

## ПЕРЕДМОВА

Посібник відповідає чинній програмі з фізики для 8 класу загальноосвітньої школи.

Збірник містить якісні, розрахункові й експериментальні задачі з фізики, згруповані за тематичними розділами, в кожному з яких виділено *три рівні складності*. Наведені задачі призначені для розв'язування як у класі, так і вдома.

На початку тематичних розділів наведено приклади розв'язування задач і запису розв'язань у зошиті. Позначкою  виділено ряд ключових задач, розв'язання яких наведено наприкінці збірника, а знаком  — якісні запитання й усні задачі.

Не всі завдання, наведені у збірнику, є обов'язковими для виконання, адже вчитель має викликати в учнів зацікавленість фізикою, а не карати їх «важкими» задачами. Завдання високого рівня доцільно пропонувати учням, які цікавляться фізикою.

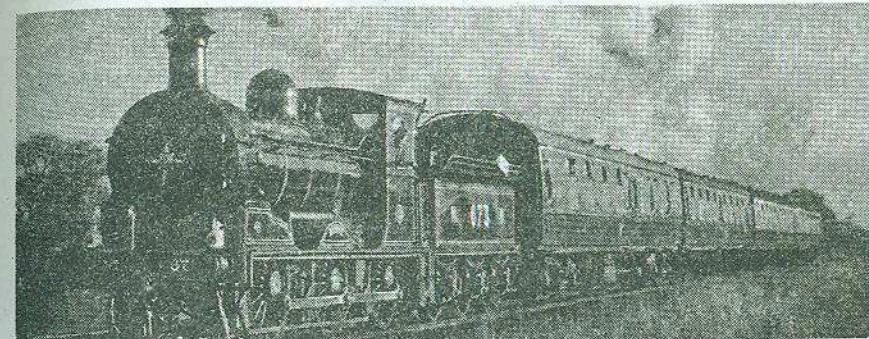
Деякі задачі призначені для роботи в класі (під час вивчення або закріплення нового матеріалу, контролю знань), деякі — для роботи вдома (як домашнє завдання, під час підготовки до олімпіад тощо).

У кожному розділі збірника запропоновано експериментальні завдання, які можна виконувати як у дома, так і на уроці або на факультативних заняттях.

Розмаїття і різновіднівість задач дає можливість учителю вибирати оптимальні завдання відповідно до рівня підготовленості та навчальних досягнень учнів.

## ТЕПЛОВІ ЯВИЩА

- ◊ Внутрішня енергія. Кількість теплоти
- ◊ Види теплообміну
- ◊ Енергія палива. Плавлення й кристалізація
- ◊ Пароутворення й конденсація
- ◊ Теплові двигуни



### 1. Рух молекул і тепловий стан тіла. Температура

У меня опять:  
Тридцать шесть и пять!  
Озабочено и хмуро  
Я на градусник смотрю:  
Где моя температура?  
Почему я не горю?  
Почему я не больной?  
Я здоровый! Что со мной?  
У меня опять:  
Тридцать шесть и пять!  
С. Михалков

#### Успа розминка

- 1.1. Наведіть приклади теплових явищ.
- 1.2. Яку роль відіграють теплові явища в природі? Наведіть приклади.
- 1.3. Як відбувається дифузія за різних температур?

- Чим відрізняється рух молекул у газах, рідинах і твердих тілах?
- На якій властивості тіл ґрунтуються вимірювання температури?
- Чим відрізняється гаряча вода від холодної?
- Стальну нагріту деталь опускають у воду. Як змінюється температура деталі й води?
- Як змінюються розміри твердих тіл і рідин під час зміни температури? Наведіть приклади.

### Перший рівень

- Чому хаотичний рух молекул тіла називають тепловим рухом?
- Чим тепловий рух відрізняється від механічного?
- У якому розчині — гарячому чи холодному — швидше просолюються огірки? Чому?
- Який стан називають тепловою рівновагою?
- Яким є фізичний зміст температури?
- Що можна сказати про температуру тіл, які перебувають у теплової рівновазі?
- На якому фізичному явищі ґрунтуються дія рідинних термометрів?
- Які точки прийнято за основні на шкалі Цельсія?

### Другий рівень

- Що розуміють під тепловим рухом молекул? Як змінюється швидкість цього руху під час вимірювання температури?
- Чому частинки в краплині гарячої води рухаються швидше, ніж у холодній?
- В якому випадку говорять, що тіла перебувають у стані теплової рівноваги?
- Що означає стан теплової рівноваги з молекулярною точки зору?
- Якою є особливість температури як параметра стану тіла?
- У чому полягає особливість будови медичного термометра? Навіщо його перед вимірюванням температури струшують?

