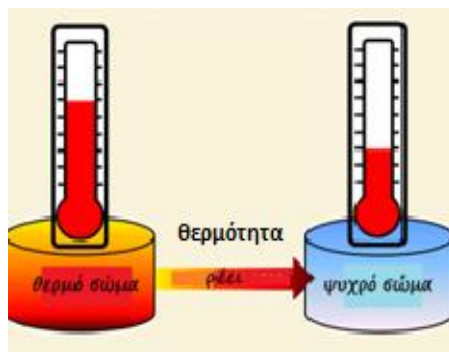


## ΑΠΟ ΤΗ ΘΕΡΜΟΤΗΤΑ ΣΤΗ ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΑ Η ΘΕΡΜΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ

**Θερμική ενέργεια** ενός σώματος ονομάζουμε τη συνολική κινητική ενέργεια των μορίων του σώματος λόγω της τυχαίας κίνησής τους.

Όσο μεγαλύτερη είναι η θερμοκρασία ενός σώματος τόσο μεγαλύτερη είναι και η ταχύτητα με την οποία κινούνται τα μόριά του. Άρα, τόσο μεγαλύτερη είναι η κινητική τους ενέργεια κι, επομένως, τόσο περισσότερη θερμική ενέργεια θα έχει το σώμα.

Η θερμική ενέργεια που μεταφέρεται από το ένα σώμα στο άλλο όταν τα σώματα έχουν διαφορετικές θερμοκρασίες ονομάζεται **θερμότητα**. Η θερμότητα ρέει πάντοτε από το σώμα με τη μεγαλύτερη θερμοκρασία προς το σώμα με τη μικρότερη θερμοκρασία.



Δύο σώματα βρίσκονται σε **θερμική επαφή** όταν

είναι δυνατόν να μεταφερθεί θερμότητα από το ένα σώμα στο άλλο εφόσον έχουν διαφορετικές θερμοκρασίες.

### Παρατηρήσεις:

- Τα θερμόμετρα μετρούν τη θερμοκρασία ενός σώματος και όχι τη θερμότητά του.
- Μονάδα μέτρησης της θερμοκρασίας στην Ελλάδα είναι ο  $1\text{ }^{\circ}\text{C}$  (Βαθμός Κελσίου).
- Μονάδα μέτρησης της θερμότητας στο Διεθνές Σύστημα Μονάδων (S.I.), όπως και όλων των μορφών ενέργειας, είναι το  $1\text{ J}$  (Joule).

### Θερμική Ισορροπία

Όταν δύο σώματα με αρχικά διαφορετικές θερμοκρασίες έρχονται σε θερμική επαφή, τότε θερμότητα από το σώμα με την υψηλότερη θερμοκρασία ρέει προς το σώμα με τη χαμηλότερη θερμοκρασία. Η θερμοκρασία του σώματος που δίνει θερμότητα ελαττώνεται, ενώ η θερμοκρασία του σώματος που δέχεται τη θερμότητα αυξάνεται. Το φαινόμενο εξελίσσεται έως ότου τα δύο σώματα αποκτήσουν τελικά την ίδια θερμοκρασία. Λέμε τότε ότι τα δύο σώματα βρίσκονται σε **θερμική ισορροπία**.

