

Έχουμε τον νόμο: $Q = k \cdot \Delta T$.

Ο νόμος αυτός μας δίνει την AΘΔ σε cal/gr.

Εφόσον το δλυτό μας δίστα είναι 0,5067 gr η αντίστοιχη του διαλύματος (ΔΤ) θα μας δώσει AΘΔ στο συμπυκνωμένο βάρος. Οπότε:

$$Q = 1347 \times 3,2 = 4310,4 \frac{\text{cal}}{0,5067 \cdot \text{gr}}. \text{ Άρα η διαφορά}$$

↑ ↑
k ΔΤ.

του δίστατος (Δεν έχουμε συμπυκνωμένο αέριο το σύρμα και το βουτυρό υγρό) είναι:

Q_{αέριου} = 8506,8 cal/gr. Αυτό από εμένα να

αυαιρείουμε το σύρμα:

$$Q_{\text{σύρματος}} = 2,3 \cdot 140 \text{ mm} \Rightarrow$$

↑
στάδια σε $\frac{\text{cal}}{\text{gr} \cdot \text{mm}}$

$$\Rightarrow Q_{\text{σύρματος}} = 322 \frac{\text{cal}}{\text{gr}}.$$

Επίσης πρέπει να αυαιρέσουμε το βουτυρό υγρό (B.N):

$$A\theta\Delta_{\text{B.N.}} = 10550 \frac{\text{cal}}{\text{gr}}, \text{ ήτοι το ποσό είναι με όγκο } 0,1012 \text{ gr.}$$

Άρα και το μυστικό μας ΔΤ που του αναλογεί είναι

$$\text{για } \frac{0,1012 \text{ gr}}{\text{gr}} \cdot 10550 \frac{\text{cal}}{\text{gr}} = 1067,7 \frac{\text{cal}}{(0,1012) \text{ gr}}.$$

$$\text{Άρα } Q_{\text{αερίου}} = 8506,8 - 322 - 1067,7 = 7117,1 \frac{\text{cal}}{\text{gr}}.$$