

# 冷水塔、ガス冷却塔 エンタルピ移動の理論と実際

第一エンジニアリング株式会社  
高橋伸好  
下井洋一

## § 1 はじめに

充填塔を用いる操作には、ガス吸収/放散などの物質操作の他にエンタルピ移動操作がある。

両者はアナログカルに対比させることができ、エンタルピ計算においてもHTU、NTUの概念でデータをまとめ、充填高を計算することができる。

エンタルピ移動操作には冷水塔、ガス冷却塔があり、物質移動における放散と吸収に夫々対応している。

この他、顕熱が潜熱に断熱的に変化する急冷塔（クエンチャー）操作があるがこれはエンタルピ移動操作ではなく、そのため急冷塔は通常経験に基づいて設計される。

物質移動がx-y線図を用いるのに対して、エンタルピ移動にはt-h線図（エンタルピチャート：図2）が用いられる。本文では冷水塔をおよびガス冷却に関する、理論と実際についてミラックスC（写真）を例にとって説明する。

冷水塔では物質移動のようにHTUとNTUを用いて充填高を計算することよりも、むしろ充填高は規定条件として与えられ、端末効果（エンドエフェクト）を含む、冷水塔全体の性能をシミュレーション計算行うことが主体となり、ある条件下でどれだけの冷水量が得られるか、シミュレーション計算されることが多い。

このために冷水塔設計には充填高が予め含まれたKaV/Lが重要となる。（Vは体積であり、充填高である）

その理由は冷水塔では充填高が例えば1mのように低く、端末効果が支配的になるからである。（図8参照）

しかしプロセスの中には高温のガス冷却のように充填高が10mにもなるような例があり、端末効果を含まない、HTU値が必要となる。

本文ではミラックスC-312のKaV/L実験値からHTUの抽出計算を行い、ガス冷却塔の計算を行う。

（尚筆者はkjに慣れておらず、旧単位kcalを使ったことを冒頭にお断りしたい）

## § 2 KaV/L、Me数、HTU、NTUの相関

KaV/Lの単位は次の通りである。

$Ka : \text{Kcal} / [\text{m}^3 \cdot \text{hr} \cdot (\text{Kcal}/\text{kg})]$

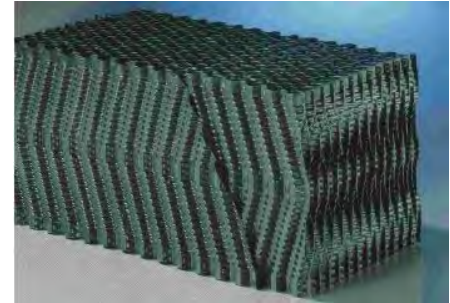
(Kcal/kg)はエンタルピ移動のための推進力であり、kg空気中のエンタルピKcalであり。  
m<sup>3</sup>は充填体積である。

V：充填体積(m<sup>3</sup>) 塔断面積Sが1m<sup>2</sup>の時V=S

L：液負荷 kg/m<sup>2</sup>hr

KaV/L：(m<sup>2</sup>)

ここで結論を先に述べると、KaV/LとHTUには次のような関係がある。



ミラックス C-312

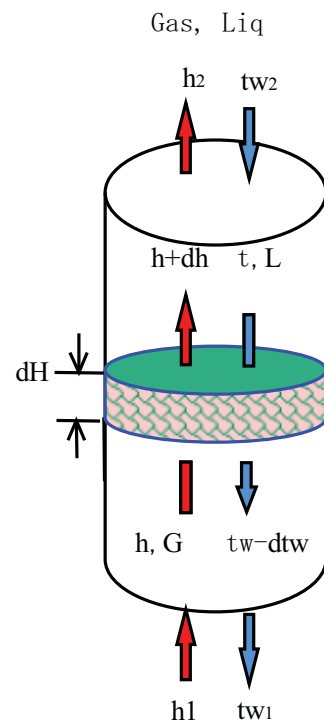


図1  
エンタルピ移動  
微分方程式

$$\frac{G}{Ka} = HTU \quad (1)$$

単位： $\frac{G(\text{Kg}/(\text{m}^2 \cdot \text{hr}))}{Ka(\text{Kcal}/(\text{hr} \cdot \text{m}^3 \cdot (\text{Kcal}/\text{Kg})))} = HTU(\text{m})$

$$HTU = \frac{V}{(KaV/L) \times (L/G)} = \frac{H}{(KaV/L) \times (L/G)} \quad (2)$$

