**§ 2. Скорость звука. Истечение газов.**

Под «малым» понимают такой размер отверстия, что истечение из него считается ламинарным. Но оно не должно быть настолько малым, чтобы поток стал молекулярным.

2.1. Найти увеличение скорости звука в воздухе при нагревании последнего от б до 1 °С.

2.2. Скорость звука в воздухе при 0 °С составляет 332 м/с. Определить скорость звука в водороде при той же температуре. Молярную массу воздуха принять равной ^ = 28,8 г/моль.

2.3. Определить у = CP/CVl если скорость звука в воздухе при температуре 0 °С и нормальном давлении Р = 76 см рт. ст. равна v = 332 м/с и плотность воздуха р = 0,001292 г/см3.

2.4. Найти выражение для скорости звука в смеси vlt v2, v3, ... молей различных идеальных газов при температуре Т.

2.5. Вычислить скорость звука в кислороде при температуре Т = 1 коВ.

2.6. Измерением скорости звука в газе можно контролировать его чистоту. С какой относительной точностью Ai>3B/t»3„ нужно измерить скорость звука в гелии, чтобы можно было заметить в нем примесь аргона (р. = 40) в количестве 1 % (по количеству молей)?

2.7. Две органные трубы одинаковой длины продувают: одну воздухом при комнатной температуре Г0, а другую гелием. Какова должна быть температура гелия Т, чтобы тоны второй трубы были на одну октаву выше соответствующих тонов первой (отношение частот равно 2). Считать известными показатели адиабат газов и их молярные массы.

2.8. Для дыхания акванавтов (исследователей морских глубин) употребляется смесь, состоящая из 95% гелия и 5% кислорода

(по массе). Во сколько раз изменяются в такой атмосфере характерные частоты голоса акванавтов (по сравнению с обычными)? Считать известными показатели адиабат газов и их молярные массы.

2.9. Оценить скорость звука в снежной лавине, спускающейся по склону горы, считая, что плотность движущегося снега р = 0,25 г/см3. Размеры кристалликов льда много меньше длины волны звука. Между кристалликами нет твердых связей, они разделены воздушными прослойками.

2.10. Найти конечную температуру Тг и верхний предел скорости v стационарного потока углекислого газа СО2, вытекающего через сопло в атмосферу из баллона, где он имел температуру Т{ = 300 К и находился под давлением = 10 атм, если давление наружного воздуха Р2 = 1 атм. Показатель адиабаты для СО2 равен 7= 1,30, удельная теплоемкость сР = 0,202 кал/(г °С).

Указание. Применить уравнение Бернулли.

2.11. Воздух, сжатый в большом баллоне при температуре Ti = 273 К, вытекает в атмосферу по трубке, в конце которой он приобретает скорость v = 400 м/с. Найти температуру вытекающего воздуха Т2 в конце трубки, а также давление Р\ воздуха в баллоне. Процесс истечения газа считать адиабатическим.

2.12. Найти конечную температуру Т2 и верхний предел скорости v стационарного потока перегретого водяного пара, вытекающего через сопло в атмосферу из камеры, где он имел температуру 71, = 600 К и находился под давлением Р1 = 5 атм, если давление наружного воздуха равно Pi = 1 атм. Перегретый пар считать идеальным газом с молярной теплоемкостью СР = 4R.

2.13. Допустим, что температура горения химического горючего для ракетных двигателей Т = 3000 К, средняя молярная масса продуктов горения \i = 30 г/моль и что истечение продуктов горения происходит в вакуум адиабатически. Найти, во сколько раз стартовая масса одноступенчатой ракеты М0 должна превышать ее конечную массу Л/, чтобы ракета могла достичь первой космической скорости v = 8 км/с. Молярную теплоемкость продуктов горения ориентировочно принять равной Ср = 8 кал/(моль-°С). При вычислении скорости ракеты силу тяжести и трение о воздух не учитывать.

2.14. При полете космического аппарата, заполненного смесью равных по весу аммиака NH3 и гелия, образовалась течь. Какова скорость истечения газа через течь, если его температура Т = 300 К?

2.15. Баллон с теплоизолированными стенками содержит 5 молей идеального газа (7 = 4/3) под давлением много больше атмосферного при температуре Т0= 300 К. Открыв вентиль, 1 моль газа выпускают в атмосферу. Затем кран закрывают. Найти конечную температуру газа в баллоне.

2.16. Два одинаковых баллона с теплоизолированными стенками отделены друг от друга краном. В баллоне 1 находится идеальный газ под давлением 20 атм. Баллон 2 откачан до форвакуума. Открыв кран, из первого баллона выпускают во второй баллон струю газа,

затем перекрывают кран и после установления равновесия регистрируют во втором баллоне давление 320 мм рт. ст. Начальная температура газа в первом баллоне была 300 К, показатель адиабаты 7= 1,3. Найти конечную концентрацию газа в баллоне 2.

2.17. Определить максимальную скорость, которой может достигнуть газ при адиабатическом истечении из баллона, если абсолютная температура газа в баллоне равна Т.

2.18. Найти скорость адиабатического истечения идеального газа из сосуда через небольшое отверстие в вакуум, если известно, что скорость звука в газе равна vib.

2.19? Тело (например, космический корабль) движется в идеальном газе со скоростью v. В какой точке на поверхности тела температура газа будет максимальной? Определить эту температуру, если температура окружающего газа равна Т.

2.20. Оценить давление воздуха в точке у самого носа ракеты, летящей со скоростью, соответствующей числу Маха М = 5, если давление на высоте полета ракеты порядка 0,3 атм. Считать процесс сжатия воздуха адиабатическим, а скорость воздуха относительно ракеты в точке у самого ее носа равной нулю. Число маха М = vp/viB.

2.21. Оценить расстояние L, на котором еще будет слышен гром, если он образовался на высоте Я = 4 км. Температура атмосферы Т линейно уменьшается с высотой Т = Т0 — уz, где температура воздуха на поверхности Земли Го = 300 К, у = 10~2 К/м. Состав воздуха не зависит от высоты, и его можно считать идеальным газом. Рассеянием звука на атмосферных неоднородностях пренебречь, а источник грома считать точечным.