- Чому на дотик не можна точно визначити температуру тіла?
- Чому показання медичного термометра слід дивитися лише через 3–5 хв після того, як його поставлено хворому?
- Чи можна кульку медичного термометра опустити в киплячу воду? Чому?
- Чому розміри термометра мають бути невеликими порівняно з розмірами тіла, температуру якого вимірюють?
- Температура повітря 27 °С. Яким є значення температури повітря за абсолютною шкалою?
- Якою є нормальна температура тіла людини за абсолютною шкалою?
- Температура повітря становить 293 К. Чому дорівнює ця температура за шкалою Цельсія?
- Якою є точка плавлення льоду за абсолютною шкалою температур; точка кипіння води?

### Третій рівень

- Наведіть приклади тіл, що перебувають у стані теплової рівноваги, тіл, які не перебувають у стані теплової рівноваги.
- Тіло A перебуває у теплової рівновазі з тілом B, а тіло B — із тілом В. Що можна сказати про температури тіл A і В?
- Як змінюється тиск газу під час зміни його температури (за постійного об'єму)? Поясніть це явище з молекулярною точки зору.
- Чи перебуває полум'я багаття в теплової рівновазі з навколошнім повітрям?
- Чому ми стверджуємо, що за тієї самої температури середні швидкості атомів і молекул у різних речовин різні?
- Сформулюйте правила вимірювання температури води, повітря.
- Чим незручний термометр, який замість ртуті заповнений водою?

- 1.38. ② Як можна звичайним термометром найточніше виміряти температуру маленького метелика?



- 1.39. ② За допомогою двох однакових термометрів вимірюють температуру води, взятої з-під крана. Одним термометром доторкнулися до краплині води, а другий помістили в повну склянку води. В якому випадку показання термометра будуть найближчими до дійсної температури води?

- 1.40. ② Кожен термометр реєструє свою власну температуру. За яких умов ви можете бути впевненими, що він показує температуру навколошнього середовища? На якій властивості теплових явищ ґрунтуються ця впевненість?

## 2. Внутрішня енергія

*Тепло й холод — це дві руки природи,  
якими вона робить майже все.*

Ф. Бекон

### Приклад розв'язування задачі

Тепле повітря піднімається вгору. Чому ж тоді цілий рік на висоті 4 км лежить сніг, а на висоті 10 км тримається температура близько  $-50^{\circ}\text{C}$ ?! Отже, піднімаючись, повітря охолоджується? Чому?

*Розв'язання.* Тиск повітря зменшується з висотою. Тому, піднімаючись, повітря розширяється. А розширюючись, воно виконує роботу, витрачаючи на це частину своєї внутрішньої енергії. Це і є головною причиною охолодження повітря.

### Усна розминка

- 2.1. Наведіть приклади теплових явищ.
- 2.2. Наведіть приклади збільшення і зменшення внутрішньої енергії тіла внаслідок теплообміну.
- 2.3. Наведіть приклади зміни внутрішньої енергії тіла внаслідок виконання над ним роботи.
- 2.4. В одну склянку налито холодну воду, в іншу — стільки ж гарячої води. Чи однаковою є внутрішня енергія води в цих склянках?
- 2.5. Вода й водяна пара, маючи однакову температуру, наприклад  $100^{\circ}\text{C}$ , відрізняються розташуванням молекул. Чи однаковою є внутрішня енергія пари й води?
- 2.6. Чи змінилася внутрішня енергія чашки, коли її переставили зі стола на полицю серванта?
- 2.7. У який спосіб змінюється внутрішня енергія деталі в таких випадках:
  - а) деталь обробляють на токарному верстаті;
  - б) деталь нагрівають у печі перед гартуванням;
  - в) в деталі свердлять отвори;
  - г) деталь швидко охолоджують у воді?
- 2.8. За якими ознаками можна дізнатись, що внутрішня енергія тіла змінилася?

### Перший рівень

- 2.9. ② Молоток нагрівається, коли ним забивають цвяхи, і під дією сонячних променів. Назвіть способи зміни внутрішньої енергії молотка в обох випадках.
- 2.10. ② Посудина містить однакові маси води й льоду за температури  $0^{\circ}\text{C}$ . Чи має лід внутрішню енергію? Чи однаковою є внутрішня енергія води й льоду?
- 2.11. ② Як змінюватиметься внутрішня енергія повітря у балоні в разі його відкачування?
- 2.12. ② Як зміниться внутрішня енергія повітря в камері футбольного м'яча, якщо її стиснути? Температуру повітря вважайте сталою.
- 2.13. ② Яке перетворення енергії спричиняє нагрівання морської води після штурму?
- 2.14. ② Чи можна запалити сірник, не виконуючи над ним механічної роботи?