これら (1)、(2) 式の導入を次に行なう。

図 1 の微小充填高  $dH$  においてエンタルピ移動速度  $N$  は(3)式で表される。

$$\begin{aligned} N &= Ka \times dH \times S \times (hw - ha) \\ &= Ka \times dH \times (hw - ha) \quad (\text{kcal/hr}) \end{aligned} \quad (3)$$

$dH$  : 充填高(m)

$S$  : 塔断面積( $\text{m}^2$ ) =  $1\text{m}^2$

$(hw - ha)$  : 推進力 ( $\text{kcal}/\text{kg dry air}$ )

推進力は図 2 において平衡線から操作線を差し引いた値である。

$hw$  : ある温度における水-空気系の平衡エンタルピ

$hw = 0.24 \times t + H \times (595 + 0.46t)$  ( $\text{kcal}/\text{kg dry air}$ )

$t$  : 温度 ( $^{\circ}\text{C}$ )

0.24 : 空気の比熱( $\text{kcal}/(^{\circ}\text{C} \cdot \text{kg dry air})$ )

0.46 : 水蒸気の比熱( $\text{kcal}/(^{\circ}\text{C} \cdot \text{kg H}_2\text{O vapor})$ )

$H$  : 湿度 ( $\text{kg H}_2\text{O}/\text{kg dry air}$ )

$ha$  : 空気のエンタルピ( $\text{kcal}/\text{kg dry air}$ )

$hw$ 、 $ha$  は夫々図 2 における平衡線、操作線である。

微小充填高  $dH$  におけるガス側のエンタルピ微小変化  $dh$  は物質収支より (4) 式となる

$$N = G \times dh \times S = G \times dh \quad (\text{kcal/hr}) \quad (4)$$

$G$  : ガス (空気) 質量速度( $\text{kg}/\text{m}^2/\text{hr}$ )

$dh$  : エンタルピ微小変化( $\text{kcal}/\text{kg dry air}$ )

(3) = (4)

$$Ka \times dH \times (hw - ha) = G \times dh \quad (5)$$

$$dH = \frac{G}{Ka} \times \frac{dh}{(hw - ha)} \quad (6)$$

両辺を積分すると

$$\int dH = H = \frac{G}{Ka} \times \int_{ha2}^{ha1} \frac{dh_a}{(hw - ha)} \quad (7)$$

