈殿する酸性酸化物イオンは？炭酸イオン

水酸化鉄Ⅱの色は？緑色

水酸化鉄Ⅲの色は？赤褐色

ハロゲン化銀は水に溶けるか？水に溶けない

酸素を発生させるのに使う触媒は？二酸化マンガン

アンモニアは何と何で発生させる？塩化アンモニウム、水酸化カルシウム

アンモニアは工業的には何と何で発生させる？窒素と水素

石灰石に希塩酸で発生する気体は？二酸化炭素

塩素酸カリウムを加熱してできる気体は？酸素

二酸化マンガンと濃塩酸でできる気体は？塩素

色のついた気体は？塩素、二酸化窒素、オゾン

塩素は水に溶けて酸化力の強い何ができるか？次亜塩素酸 HClO

ボーキサイトは何でどろどろにするか？濃水酸化ナトリウム

氷晶石は何のために加えるか？融点を下げるため

三酸化硫黄は濃硫酸で何になるか？発煙硫酸

セラミックは熱や電気に対してどうか？とおしにくい

典型元素は何族か？1, 2 と 12~18 族

塩化ナトリウムに硫酸を加えると発生する気体は？塩化水素 HCl

ニクロム酸カリウムは酸性中で何色か？オレンジ

石灰水に二酸化炭素を過剰に加えると沈殿物はどうなるか？再び溶ける

アルカリ土類金属はどんなイオンになりやすいか？2 価の陽イオン

アルカリ土類金属に入らない2 族の金属は？マグネシウム、ベリリウム

17 族の元素を何というか？ハロゲン

二酸化窒素は何性酸化物か？酸性酸化物

アンモニアソーダ法でできた塩化アンモニウムはどうする？

アンモニアに再利用

刺激臭で水に溶け、空気より軽い気体は？アンモニア

漂白作用があり、水溶液は弱酸性で無色の気体は？二酸化硫黄

ガラスはどうやって色をつけるか？金属を混ぜる

塩基性酸化物は水に溶けて何になる？水酸化物

両性酸化物はの金属イオン？ Al 、 Zn 、 Sn 、 Pb

3 モルの硝酸を作るのに必要なアンモニアは？3 モル