

ЗАДАЧА № 4

Предложите способ определения количественного содержания металлов в сплаве, содержащем алюминий, магний и цинк. Составьте программу расчета на компьютере массовой доли металлов в сплаве по результатам предложенного вами анализа.

ЗАДАЧА № 5

В начале каждого часа Вася измеряет температуру воздуха на улице, а потом высчитывает среднюю температуру за несколько часов. За первые 5 часов измерения средняя температура оказалась равной -0.5°C , а за первые 10 часов измерения — 0°C . Какая средняя температура получится за первые 20 часов измерения, если изменение температуры за час всегда одинаково? Составьте программу расчета на компьютере средней температуры за любое заданное количество часов.

$$\sqrt{t}.$$

$$P_1 = 1000 \text{ Вт} \quad \eta_1 = 0,95 \quad m_1 = 1 \text{ кг}$$

$$P_2 = 1200 \text{ Вт} \quad \eta_2 = 0,95$$

$$Q_b = C_b \cdot m_b \cdot (t_k - t_u) = 4200 \cdot 1 \cdot 80 = 336000 \text{ Дж.}$$

$$P = \frac{Q}{\eta} \Rightarrow T = \frac{Q}{P\eta}, \text{ где } T - \text{ время нагрева варта } m_2 = 1 \text{ кг.}$$

$$T_1 = \frac{Q_b}{P_1 \eta_1} = \frac{336000}{0,98 \cdot 1000} = 342,86 \text{ с.}$$

$$T_2 = \frac{Q_b}{P_2 \eta_2} = \frac{336000}{0,95 \cdot 1200} = 373,3 \text{ с.}$$

Найдём T :

$$T = \frac{m_1 \eta^2}{2 \cdot m_2 \cdot q} = \frac{35 \cdot 400^2 \cdot 100\%}{2 \cdot 2,2 \cdot 3800000} \approx 33,5^{\circ}\text{C}$$

$$\text{Ответ: } T = 33,5\%$$

Таким образом, забывчивость бывшего мальчика вносит ошибку в измерение в ΔT :

$$\rho = \rho_{\text{нр}} \cdot g \Rightarrow h = \frac{\rho}{\rho_{\text{нр}} \cdot g} = \rho \cdot (\text{Дн.г})^{-1}, \text{ где } \rho_{\text{нр}} - \text{ плотность пасты,}$$

бумажное зерно в измерительном:

$$\frac{\rho}{101325} = \rho_{\text{нр}} \cdot g \Rightarrow h = \frac{\rho}{101325 \cdot \text{Дн.г}} = \rho \cdot (101325 \cdot \text{Дн.г})^{-1}$$

Две причины забывчивости бывшего мальчика.

$$h = \frac{\rho}{101325 \cdot \rho_{\text{нр}} \cdot g} = \rho \cdot 9,4 \cdot 10^{-11} \quad (h \text{ в метрах})$$

Две причины в ΔT :

$$h = \rho \cdot 9,5 \cdot 10^{-7}$$

Одна причина забывчивости ρ пасты $h = 740 \text{ мкм.}$

$$\rho = \rho_{\text{нр}} \cdot g = \frac{13595 \cdot 9,807 \cdot 740}{1000} = 98,66 \text{ кг/м}^3$$

Изменение высоты при забывчивости ρ в измерительном приемнике:

$$S_2 = \frac{V_1}{V} \cdot C_2, \text{ где } V - \text{ объем, дающий при забывчивом приемнике } C_2$$

$$S_2 = 13,05 \text{ км.}$$

$$\frac{S_1}{S_2} = \frac{42,86}{13,05} = 3,28$$

Ответ: Способ с разной измерительной θ , 3,28 раза.



$$S_3 = \frac{20 \cdot (-0,9) + \frac{20^2 - 20}{2} \cdot 0,2}{20} = 1^\circ C$$

Нашел программу на языке Python (3):

$A_0 = \text{float}(\text{input}(\text{"Весы настенного гипсометра}))$

$n = \text{float}(\text{input}(\text{"Весы на балансах}))$

$X = \text{float}(\text{input}(\text{"Весы, выраженные в процентах от веса}))$

$\text{print}(A_0 + (0,5 \cdot X(n-1)))$

$\sqrt{4}$

Но там, что массы даны без единиц измерения.

Моногранат не попадает!

$(W_{me}) = \frac{M_{(me)}}{M_{(me_1)}}$, где $M_{(me)}$ - масса,

Моногранат выражена в процентах от массы.

$$n = \frac{m}{M}$$

Таким образом можно и это уравнение решить.



Тогда масса кислорода в системе равна:

$$m = M_{(me)} \cdot n, где n выражено в процентах от массы.$$

Нашел программу для конвертации массовых долей кислорода в весовые на языке Python (3):

$X = \text{int}(\text{input}())$

$Y = \text{int}(\text{input}())$

$Z = \text{int}(\text{input}())$

$M_{Al} = \text{int}(\text{input}())$

$M_{Zn} = \text{int}(\text{input}())$

$M_{Mg} = \text{int}(\text{input}())$



2

```
#m Mg = M Mg * Z
print("WAl = ", "((MAl * X / (MAl * X + Mg * Z + MZn * Y)) * 100)", "%")
print("WZn = ", "((MZn * Y * 100 / (MAl * X + Mg * Z + MZn * Y)) * 100)", "%")
print("WMg = ", "(Mg * Z * 100 / (MAl * X + Mg * Z + MZn * Y)) * 100", "%")
```