kythithpt.com
Thi thử online • Luyện như thi thật

ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN

(Đề thi có 2 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027

MÔN: VẬT LÝ - LỚP 12

*Thời gian làm bài: **50 phút**, không kể thời gian phát đề*

Phát hành ngày 27/09/2026

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

Mã đề: L12.CK1.200

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Câu 1. Nhiệt lượng cần để làm nóng chảy hoàn toàn một khối chất rắn đang ở nhiệt độ nóng chảy được tính bằng

A. $Q = \dfrac{m}{\lambda}$ **B.** $Q = \lambda m$ **C.** $Q = mc\Delta t$ **D.** $Q = \lambda m\Delta t$

Câu 2. Với một lượng khí xác định ở áp suất không đổi, hệ thức nào sau đây đúng?

A. $\dfrac{V}{t}$ = hằng số với t tính bằng độ Celsius **B.** VT = hằng số

C. $\dfrac{V}{T}$ = hằng số **D.** pV = hằng số

Câu 3. Áp suất 870 mmHg ứng với bao nhiêu paxcan, tính theo đơn vị 10^5 Pa? Lấy 1 mmHg $= 133,3$ Pa (làm tròn đến hàng phần trăm).

A. $11,6$ **B.** 0 **C.** $1,14$ **D.** $1,16$

Câu 4. Định luật I của nhiệt động lực học được viết là

A. $\Delta U = A + Q$ **B.** $\Delta U = A \cdot Q$ **C.** $\Delta U = A - Q$ **D.** $A = \Delta U + Q$

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Một mẫu khí ôxi (O_2) có khối lượng 73 g khối lượng mol của nó là 32 g/mol, lấy $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}$ mol^{-1}. Tính số mol chất trong mẫu (làm tròn đến hàng phần trăm).

.....

.....

.....

Câu 6. Khí lí tưởng trong xi lanh luôn được giữ cùng nhiệt độ; ba trạng thái liên tiếp có số liệu áp suất tuyệt đối và thể tích như sau: Trạng thái I: $V = 2$ L, $p = 90$ kPa. Trạng thái II: $V = 1,5$ L, $p = 120$ kPa. Trạng thái III: $V = 1$ L, $p = 162$ kPa. Xi lanh kín ở giai đoạn I đến II. Trong II đến III chỉ xét khả năng khí thoát qua van, không có khí vào; số liệu trạng thái chính xác.

.....

.....

.....

Câu 7. Một bình chứa khí cacbonic có khối lượng riêng $1,98\ \text{kg/m}^3$ khối lượng mol của khí là $44\ \text{g/mol}$, $N_A = 6,02 \cdot 10^{23}\ \text{mol}^{-1}$. Các phân tử có tốc độ căn quân phương $350\ \text{m/s}$. Tính áp suất khí theo đơn vị $10^5\ \text{Pa}$ (làm tròn đến hàng phần trăm).

.....

.....

.....