

有機物の主な材料は？**CHONS**

完全燃焼するために資料と一緒に入れるものは？**酸化銅(II)**

U字管に水を吸収するために入れるものは？**塩化カルシウム**

U字管に CO₂ を吸収するために入れるものは？**ソーダ石灰**

U字管はどちらが先か？**塩化カルシウム**

CO₂ の調べ方は？**石灰水の白濁**

NaOH を加えて加熱すると NH₃ となるのは？**N**

焼いた銅線につけて燃やすのは？炎色反応の色は？**Cl、青緑**

有機の材料で黒くなるものといえど？**S**

濃塩酸で白煙が上がるのは？**アンモニア NH₃**

ソーダ石灰管が吸収するのは？**二酸化炭素 CO₂**

CO₂ の中の C の量といえど？**44 分の 12**

有機物の燃焼で酸化銅 II を入れる理由は？**完全燃焼させるため**

アルカンの一般式は？**C_nH_{2n+2}**

立体構造なのは？**単結合**

不飽和を調べる方法は？**臭素 Br₂ の色が消える** 臭素の色は？**赤褐色**

アルケンの一般式は？**C_nH_{2n}** アルケンの特徴は？**二重結合がある**

アルキンの一般式は？**C_nH_{2n-2}** アルキンの特徴は？**三重結合がある**

2 重結合や 3 重結合を持つ炭化水素を？**不飽和炭化水素**

アルキンとシクロアルカンの違いは？**アルキンは臭素脱色**

アルカンはどうなると融点沸点が高くなる？**炭素数が増える**

アルカンの反応といえど？例は？**置換反応、塩素の置換**

ブタンは常温での状態は？**気体**

ブタンの例は？**ライター**

メタンが入ってる最近注目なのは？**メタンハイドレート**

メタンに塩素が 3 ヶ所置換したのは？**クロロホルム**

メタンに塩素を置換させるのに何がいる？**光**

アルkan は炭素数が多いほどどうなる？**融点沸点が高い**

アルkan は炭素数が多いほど燃焼の時どうなる？**すすが出る**

二重結合のある異性体といえど？**シストランス異性体**

シストランス異性体で近い場合はどっち？**シス型**

エチレンのベタは作成方法その1は？アセチレンに水素付加

エチレンのベタは作成方法その2は？温度は？エタノールの脱水、160度脱水といえは？濃硫酸

エチレンなどのアルケンなどの構造は？平面

2重結合の場合の反応は？付加反応

C_nH_{2n} といえはアルケンでいい？シクロアルカンもある

臭素の色が消えたといえは？二重結合か三重結合

エチレンの1ヶ所だけ違う奴を？ビニル

ビニルの特徴は？付加重合する

エチレンの付加重合は？ポリエチレン

塩化ビニルの付加重合は？ポリ塩化ビニル

酢酸ビニルの付加重合は？ポリ酢酸ビニル

付加重合するやつを？モノマー(単量体)付加重合したやつを？ポリマー(重合体)

3重結合の代表は？アセチレン

アセチレンの製法は？炭化カルシウムに水

炭化カルシウムの別名と化学式は？カーバイド、 CaC_2

アセチレンに塩酸の付加で？塩化ビニル

アセチレンに酢酸の付加で？酢酸ビニル

つまりビニルを作るにはアセチレンに？水素(酸)的な奴を付加

高級脂肪酸とグリセリンのエステルといえは？油脂

液体の油脂の名前とその特徴は？脂肪油、不飽和脂肪酸

固体の油脂の名前とその特徴は？脂肪、飽和脂肪酸

不飽和脂肪酸を飽和にする方法とできた油脂を？水素の付加、硬化油

硬化油の例は？マーガリン

油脂に何を加えて加水分解するとセッケンになるか？ $NaOH$

油脂に水酸化ナトリウムを加えセッケンにすることを？けん化

せっけんの弱点は？硬水で使えない 硬水に含まれているのは？ Mg 、 Ca

セッケンの性質は？塩基性 セッケンによって弱まるのは？表面張力

セッケンの水となじむ部分を？親水基 なじまない部分を？疎水基(親油基)

セッケンが水と油をなじませてくれることを？乳化

セッケンみたいな奴を？界面活性剤

硬水にも使えるせっけんのようなものを？合成洗剤

合成洗剤の性質は？中性

油をセッケンがくるんだものを？ミセル

高級脂肪酸とはどのへんが高級？炭素が多い

ナイロン66の結合は？アミド結合

PET ボトルの PET は何の略？ポリエチレンテレフタレート

ナイロン66の材料は？アジピン酸とヘキサメチレンジアミン

マレイン酸とフマル酸の違いは？マレイン酸は脱水可

ポリエチレンテレフタレートの結合は？エステル結合

ベンゼン環の構造は？平面

ニトロ化するのに加えるのは？混酸(硝酸と硫酸)

