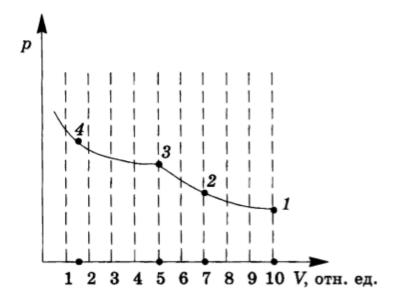
## Домашнее задание №31

- 1. В сосуде при температуре 100°С находится влажный воздух под давлением 1 атм. После изотермического уменьшения объёма в 4 раза давление увеличилось в 3,8 раз. Чему была равна относительная влажность в начальном состоянии? Объёмом сконденсировавшейся воды пренебречь.
- **2.** В сосуде объёмом 10 л находится влажный воздух с относительной влажностью 60% под давлением 1 атм. На сколько процентов возрастёт давление, если в сосуд дополнительно ввести 10 г воды и увеличить его объём в два раза? Температура в сосуде поддерживается равной 100°C.
- **3.** На рисунке изображена изотерма влажного воздуха. Определите относительную влажность воздуха в точках 1, 2, 3 и 4.



- **4.** В запаянной с одного конца трубке находится влажный воздух, отделённый от атмосферы столбиком ртути длиной l = 100 мм. Когда трубка лежит горизонтально, относительная влажность воздуха  $\varphi_1$  в ней равна 60%. Какой станет относительная влажность этого воздуха  $\varphi_2$ , если трубку поставить вертикально открытым концом вверх? Атмосферное давление равно 760 мм рт. ст. Температуру считать постоянной.
- **5.** В сосуд объёмом V = 22,4 л при нормальном давлении воздуха и температуре  $t_0 = 0$  °C налили 18 г воды. Затем сосуд закрыли герметичной крышкой и нагрели до температуры  $t_1 = 100$  °C. Определить давление в сосуде.
- **6.** В цилиндре под поршнем находится v молей ненасыщенного водяного пара при температуре T. При медленном изобарическом охлаждения цилиндра половина пара сконденсировалась, а внутренняя энергия содержимого уменьшилась на  $\Delta U$ . Какое количество теплоты пришлось при этом отвести от цилиндра, если его температура уменьшилась на  $\Delta T$ ? Объёмом, занимаемым водой, пренебречь.

## Полезные статьи:

- **1.** Белонучкин В. Диаграмма состояния // Квант. 1981. №12. http://kvant.mccme.ru/1981/12/diagramma\_sostoyaniya.htm
- **2.** Шеронов А. Фазовые переходы в задачах по физике // Квант. 1998. №3. http://kvant.mccme.ru/pdf/1998/03/kv0398sheronov.pdf