ここで次のように定義づけを行なう。

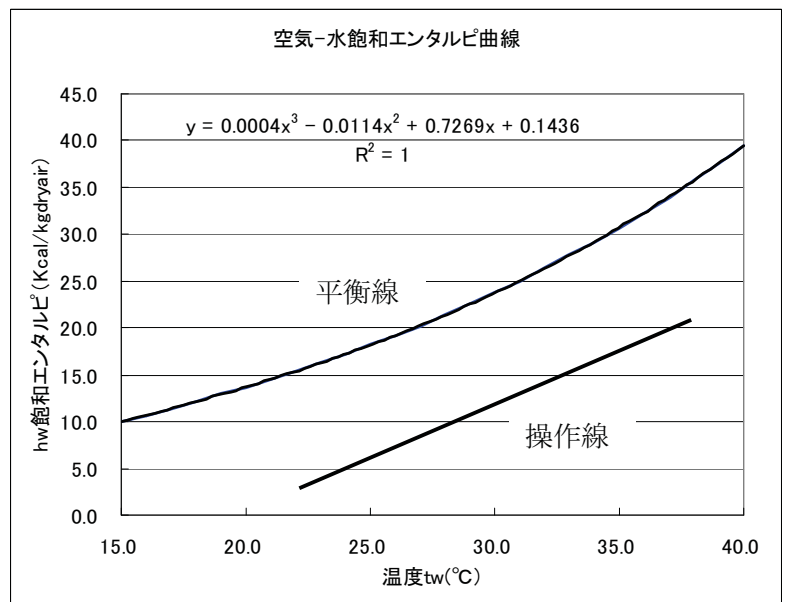


図 2 冷水塔  
エンタルピ平衡線と操作線

$$\frac{G}{Ka} = HTU \quad (8)$$

$$\frac{G(\text{Kg}/(\text{m}^2 * \text{hr}))}{Ka (\text{kcal}/(\text{hr} * \text{m}^3 * (\text{kcal}/\text{kg})))} = HTU(\text{m})$$

$$\int_{ha2}^{ha1} \frac{dh_a}{(hw - ha)} = NTU \quad NTU \text{ is dimensionless} \quad (9)$$

充填高は(10)式で求められる。

$$H = HTU(\text{m}) \times NTU(-) \quad (10)$$

(10)式は物質移動でお馴染みの式であり、エンタルピ移動とアナロジーが成り立つことが分かる。一方、エンタルピ移動（冷水塔）ではメルケルの式が一般的に用いられる。

メルケルの式(11)式は一見、NTUと同じ式に見えるが、NTUは推進力  $1/(hw - ha)$  を  $dh$  で積分しているため、無次元となるが、メルケルの式では  $1/(hw - ha)$  を  $dt$  で積分しているために、無次元にはならない。

$$Me = \int_{w2}^{w1} \frac{dt_w}{(hw - ha)} \quad (11)$$

ガス側と液側のエンタルピ収支から

$$G(\text{kg}/\text{m}^2\text{hr}) \times dha(\text{kcal}/\text{kg}) = C(\text{kcal}/\text{kg} \cdot ^\circ\text{C}) \times L(\text{kg}/\text{m}^2\text{hr}) \times dtw(^{\circ}\text{C}) = 1 \times L \times dtw \quad (12)$$

$$dtw = dh \times (G/L) \quad (13)$$

ここで  $L/G = dha/dtw$  は図2における操作線の勾配を表す。

$$Me = \int \frac{dt_w}{(hw - ha)} = (G/L) \times \int \frac{dh}{(hw - ha)} = (G/L) \times NTU \quad (14)$$

以上の式をまとめると、 $KaV/L$ 、 $Me$  数、 $HTU$ 、 $NTU$  の相関が得られる。

$$H = \frac{G}{Ka} \times (L/G)(Me) = \frac{L}{Ka} \times Me \quad (15)$$

$$HTU = \frac{V}{\left(\frac{KaV}{L}\right) \times (L/G)} = \frac{H}{\left(\frac{KaV}{L}\right) \times (L/G)} \quad (16)、(2)$$

$$NTU = (L/G)(Me) \quad (17)$$

### § 3 $KaV/L$ 、 $NTU$ の計算例

〔例題1〕

次の条件で  $KaV/L$  と  $NTU$  で計算し、結果が同一であることを確認せよ。但し  $Me$  数計算には Tchebycheff の式を用い、 $NTU$  計算には直線の式を用いよ

- 温水 = 104.7F (41.9°C)
- 冷水 = 79.3F (26.3°C)
- 空気湿球温度 = 73.1F (22.8°C)
- $L/G = 0.815$

Tchebycheff の式

$$\frac{KaV}{L} = \int_{w2}^{w1} \frac{dtw}{h_w - h_a} \cong \frac{tw_1 - tw_2}{4} \left[ \frac{1}{\Delta h_1} + \frac{1}{\Delta h_2} + \frac{1}{\Delta h_3} + \frac{1}{\Delta h_4} \right] \quad (18)$$

