鉄・脂肪・木・水・酸素・二酸化炭素・各種半導体物質・ポリエチレン・アミノ酸・タンパク質・

プラスチック・ビニール・炭水化物アルミニウム・銀・ガラス・紙　　を分類しよう！

|  |  |
| --- | --- |
| 金属 | 鉄　・　アルミニウム　・　銀　・　銅　など |
| 化学的につくられた | ガソリン・ポリエチレン・プラスチック・ビニールなど |
| 生物がつくった | 炭水化物　・　アミノ酸　・　タンパク質　・　脂肪　など |
| 自然界にある | 木　・　水　・　酸素　・　二酸化炭素　・　食塩　など |
| 新物質 | セラミックス　など　各種半導体物質 |
| その他 | ガラス、紙 |

その他にこういうわけかたもできる

（　固体　）・・・木・金属・プラスチックなど

（　液体　）・・・水・各種油・各種溶剤

（　気体　）・・・空気・水素・アルゴンガス

***これから勉強すること***

① 私たちの身のまわりにはたくさんの物質がある。　　　　② いろいろな物質の性質を調べる。

***調べ方***

　①（　温度　）を変えたときの変化　　② いろいろな気体の性質　　③ （　水溶液　）の性質

***点検（必ず行うこと）***

１（　　 元栓　　 ）が閉まっているか。

２（　　コック　　）が横向きになっているかどうか。

３（　　空気ねじA　　）が閉まっているかどうか。動くかどうか。（閉まりすぎていないか）

４（　　ガスねじB　　）が閉まっているかどうか。動くかどうか。（閉まりすぎていないか）

***マッチの使い方***

　●縦に使う　　●火がついたら横にする（縦にしていると火が上にのぼっていく）　●目的を達したら消す

***火のつけ方***

１（　元栓　）（　コック　）を開く。（ガスねじはまだ開けない）

２マッチの火をつける。（すぐ火が消えないように軸を少し燃やす）

３バーナの口にマッチの火を近づけ、ガスねじを開く。（赤い炎）

４マッチの火を消す。

***炎の調節（赤い炎を透明な青い炎に調整する）***

１ガスねじを左手で押さえ、（　　空気ねじ　　）を回す。

２炎を見ながら、（　　青い透明　　）の炎に調節する。

＊空気を入れすぎて火が消えたとき、すぐに元栓とコックを閉じる。

***火の消し方***

１、（　空気　）ねじを閉じ、次に（　ガス　）ねじを閉じる。＊きつく閉めないこと　２、元栓を閉じる。

１年　　組　　番　氏名