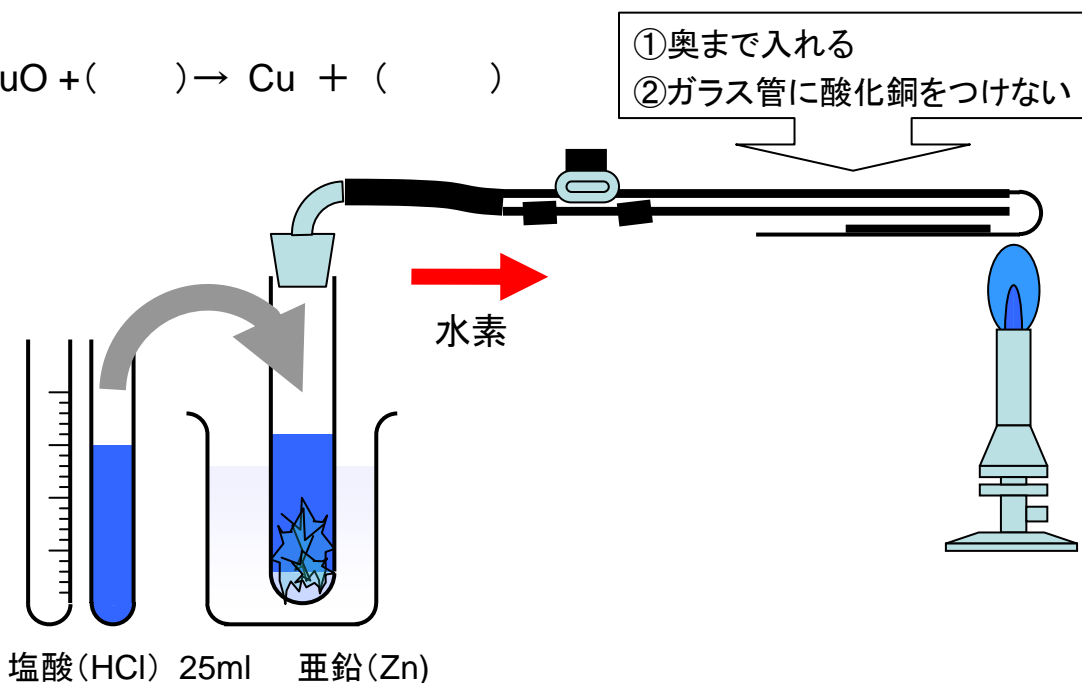
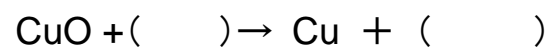


☆ 酸化銅の還元



☆ 結果

[測定結果]

W_1 : 試験管のみ
 W_2 : 試験管 + CuO
 W_3 : 試験管 + Cu

[元素の質量]

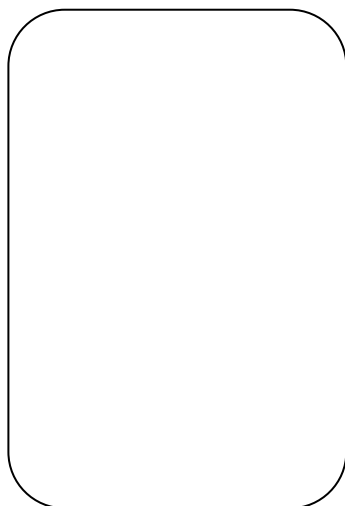
Cu (g) :
 O (g) :

[質量の比]

$\text{Cu} : \text{O} = \text{ } : \text{ }$
 $= \text{ } : 1$

[原子量の比]

$\text{Cu} : \text{O} = \text{ } : \text{ }$
 $= \text{ } : 1$



☆ 原子の相対質量と原子量

[原子の相対質量]

^{12}C 1個の質量を12とする

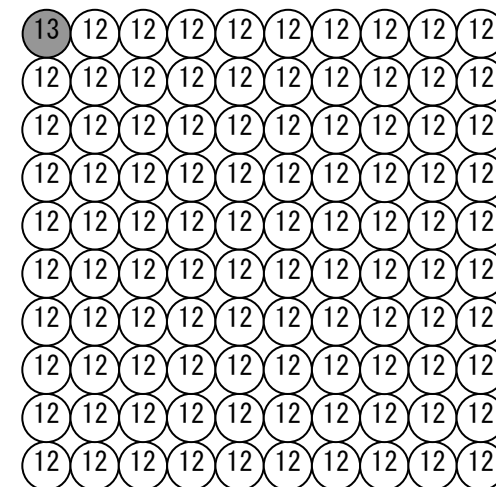
および 1個あたりおよそ”1”となる
 と原子の相対質量は、ほぼ一致

[原子量]

原子の相対質量の

例：炭素の原子量

炭素の
 ^{12}C 99%
 ^{13}C 1%



原子核内の陽子数と
 中性子数の和

 原子番号が同じで
 質量数が異なる

※ 元素の原子量は概数（およその値）を用いることが多い。

元素	H	C	N	O	Na	Mg	Al	S	Cl	K	Ca	Fe	Cu	Ag
原子量	1.0	12	14	16	23	24	27	32	35.5	39	40	56	63.5	108

練習問題

銅の同位体存在比は以下のようになっている。また、相対質量はそれぞれ 63.0、65.0 とする。銅の原子量を求めよ。 ^{63}Cu 60% ^{65}Cu 40%

塩素の原子量は 35.5 である。塩素には ^{35}Cl と ^{37}Cl の同位体があり、それぞれの相対質量は 35.0 および 37.0 である。塩素のそれぞれの同位体の存在比は何%か。