(18)式は表1のようになる。

表 1

t (F)	hw	ha	(hw-ha)	1/Δh
t2=79.3	42.94	h1=36.83		
t2+0.1(t1-t2)=81.8	45.67	h1+0.1(L/G)(t1-t2)=38.90	Δh1=6.77	0.1477
t2+0.4(t1-t2)=89.5	55.23	h1+0.4(L/G)(t1-t2)=45.11	Δh2=10.12	0.0988
t1-0.4(t1-t2)=94.5	62.54	h2-0.4(L/G)(t1-t2)=49.25	Δh3=13.29	0.0752
t1+0.1(t1-t2)=102.2	75.82	h2+0.1(L/G)(t1-t2)=55.46	Δh4=20.36	0.0491
t1=104.7	80.72	h2=57.53		

$$KaV/L = \frac{(104.7 - 79.3)}{4} \times (0.1477 + 0.0988 + 0.0752 + 0.0491) = 2.355$$

一方 NTU の計算は操作線と平衡線が共に直線の場合(19)式で計算できる。

$$NTU = \int \frac{dh}{(h_w - h_a)} = (h_1 - h_2) \times \frac{\Delta h_1 - \Delta h_2}{\ln\left(\frac{\Delta h_1}{\Delta h_2}\right)} \quad (19)$$

操作線と平衡線のいずれか、或いは両方曲線の場合でも、区分すれば曲線は直線の集合であるから、(19)式を用いて(20)式のように加算すればよい。

◇区分法による NTU 計算式

$$\sum_{n=1}^{n=N} NTU = \sum_{n=1}^{n=N} \frac{(h_{n-1} - h_n)}{\{(hw_{n-1} - ha_{n-1}) - (hw_n - ha_n)\}} = \frac{(h_{n-1} - h_n)}{\Delta h_{lm}} \quad (20)$$

$$\ln\left(\frac{hw_{n-1} - ha_{n-1}}{hw_n - ha_n}\right)$$

N=20(20 分割)で通常は充分であり、それ以上分割しても値は変わらない。

ここでは Tchebycheff の式に合わせて 4 分割すると、表を得る。

表 2

①	②	③	④	⑤	⑥	
T	h <sub>w</sub>	h <sub>a</sub>	Δhn=h <sub>w</sub> -h <sub>a</sub>	dh=h <sub>w</sub> (n) - h <sub>w</sub> (n-1)	(Δhn-Δh(n-1))/LN(Δ hn/Δh(n-1))	dNTU ⑤/⑥
79.3	42.94	36.83	6.11	2.500	6.434	0.388539067
81.8	45.67	38.9	6.77	7.700	8.333	0.924028908
89.5	55.23	45.11	10.12	5.000	11.633	0.4298079
94.5	62.54	49.25	13.29	7.700	16.574	0.464570644
102.2	75.82	55.46	20.36	2.500	21.744	0.114972579
104.7	80.72	57.53	23.19			
					Σ dNTU=NTU	1.933380032
L/G					KaV/L=NTU/(L/G)	2.372245438

〔例題 1〕の解答

Tchebycheff 法 KaV/L=2.355

NTU 法 KaV/L=2.372

両者は一致する。

## § 4 ミラックス C-312 のシミュレーション計算

### 〔例題 2〕

ミラックス C-312 を 1200mm 充填した場合次の条件下における冷却水量 ( $\text{m}^3/\text{m}^2\text{hr}$ ) を求む。

- 空気湿球温度 =  $27^\circ\text{C}$
- 冷水温度 - 湿球温度 =  $5^\circ\text{C}$
- 冷水温度 =  $32^\circ\text{C}$
- 温水 - 冷水温度差 =  $5^\circ\text{C}$
- 温水温度 =  $37^\circ\text{C}$
- 空気速度 =  $2.5 \text{ (m/sec)}$
- ◇ 冷却水量 =  $26.3 \text{ (m}^3/\text{m}^2\text{hr)}$

