**ĐÁP ÁN LÝ 10**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ***Câu*** | ***Nội dung*** | ***Điểm*** |
| Câu 1 (1đ) | Quá trình đẳng tích là quá trình biến đổi trạng thái khi thể tích được giữ không đổi  Quá trình đẳng áp là quá trình biến đổi trạng thái khi áp suất được giữ không đổi | 0,5  0,5 |
| Câu 2 (1,5đ) | Thực hiện công: Trong quá trình thực hiện công có sự chuyển hoá năng lượng từ dạng khác sang nội năng  Truyền nhiệt: Quá trình làm thay đổi nội năng không có sự thực hiện công gọi là quá trình truyền nhiệt. /Trong quá trình này không có sự chuyển hoá năng lượng từ dạng này sang dạng khác,/ chỉ có sự truyền nội năng từ vật này sang vật khác. | 0,5  0,5  0,25\*2 |
| Câu 3 (1,5) | Giữa các phân tử cấu tạo nên vật đồng thời có lực hút và lực đẩy./Độ lớn của những lực này phụ thuộc vào khoảng cách giữa các phân tử  Khi khoảng cách giữa các phân tử nhỏ thì lực đẩy mạnh hơn lực hút,/ khi khoảng cách giữa các phân tử lớn thì lực hút mạnh hơn lực đẩy.  Khi khoảng cách giữa các phân tử rất lớn thì lực tương tác giữa chúng coi như không đáng kể. | 0,25\*2  0,25\*2  0,5 |
| Câu 4  (1,5đ) | Công thức:  Thế số:      Đáp án: t2 = 327 0C | 0,25  0,5  0,5  0,25 |
| Câu 5 (3đ) | a) Trạng thái 1 Trạng thái 2 Trạng thái 3  p1 = 3atm p2 = ? p3 = p1­ = 3 atm  V1 = 2 lít V2 = V1 = 2 lít V3 = 4 lít  T1 = ? T2 = 500K T3 = T2 = 500K  2->3 quá trình đẳng nhiệt :  => p2 = 6 atm  3->1 quá trình đẳng áp :  => T1 = 250 K  (2)  (3)  p  T  (1)  O  b)  p  V  O  (3)  (1)  (2)  Mô tả  1->2 quá trình đẳng tích, p tăng, T tăng  2 ->3 quá trình đẳng nhiệt, V tăng, p giảm  3->1 quá trình đẳng áp, V giảm, T giảm | 0,5  0,25\*2  0,25\*2  0,5\*2  0,25\*2 |
| Câu 6 (1,5đ) | Khí nhận nhiệt lượng => Q>0 => Q = 150 J  Khí thực hiện công => A<0 => A = - 80 J  U = A + Q = 70 J  U >0 => nội năng tăng 70J | 0,25\*2  0,25\*2  0,25\*2  0,25\*2 |