

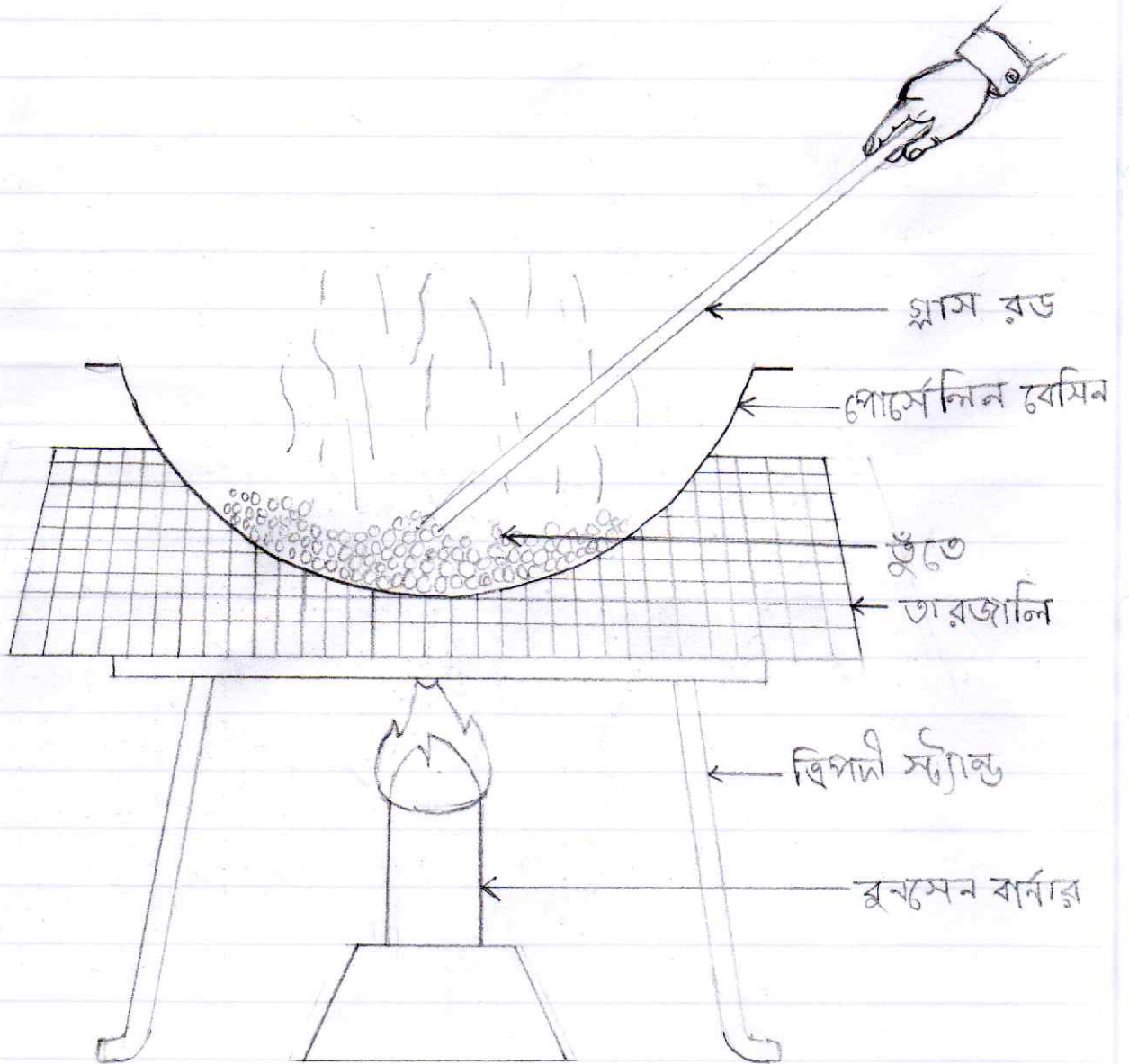
FIGURE NO. :

NAME OF THE EXPERIMENT :

DATE :

PAGE NO. :

EXPT. NO. :



চিত্র : টুতের স্কেল দ্বারা পানির কণ্ঠের  
পরিমাণ নির্ণয়

২। এরপর ত্রিপদী স্ট্যান্ডে এটিকে রেখে তাপ দিলে প্রথমে ৪ গুণ পানি উড়ে যায় এবং পরে সমস্ত পানি উড়ে যায়।





NAME OF THE EXPERIMENT :

EXPT. NO. :

PAGE NO.: ১২

DATE :

৩। এখন উত্তমঃ বেসিনটির ভর নির্ণয় করি।

৪। আগের ভর হতে প্রাপ্ত ভর বিয়োগ করলে যতটুকু পানি উড়ে গেছে তার পরিমাণ পাওয়া যায়।

হিসাব ও গণনা :

ধরি,

পোর্সেলিন বেসিনের ভর =  $x$  g

পোর্সেলিন বেসিনসহ উত্তে ( $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ ) এর ভর =  $y$  g

তাহলে,  $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  এর ভর =  $(y - x)$  g

তাপ দেওয়ার পর পোর্সেলিন বেসিনসহ উত্তের ভর =  $z$  g

অর্থাৎ  $\text{CuSO}_4$  এর ভর =  $(z - x)$  g

দূরীভূত পানির ভর =  $\{(y - x) - (z - x)\}$  g  
 $= (y - z)$  g

$(y - x)$  g উত্তের মধ্যে কোলমস পানির ভর =  $(y - z)$  g

$\therefore 100$  g উত্তের মধ্যে কোলমস পানির ভর =  $\frac{y - z}{y - x} \times 100$  g

ব্যাখ্যা: উত্তে কপার সালফেট ও পানি অথবা পানির সমন্বয়ে গঠিত।

আয়নিক যৌগের সাথে যুক্ত পানিকে কোলমস পানি বলে। সুতরাং,

উত্তের মধ্যে পানি অথবা কোলমস পানি বিদ্যমান। পানিযুক্ত কপার

সালফেটের বর্ণ নীল। নীল বর্ণের কপার সালফেটকে উত্তে করলে

পানি বাষ্পীভূত হয় এবং সাদা বর্ণের কপার সালফেটে পরিণত হয়।

তাপ দেওয়ার পূর্বে ও পরে কপার সালফেটের ভর পরিমাপ করে

উত্তাপে হারানো পানির পরিমাণ নির্ণয় করা হয়।



NAME OF THE EXPERIMENT :

FIGURE NO. :

EXPT. NO. :

PAGE NO.: ১৩

DATE :

ফলাফল: উত্তের মধ্যে বোল্ডাস পানির পরিমাণ  $\frac{(y-z)}{(y-x)} 100\%$ ।

সতর্কতা:

১। পোর্সেলিন বেসিনে ধীরে ধীরে ও সমভাবে তাপ দিতে হবে।