### 〔例題 2〕 の解答

本計算は非線形であるために、 $L/G$  を変化させてパソコンを用いて試行錯誤法で解く。  
NTU は(20)式の区分法で 20 分割する。

計算結果

$KaV/L = 1.602$

$L/G = 2.46$

従って

冷却水量 =  $26.3 \text{ (m}^3/\text{m}^2\text{hr)}$

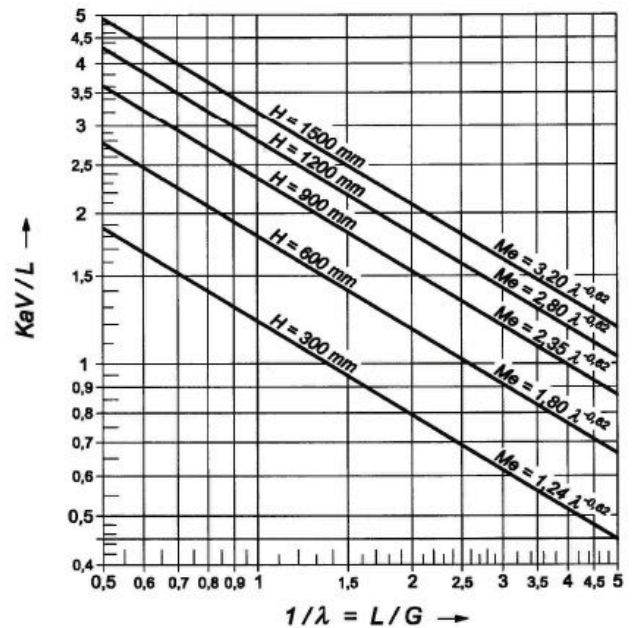


図 3 ミラックス C-312 の  $KaV/L$  値

## § 5 ガス冷却塔への応用

### 〔例題 3〕

次の条件でミラックス C-312 の充填高を計算せよ。

- 入口空気温度 =  $73^\circ\text{C}$
- 入口空気断熱飽和温度 =  $73^\circ\text{C}$  (水分飽和)
- 入口冷水温度 =  $35^\circ\text{C}$
- 出口温水温度 =  $47.2^\circ\text{C}$
- 入口空気量 =  $10000 \text{ Kg/m}^2\text{hr}$
- 入口水量 =  $83 \text{ (m}^3/\text{m}^2\text{hr)}$
- $L/G = 8.3$
- $NTU = 3.42$

まず HTU を計算する。

ミラックス C のデータは冷水塔のデータである。

冷水塔操作とガス冷却操作は逆操作であるが、両者のエンタルピ移動係数はほぼ同一であり、若干ではあるが、ガス冷却の方がエンタルピ移動係数は大きい。(HTU は小さい)

