**ĐÁP ÁN LÝ 10 15/04**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***Câu*** | ***Nội dung*** | ***Điểm*** |
| 1 (1đ) | Là quá trình biến đổi trạng thái khi  áp suất giữ nguyên không đổi. | 0,5  0,5 |
| 2 (1,5đ) | Trong quá trình đẳng tích của một lượng khí nhất định,  áp suất tỉ lệ thuận với nhiệt độ tuyệt đối  Công thức  Ghi chú. | 0,25  0,5  0,5  0,25 |
| 3 (1,5đ) | 3 nội dung | 0,5\*3 |
| 4 (1đ) | Định luật B-M: p1V1 = p2V2  => p2 = 8 bar | 0,5  0,5 |
| 5 (1đ) | T1 = 293K, p2 = 3p1  Định luật Sác-lơ: p1/T1=p2/T2  => T2 = 586K | 0,25  0,5  0,25 |
| 6 (1đ) | T2 = T1 + 47  V2 = V1 + 1/10.V1 | 0,25  0,5  0,25 |
| 7 (1đ) | T2 = 565,25 K | 0,25  0,5  0,25 |
| 8 (1,5đ) | Mô tả:  V  T  O  1  2  3  1->2: đẳng áp (T tăng, V tăng)  2->3: đẳng tích (T giảm, p giảm)  3->1: đẳng nhiệt (p tăng, V giảm)  p  V  O  1  2  3  Vẽ lại trong 2 hệ trục | 0,5  0,75\*2 |