スルホン酸にするのは？濃硫酸

ベンゼンに塩素と鉄粉で？クロロベンゼン

ベンゼンに塩素と紫外線で？ベンゼンヘキサクロリド

ついつい言いたくなっちゃう殺虫剤にもなるものを？ベンゼンヘキサクロリド

ベンゼンは水素を付加させると？触媒は？シクロヘキサン、白金かニッケル

ベンゼンに混酸で？ニトロベンゼン

ベンゼンスルホン酸の性質は？強酸

ニトロベンゼンの性質は？中性

フェノールの特徴は？超弱酸 調べ方は？塩化鉄で呈色反応

フェノールが反応する金属は？できた物質は？

ナトリウム、ナトリウムフェノキシド

フェノールで白色沈殿といえば？できたのは？

臭素の置換反応、2,4,6-トリブロモフェノール

ナトリウムフェノキシドは何と反応する？酸性

ベンゼンにプロピレンでできるのは？クメン

クメン法でできるのは？フェノールとアセトン

ベンゼンスルホン酸やクロロベンゼンが反応するのは？NaOH

ナトリウムフェノキシドにどうすれば CO₂ が反応するか？高温高压にする

上記でできるのは？サリチル酸ナトリウム

サリチル酸ナトリウムからナトリウムを取るには？硫酸を加える

サリチル酸に無水酢酸で？アセチルサリチル酸

サリチル酸にメタノールと濃硫酸で？サリチル酸メチル

アセかくしね解熱鎮痛剤といえどっち？アセチルサリチル酸

塩化鉄(III)で呈色する(OH がある)のは？サリチル酸メチル

ニトロベンゼンを還元すると？(N つながりですよ)アニリン

アニリンの特徴は？弱塩基

アニリンは次何と反応して何になる？(塩基ですからな)塩酸でアニリン塩酸塩

アニリンは次何と反応して何になる？第2弾無水酢酸、アセトアニリド

アニリンの調べ方は？さらし粉で赤紫の呈色

アニリンをジアゾ化すると？塩化ベンゼンジアゾニウム

塩化ベンゼンジアゾニウムといえど次は？アゾ化合物になるカップリング

天然ガスの主成分は？メタン

アセチレンを触媒の高温高压といえど？触媒は？ベンゼンの完成、鉄 Fe

アセチレンのスゴイ特徴は？燃やすと高温 アセチレンの構造は？直線

乳酸といえど？光学異性体

光学異性体の特徴は？炭素に4種類ついてる

4種類の官能基がついた炭素不斉炭素原子

光学異性体は立体異性体か構造異性体か？立体異性体

立体異性体といえど？シストランスか光学

シストランス異性体といえど？マレイン酸とフマル酸、2-ブテン

マレイン酸とフマル酸で脱水できるのは？マレイン酸

平面といえど？二重結合やアルケン

濃硫酸といえど？脱水

アセチレンに水素で？エチレン

アセチレンに水だと？アセトアルデヒド

ベンゼンをアセチレンから作るには？高温高压の鉄触媒

OHは何基の何？ヒドロキシル基アルコール

アルコールの特徴は？ナトリウムと反応

エタノールはナトリウムと反応して？ナトリウムエトキシド

CHOは何基の何？アルデヒド基アルデヒド

COOHは何基の何？カルボキシル基カルボン酸

アルデヒドといえは？還元性(銀鏡フェーリング)

アルデヒドの作り方は？1級アルコールの酸化

フェーリング反応の色の変化は？赤の酸化銅Ⅰになる

アンモニア性硝酸銀水溶液といえは？銀鏡反応

ニクロム酸カリウム $K_2Cr_2O_7$ といえは？酸化

ジエチルエーテルの特徴は？有機溶媒に

エタノールに170度の濃硫酸で？エチレン

2級アルコールの酸化は？ケトン

OHやCHOの官能基がつくと？水にとける

水に溶けない官能基は？エーテル、エステル

OHやCHOの官能基がついても水に溶けないのは？炭素Cが多いやつ

ジエチルエーテルの作り方は？エタノールの120度脱水

メタノールは酸化して行くと？ホルムアルデヒド、ギ酸

エタノールは酸化して行くと？アセトアルデヒド、酢酸

酢酸とギ酸の共通点は？どちらも酸性

酢酸とギ酸の違いは？還元性あり

還元性といえは？銀鏡反応フェーリング反応

ヨードホルム反応といえは？ CH_3CO (プリントの4つ)