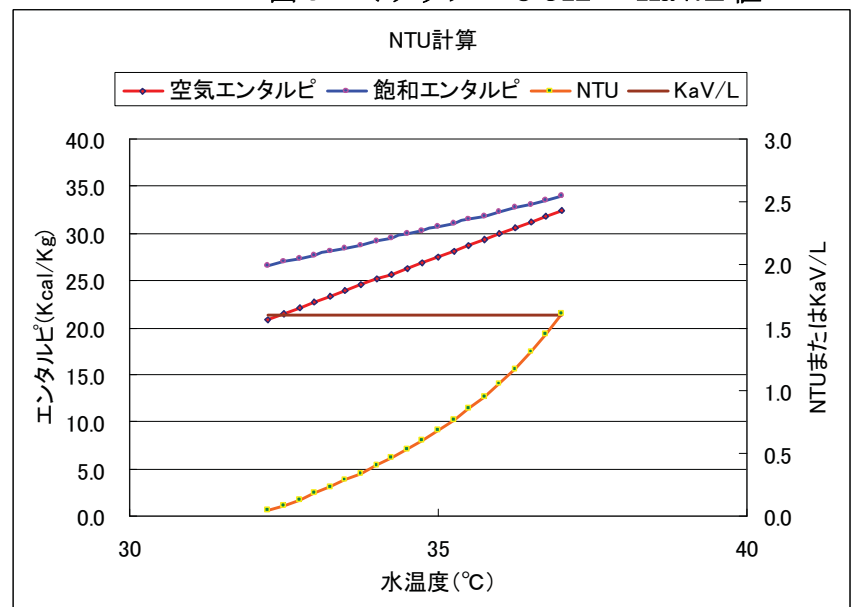


図 4 例題 2 ミラックス C-312 1200mmH  
 $L/G = 2.46$   $KaV/L = 1.602$

従って冷水塔データを用いれば安全側である。  
 $KaV/L$  データには充填高が含まれているから、  
 (16)式を用いて、HTUに変換する。

$$HTU = \frac{V}{\left(KaV/L\right) \times (L/G)} = \frac{H}{\left(KaV/L\right) \times (L/G)} \quad (16)$$

さらに末端効果を含むからこれを引去しなくてはならない。

そのためには各充填高における、HTUを計算して、  
 充填高 $\rightarrow\infty$ におけるHTUが末端効果フリーの真のHTUである。

これを図に示すと図6のようになる。充填高 $\rightarrow$ 無限における漸近値が真のHTUである。

例題3の条件  $L/G=8.3$  の各充填高におけるミラックス C-312 の HTU を計算する。

$H=300$

$$KaV/L = 1.24 \times (L/G)^{-0.62} \quad (\text{図3参照})$$

$$HTU = \frac{H}{\left(KaV/L\right) \times (L/G)} = \frac{0.3}{1.24 \times (L/G)^{-0.62} \times (L/G)} = \frac{0.3}{1.24 \times (L/G)^{0.38}} = \frac{0.3}{1.24 \times 8.3^{0.38}} = 0.108m$$

