

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 2 trang)

GIỮA KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: VẬT LÝ - LỚP 12***Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 28/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: L12.GK1.075**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Nhiệt dung riêng của một chất là nhiệt lượng cần cung cấp để

- A. một kilôgam chất ấy nóng thêm một trăm độ.
- B. một kilôgam chất ấy nóng thêm một độ.
- C. một kilôgam chất ấy chuyển hoàn toàn sang thể lỏng.
- D. cả vật nóng thêm một độ.

Câu 2. Một mẫu khí cacbonic (CO_2) có khối lượng 25 g khối lượng mol của nó là 44 g/mol, lấy $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$. Số phân tử có trong mẫu, tính theo đơn vị 10^{23} , bằng (làm tròn đến hàng phần mười).

- A. 0,6
- B. 10,6
- C. 3,4
- D. 3420,5

Câu 3. Theo quy ước dấu của định luật I, $A < 0$ nghĩa là

- A. vật thực hiện công lên vật khác.
- B. vật nhận công từ bên ngoài.
- C. vật nhận nhiệt lượng từ bên ngoài.
- D. vật truyền nhiệt lượng ra bên ngoài.

Câu 4. Hai vật bằng cùng một chất được cho tiếp xúc nhau: vật A khối lượng 1 kg ở 60°C , vật B khối lượng 4 kg ở 7°C . Nhiệt được truyền

- A. Từ vật có khối lượng lớn hơn sang vật có khối lượng nhỏ hơn.
- B. Từ B sang A.
- C. Từ vật có nội năng lớn hơn sang vật có nội năng nhỏ hơn.
- D. Từ A sang B.

PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN**Câu 5.** Một lượng axeton khối lượng 5,2 kg đang ở đúng nhiệt độ sôi 56°C nhiệt hoá hơi riêng của axeton là $520 \cdot 10^3 \text{ J/kg}$. Tính nhiệt lượng cần cung cấp để lượng chất ấy hoá hơi hoàn toàn, theo kilôjun.**Câu 6.** Đổi nhiệt độ 8°C sang thang Kelvin.

PHẦN III. TỰ LUẬN

Câu 7. Thả một miếng đồng khối lượng 650 g ở $100\text{ }^{\circ}\text{C}$ vào 600 g nước ở $16\text{ }^{\circ}\text{C}$ trong một bình cách nhiệt; nhiệt dung riêng của nước là $4200\text{ J}/(\text{kg} \cdot \text{K})$. Biết nhiệt dung riêng của đồng là $380\text{ J}/(\text{kg} \cdot \text{K})$. Tính nhiệt độ khi cân bằng nhiệt (làm tròn đến hàng phần mười).

.....

.....

.....

Câu 8. Một máy cạo công suất 60 W chạy trong 11 s, toàn bộ công biến thành nội năng. Tính phần nội năng tăng thêm.

.....

.....

.....