ナトリウムと反応するのは？アルコール

CHI_3 の黄色沈殿といえは？ヨードホルム反応

ケトンと3級アルコールは？酸化しない

2-プロパノールの酸化は？アセトン

アルコール発酵でできるお酒の原料は？エタノール

エタノールの脱水でジエチルエーテルができることを？脱水縮合反応

OHとOHの脱水は？ $HOH-OH=O$ エーテル結合

$COOH$ とOHの脱水は？ $COOH-OH=COO$ エステル結合

カルボン酸ですでに脱水してるのでOHと反応できるのは？無水酢酸

$COOH$ とNHHの脱水は？ $COOH-NHH=CONH$ アミド結合

官能基のポリ化は？縮合重合

アルケンのポリ化は？付加重合

メタノールの蒸気中に何を入れるとホルムアルデヒドになるか？熱した銅線

カルボン酸の酸の強さは？炭酸より強い弱酸

トルエンを酸化させると？安息香酸

キシレンを酸化させると？フタル酸

フタル酸の特徴は？脱水して無水フタル酸に

PET ボトルになるのは？テレフタル酸

ベンゼンの基本は何反応？置換反応

無水酢酸をつけるんを？アセチル化

ベンゼンの付加反応は？Pt か Ni 触媒で水素

酸化すると安息香酸なのは？トルエン

芳香族で酸性と反応するのは？塩基のアニリン

炭酸より弱い朝弱酸といえば？フェノール

芳香族で高温高压で CO₂ といえば？サリチル酸ナトリウム

サリチル酸ナトリウムからどうやってナトリウムを取るか？

強酸を使う(弱酸の遊離)

ギ酸メチルの 2 つの名前がくっついた系は？だいたいエステル

ブタンの炭素数は？4 ヘキサンの炭素数は？6

メチルプロパンの炭素数は？4

塩化鉄といえば？フェノールの呈色反応

さらし粉といえば？アニリン

有機物で皇后物を分けるときの道具といえば？分液ろうと

水酸化ナトリウムで水層に移るのは？酸性の有機物

炭酸水素ナトリウムで水層に移るのは？フェノール以外の酸

酸性の有機物でフェノール以外の特徴は？最後に酸がつく

クロロベンゼンは次なんで反応する？NaOH 水酸化ナトリウム

フェノールに混酸で？別名は？2,4,6-トリニトロフェノール、ピクリン酸

PET の材料はテレフタル酸ともう 1 つは？エチレングリコール

有機でしっぶ(消炎剤)といえば？サリチル酸メチル

有機で昇華するのは？ナフタレン

ナフタレンは酸化させると？フタル酸

キシレン 3 種類は？o,m,p-キシレン

メチル基の 1 個ついたベンゼンを持つのは？トルエン

ナトリウムフェノキシドから Na をとるには？炭酸水に通す
フェノールがアルコールと違うところは？塩化鉄の呈色と超弱酸
マレイン酸とフマル酸以外の幾何異性体といえば？2-ブテン
幾何異性体で何のこと？シストランス異性体
幾何異性体と仲間なのは？光学異性体
光学異性体に必ず含まれているのは？不斉炭素原子
酢酸 2 個から脱水したものを？無水酢酸
ブタンペンタンヘキサンの構造異性体の種類は？2,3,5 種類
シクロがつきだすのは？炭素 3 個のプロパンから
酸化するとケトンになるのは？2 級アルコール
アニリンといえば何と反応する？無水酢酸か塩酸
サリチル酸といえば何と反応する？メタノールか無水酢酸
ギ酸の特徴は？アルデヒド基を持つ
スルホン化は何を加える？硫酸
CH₃CO といえば？ヨードホルム反応する
パルミチン酸やステアリン酸は何になりやすいか？固体
PET やナイロン 6 6 といえば？縮合重合
エステルは何と何の化合か？カルボン酸とアルコール
アステルをカルボン酸とアルコールに戻すことを？加水分解
アルデヒドがケトンと違うのは？還元性(銀鏡フェーリング)
アルコールがエーテルと違うのは？Na と反応して水素が出る
反応しにくいアルコールは？3 級アルコール(酸化しない)
臭素水の色が消えるという事は？不飽和結合がある
塩素に光だとメタンなら？置換反応
塩素に光だとベンゼンなら？付加反応
炭素間の距離は？単>ベンゼン>二重>三重
アルケンと構造異性体なのは？シクロアルカン
有機の有名人は？ウェーラー(尿素発見)
石油を分ける方法は？分留
アセチレンは水の付加で何になる？ポイント？
ビニルアルコール、すぐにアセトアルデヒド