

Học sinh giải bài tập ra giấy, chụp hình lại nộp cho giáo viên. Hạn nộp là ngày chủ nhật ngày 28/02/2021

BÀI TẬP ÁP DỤNG ĐỊNH LUẬT BÔILI – MARRIOT

Bài 1: Dưới áp suất 10000N/m^2 một lượng khí có thể tích là 10l . Tính thể tích của khí đó dưới áp suất 50000N/m^2 . Coi như **nhệt độ không đổi**.

Bài 2: Khí được nén **đẳng nhệt** từ thể tích 6l đến 4l , áp suất khí tăng thêm $0,75\text{at}$. Tính áp suất ban đầu.

Bài 3: Khí lí tưởng có áp suất 1 atm được làm tăng áp suất lên đến 4 atm ở **nhệt độ không đổi** thì thể tích biến đổi một lượng là 3l . Tìm thể tích ban đầu và sau.

Bài 4: Một khối khí ban đầu ở thể tích 2 lít cho giãn nở **đẳng nhệt** thì áp suất thay đổi 2 lần. Tính thể sau cùng của khối khí?

Bài 5: Người ta điều chế khí Hiđrô và chứa vào bình lớn có áp suất 1at , ở nhiệt độ 20°C . Thể tích khí phải lấy từ bình lớn ra để nạp vào bình nhỏ 20 lít dưới áp suất 25at là bao nhiêu? Xem **nhệt độ không đổi**

Bài 6: Khi nén **đẳng nhệt** một khối khí từ thể tích 15 lít đến 10 lít , áp suất khí tăng thêm $0,3\text{at}$. Tìm áp suất ban đầu

Bài 7: Dưới áp suất 10^5Pa một lượng khí có thể tích 10 lít . Tính thể tích của khí đó dưới áp suất 3.10^5Pa . Coi **nhệt độ không đổi**.

Bài 8: Nếu áp suất của một lượng khí tăng thêm 2.10^5Pa thì thể tích giảm 3 lít . Nếu áp suất tăng thêm 5.10^5Pa thì thể tích giảm 5 lít . Tìm áp suất và thể tích ban đầu của khí, biết **nhệt độ khí không đổi**.