$H=600$

$$HTU = \frac{0.6}{1.8 \times 8.3^{0.38}} = 0.149m$$

$H=900$

$$HTU = \frac{0.9}{2.35 \times 8.3^{0.38}} = 0.171m$$

$H=1200$

$$HTU = \frac{1.2}{2.8 \times 8.3^{0.38}} = 0.192m$$

$H=1500$

$$HTU = \frac{1.5}{3.2 \times 8.3^{0.38}} = 0.210m$$

以上の計算結果を充填高と HTU の関係でプロットすると、図6を得る。

【例題3】の解答

図6の  $H\rightarrow\infty$  における漸近値から末端効果フリーのHTUは0.25mであることが分かる。

従って

$$\text{充填高} = 3.42 \times 0.25 = 0.855m$$

充填高が低く計算されたが、これは特殊な例であり、高さ制限のために液量を大きくした。

従って  $L/G$  が通常の範囲では充填高=数mということが一般的である。

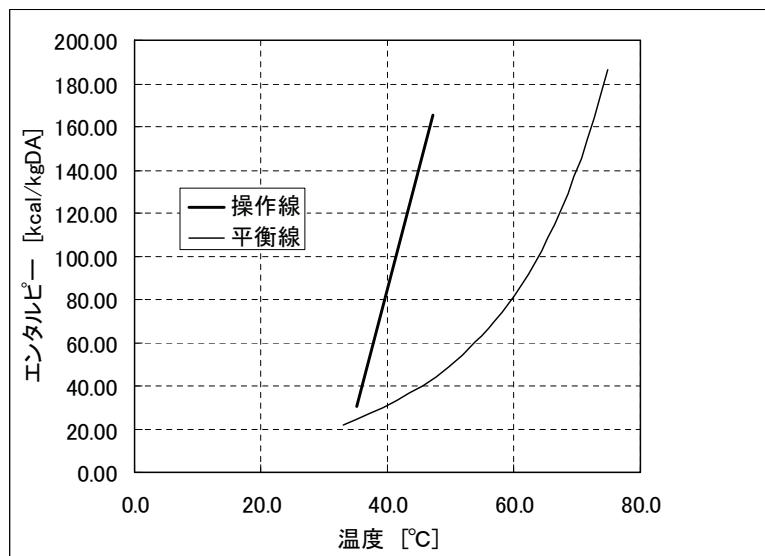


図5 例題3 ガス冷却塔  
 エンタルピー平衡線と操作線

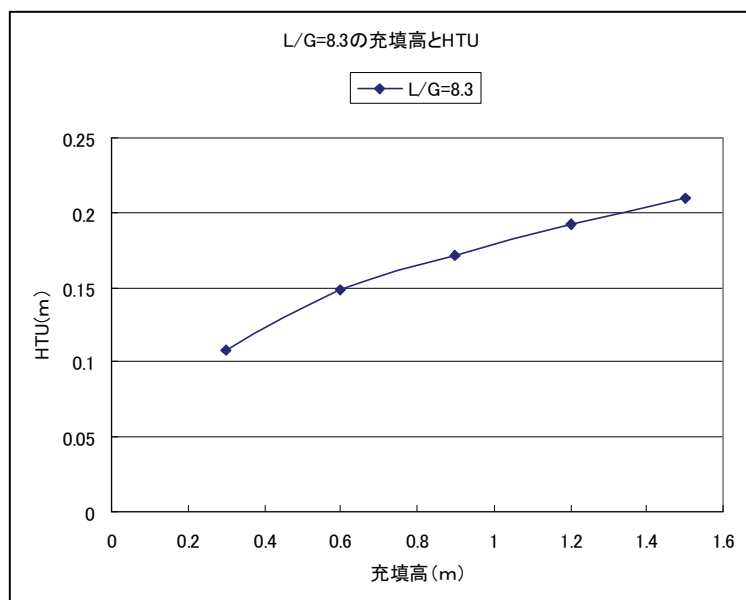


図6 末端効果フリーのHTU

§ 6 資料

6-1) 計算チャート

3 1 2 × 1200 冷却水量計算チャート

- ① 空気湿球温度 = 27°C    ○ 冷水温度 - 湿球温度 = 5°C    ② 冷水温度 = 32°C
- ③ 温水 - 冷水温度差 = 5°C    ○ 温水温度 = 37°C    ④ 空気速度 = 2.5 (m/sec)
- ◇ 冷水量 = 26.5 m<sup>3</sup>/m<sup>2</sup>hr    (26.3 m<sup>3</sup>/m<sup>2</sup>hr)

