# §7.1分子动理论 能的转化与守恒定律

## 选择题

## 二．填空题：

## 三．计算题：

# §7.2状态参量和气体实验定律

## 一．选择题

1．一定质量的理想气体，体积一定，0℃时的压强为p0，t1℃的压强为p1，t2℃时的压强为p2，则下列各式中正确的是（ ）

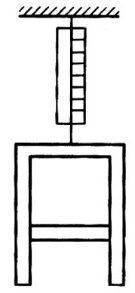
（A）p2＝p1[1＋（t2－t1）/273] （B）p2＝p0[1＋t2/273]

（C）p2＝p1（t2＋273）/（t1＋273） （D）p2＝p0[1＋（t2－t1）/273]

2．关于摄氏温度和热力学温度的关系正确的是（ ）

（A）100℃比100K低　　　　（B）－119℃比54K低

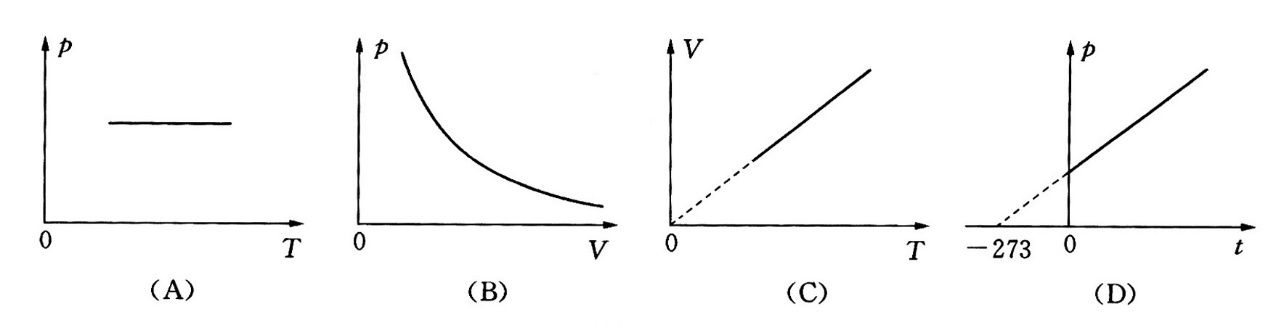
（C）－273℃比2K高　　　　（D）升高10℃和升高10K相同

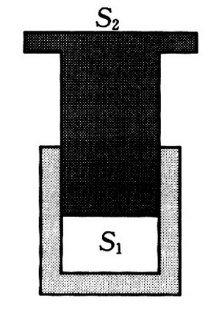
3．如图所示，封闭着理想气体的气缸开口向下竖直挂在弹簧秤下，弹簧秤的示数为F，已知气缸的质量为M，活塞质量为m，横截面积为S，活塞与缸壁间的摩擦不计，大气压强为p0，则缸内气体的压强为（ ）

（A）p0－mg/S　　　　　　　　（B）p0－Mg/S

（C）p0－（F－Mg）/S　　　　（D）p0－[（F－（M＋m）g]/S

4．如图所示各图中，p表示气体的压强，V表示体积，T表示热力学温度，t表示摄氏温度，则正确描述一定质量理想气体等温变化规律的是（ ）

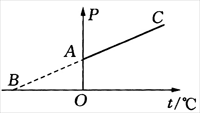


5．如图所示，一气缸竖直放置，气缸内有一质量为*m*的活塞，其下端截面积为*S*1，上端截面积为*S*2，大气压强为*p*0，将一定质量的理想气体封在气缸内，活塞与气缸壁间摩擦不计，气体处于平衡状态。则缸内气体的压强为（ ）

