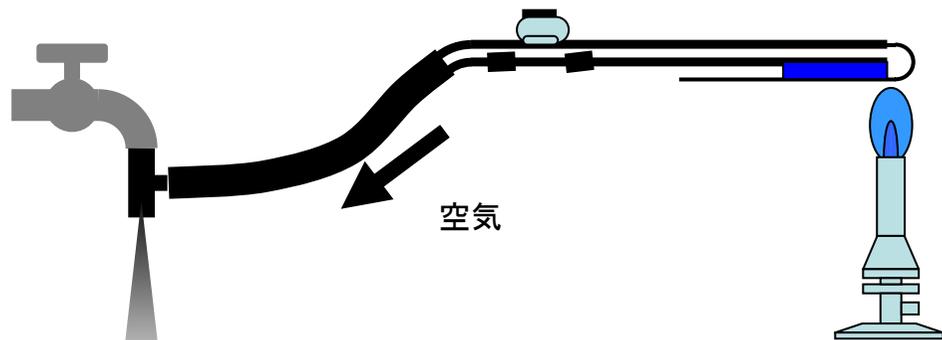


☆ 硫酸銅の脱水



W_1 : 試験管のみ
 W_2 : 試験管 + $\text{CuSO}_4 \cdot n \text{H}_2\text{O}$
 W_3 : 試験管 + CuSO_4

☆ 結果

[質量]	[分子量・式量]
CuSO_4 (g) : <input type="text"/>	CuSO_4 : <input type="text"/>
H_2O (g) : <input type="text"/>	H_2O : <input type="text"/>
[個数の比]	[組成式]
$\text{CuSO}_4 : \text{H}_2\text{O} = \quad : \quad$	$\text{CuSO}_4 \cdot \quad \text{H}_2\text{O}$
$= \underline{1} : \underline{\quad}$	

☆ 原子量・分子量・式量

原子量 …… 原子の相対質量
 $\text{H}=1.0 \quad \text{C}=12 \quad \text{O}=16 \quad \text{S}=32 \quad \text{Cu}=64$

分子量 …… 分子の質量の相対値
 $\text{H}_2 = \underline{\quad} \quad \text{H}_2\text{O} = \underline{\quad} \quad \text{CO}_2 = \underline{\quad} \quad \text{SO}_2 = \underline{\quad}$

式量 …… 組成式に対する質量の相対値
 $\text{CuO} = \underline{\quad} \quad \text{CuSO}_4 = \underline{\quad} \quad \text{CO}_3^{2-} = \underline{\quad}$

☆ アボガドロ定数 (/mol)

原子量に”g(グラム)”をつけた質量にするために必要な個数

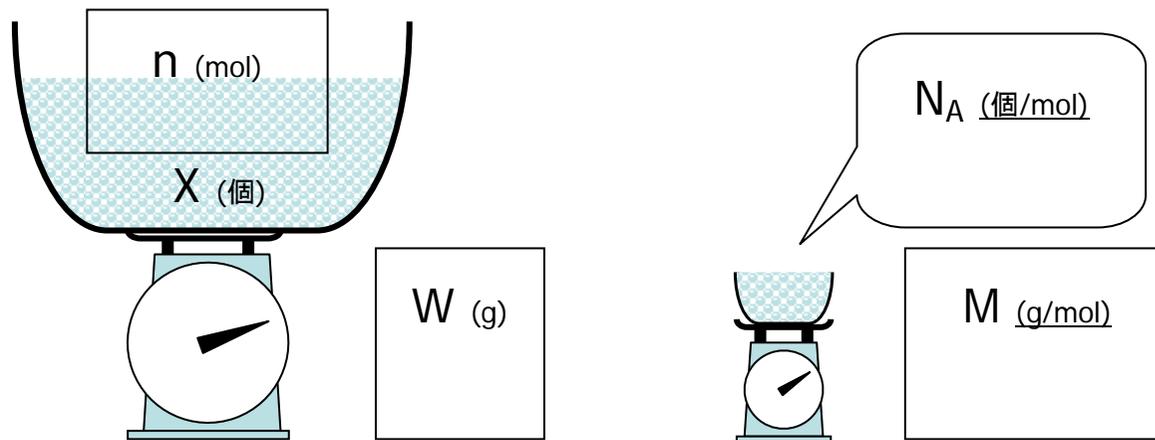
M	原子量 (分子量・式量)	質量 (g/個)	(個)
C	12	1.99×10^{-23}	
O	16	2.66×10^{-23}	
H_2O	18	2.99×10^{-23}	

アボガドロ定数 N_A

☆ 物質質量 (単位 : mol)

物質質量 \Rightarrow モル(mol)を単位として量った粒子の集団
 1モル \Rightarrow アボガドロ数個の粒子の集団

モルは粒子の を表す単位



$n =$

$X =$

n () :
 W () :
 M () :