

上昇した温度 : $\Delta Tmp [K]$
 水の質量 : $M [g]$
 熱を加えた時間 : $\Delta T [min]$
 水の比熱 : $C [J \cdot g^{-1} \cdot K^{-1}]$

水が ΔTmp 上昇するのに加えられた熱量は

$$C [J \cdot g^{-1} \cdot K^{-1}] \cdot M [g] \cdot \Delta Tmp [K] = C \cdot M \cdot \Delta Tmp [J]$$

1分あたりに加えられた熱量は

$$\frac{C \cdot M \cdot \Delta Tmp}{\Delta T} [J \cdot min^{-1}]$$

一方、磁気イオン水は水よりも1割早い、つまり水の0.9倍の時間で ΔTmp 上昇するとすると、磁気イオン水に加えられた熱量は

$$\frac{C \cdot M \cdot \Delta Tmp}{\Delta T} [J \cdot min^{-1}] \cdot 0.9 \Delta T [min] = 0.9 C \cdot M \cdot \Delta Tmp [J]$$

これより、磁気イオン水の比熱は

$$\frac{0.9 C \cdot M \cdot \Delta Tmp [J]}{M [g] \cdot \Delta Tmp [K]} = 0.9 C [J \cdot g^{-1} \cdot K^{-1}]$$

$C=4.19$ とすると

$$0.9 \cdot 4.19 = 3.77 [J \cdot g^{-1} \cdot K^{-1}]$$