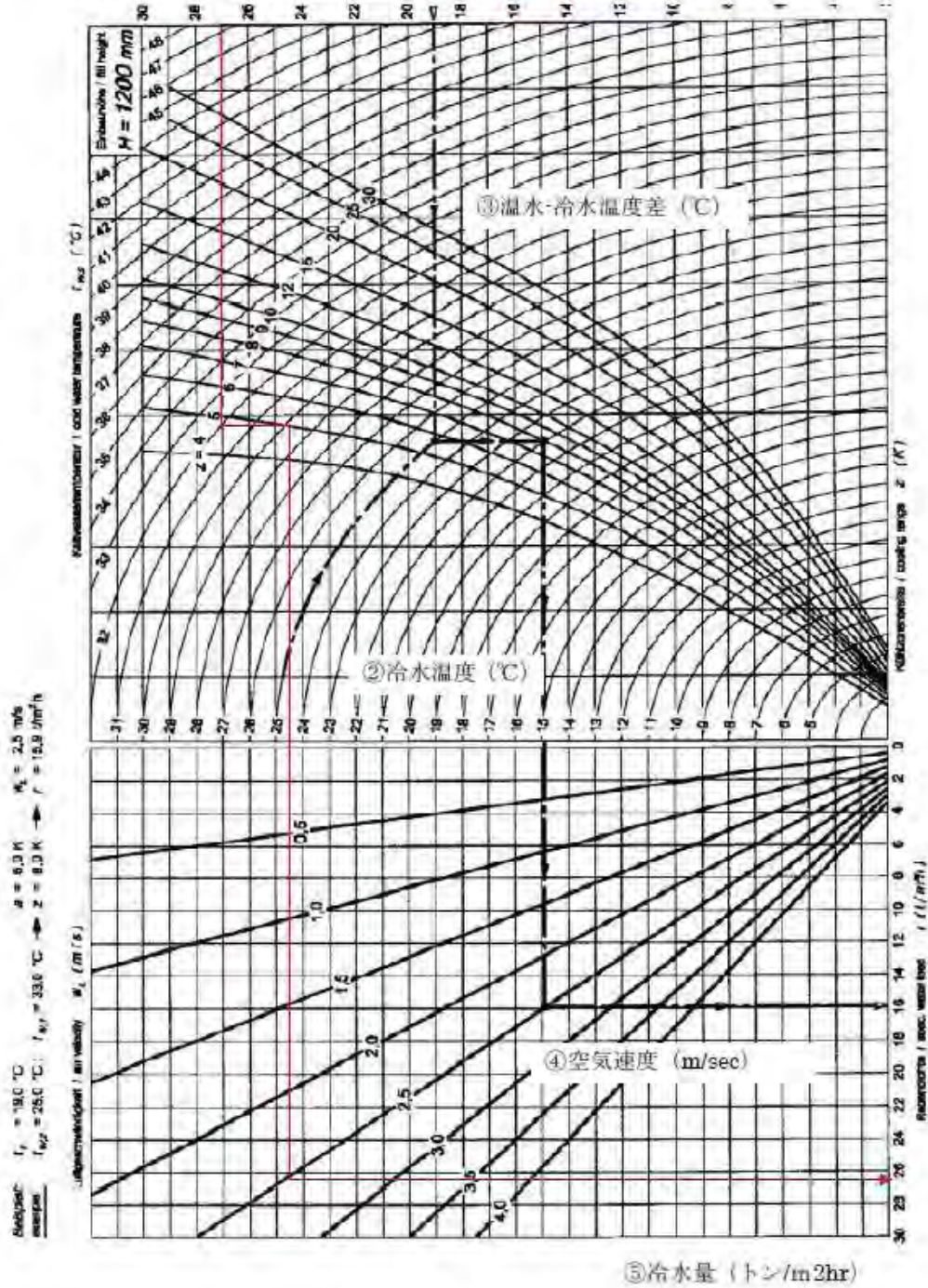


図 7 例題 2 のチャート C-312 1200mmH  
L/G=2.46 L=26.3 m<sup>3</sup>/m<sup>2</sup>hr

## 6-2) 冷水塔図面

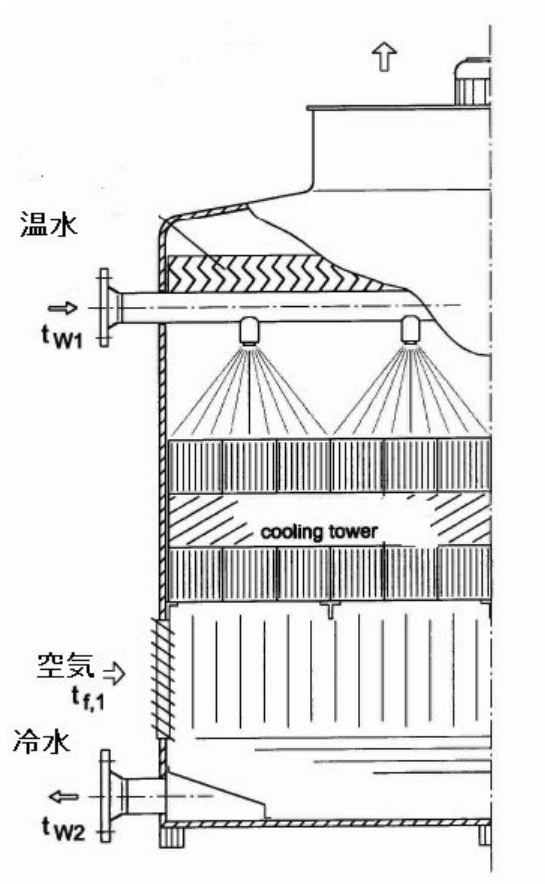


図8 ミラックス C 充填の冷水塔

以上