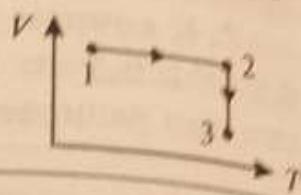


ГАЗОВЫЕ ЗАКОНЫ

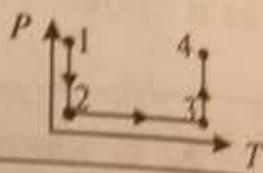
1 вариант

16/4

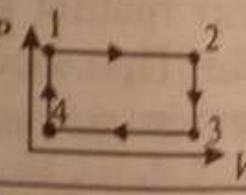
1. Газ при давлении 8 атм и температуре 12 °С занимает объем 855 л. Каково будет его давление, если газ данной массы при температуре 47 °С займет объем 800 л?
2. В баллоне емкостью 26 л находится 1,1 кг азота при давлении 35 атм. Определите температуру газа.
3. Представить данный процесс в координатах $P(T)$ и $P(V)$.



4. Из баллона со сжатым водородом емкостью 1 м³ вследствие неисправности вентиля вытекает газ. При температуре 7 °С манометр показал 5 атм. Через некоторое время при температуре 17 °С манометр показал 3 атм. На сколько уменьшилась масса газа в баллоне?
5. Воздух в упругой оболочке при 20 °С и при нормальном атмосферном давлении занимает объем 3 л. Какой объем займет этот воздух под водой на глубине 136 м, где температура 4 °С?
6. Представить данный процесс в координатах $V(T)$ и $P(V)$.



7. Из цилиндрической трубки, запаянной с одного конца, откачивали воздух. При опускании ее открытым концом в воду вода поднялась до высоты 68 см. Какое давление было в трубке после откачки, если атмосферное давление во время опыта было 750 мм рт. ст.? Длина трубки 75 см.
8. В цилиндре под поршнем находится газ. Масса поршня 0,6 кг, его площадь 20 см². С какой силой надо действовать на поршень, чтобы объем газа в цилиндре уменьшился вдвое? Температура газа не изменяется. Атмосферное давление нормальное.
9. Представить данный процесс в координатах $V(T)$ и $P(T)$.



- A*. В центре откаченной и запаянной с обоих концов горизонтальной трубки длиной $L = 1$ м находится столбик ртути длиной $h = 20$ см. Если трубку поставить вертикально, столбик ртути сместится на $l = 10$ см. До какого давления p_0 была откачана трубка?

Относительные атомные массы (m_r)	
азот	14
водород	1
неон	20
гелий	4