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 07/10/2026*

Họ và tên: .....

Số báo danh: .....

**Mã đề: L12.CK1.095**

## PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

**Câu 1.** Trong suốt quá trình nóng chảy của một chất kết tinh, nhiệt độ của chất

**A.** không đổi, dù vẫn phải cấp nhiệt liên tục.

**B.** không đổi vì chất không nhận thêm nhiệt lượng nào.

**C.** tăng đều vì chất vẫn nhận nhiệt.

**D.** giảm dần vì chất phải toả nhiệt.

**Câu 2.** Nhiệt lượng một vật thu vào khi nóng lên được tính bằng

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

**Câu 3.** Trong hệ SI, áp suất của một lượng khí có đơn vị là

**A.** Mét khối ($\mathrm{m}^3$). **B.** Mol (mol). **C.** Kelvin (K). **D.** Paxcan (Pa).

**Câu 4.** Bình cứng kín chứa lượng khí lí tưởng không đổi ở áp suất tuyệt đối $p_1 = 350$ kPa, $T_1 = 350$ K. Đun khí đến $T_2 = 400$ K thể tích bình không đổi trong suốt quá trình, chỉ xét công cơ học do thay đổi thể tích. Tính áp suất cuối theo kPa, làm tròn đến số nguyên.

**A.** 577 kPa **B.** 350 kPa **C.** 400 kPa **D.** 306 kPa

## PHẦN II. TRẢ LỜI NGẮN

**Câu 5.** Một máy cọ xát công suất 120 W chạy trong 21 s, toàn bộ công biến thành nội năng. Tính phần nội năng tăng thêm.

**Câu 6.** Một bình thể tích 17 lít chứa $31 \cdot 10^{22}$ phân tử khí. Tính khoảng cách trung bình giữa hai phân tử khí trong bình, theo nanômét (làm tròn đến hàng phần trăm).

## PHẦN III. TỰ LUẬN

**Câu 7.** Một lượng khí ở nhiệt độ không đổi có áp suất $2,4$ atm và thể tích 11 lít. Nén đẳng nhiệt tới thể tích 8 lít. Tính áp suất lúc này.

.....

.....

.....

**Câu 8.** Một lượng khí lí tưởng cố định dưới pít-tông nhẹ không ma sát, ban đầu $T_1 = 400$ K, $V_1 = 1$ L, áp suất tuyệt đối $p_1 = 150$ kPa. Pít-tông gắn lò xo; áp suất ngoài cân bằng theo mô hình $p_{\text{ngoài}}(V) = p_1 + K(V - V_1)$, với $K = 300$ kPa/L, chỉ xét $V \geq V_1$. Đun rất chậm đến $T_2 = 1600$ K khí không rò, luôn cân bằng với áp suất ngoài và luật lò xo còn đúng suốt quá trình.

.....

.....

.....