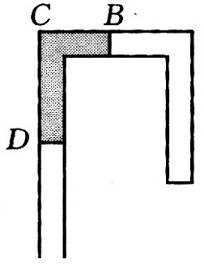
（A）p0＋mg/S1 （B）p0＋mg/S2

（C）（p0S1＋mg）/S2 （D）（p0S1－mg）/S2

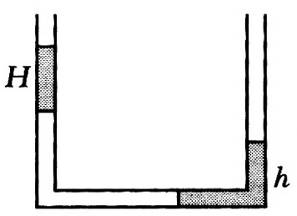
## 二．填空题：

6．查理定律用摄氏温标表示时的数学表达式为 ，式中的p0表示 ，图中A点的坐标为 ，B点的坐标为 ，AC段的斜率为 。

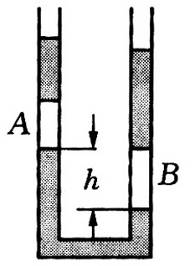
7．在压强不变的条件下，将一定质量的理想气体加热，若使温度升高Δ*t*＝7℃时，其体积变为原来的1.02倍，可知此气体的初温为\_\_\_\_\_\_\_℃。

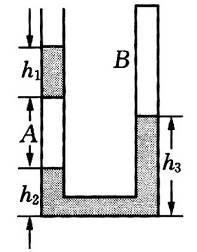


8．一端封闭的U形管开口向下竖直放置，如图所示，管内有一段水银柱，其中BC＝10cm，CD＝20cm，大气压强为p0＝1atm，则管内封闭气体的压强为 cmHg。



9．如图所示，两端开口的U形管内有两段水银柱封入一段空气柱，左管内水银柱高为H＝20cm，则右边竖直管中水银柱的高为h＝ cm。

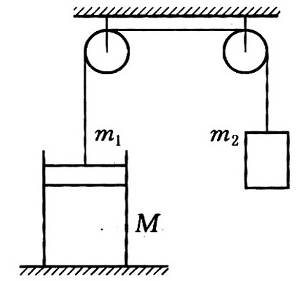
10．如图所示，两端开口的U形管内有三段水银柱，封入两段空气柱，大气压强*p*0＝75cmHg，A上方水银柱的高为*H*1＝10cm，B上方水银柱的高为*H*2＝25cm，则两气柱的压强分别为*p*A＝\_\_\_\_\_\_cmHg，*p*B＝\_\_\_\_\_cmHg，下面水银柱两边的高度差*h*＝\_\_\_\_\_cm。



11．如图所示，B端封闭的U形管内有A、B两段被水银柱封闭的空气柱，若大气压强为*p*0，左边竖直管内两段水银柱高分别为*h*1和*h*2，右边竖直管内水银柱高为*h*3，则空气柱A、B的压强分别为*p*A＝\_\_\_\_\_\_，*p*B＝\_\_\_\_\_。

12．在一个沿倾角为30°的光滑斜面下滑的、粗细均匀开口向上的玻璃管内，用一段长为12cm的水银柱封闭了一定质量的气体，大气压强为76cmHg，则下滑过程中，被封闭气体的压强为 Pa。

## 三．计算题：

13．如图所示，气缸质量为M＝3kg，放在水平地面上，活塞质量为m1＝1kg，活塞截面积S＝50cm2，大气压强p0＝105Pa。细线跨过光滑滑轮一端与活塞相连，另一端连接质量为m2＝2kg的砝码。求：

（1）气缸内气体的压强；

（2）逐渐增加砝码质量，直到气缸离开地面，此时缸内气体的压强。



14．如图所示，两个水平放置的固定气缸中间有一个连通的活塞，两气缸的截面积分别为S和2S，两边都封有气体，大气压强为p0，求两边气体的压强pA和pB的关系。

# §7.3理想气体状态方程（一）

## 一．选择题：

1．在体积可变的封闭容器中装有某种理想气体，下列情况可能出现的是（ ）

（A）温度降低，压强和密度都减小

（B）压强增大，温度升高，密度增大

（C）温度不变，体积和压强都增大

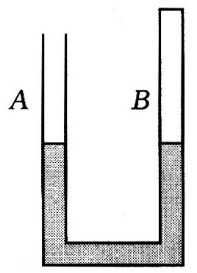
（D）温度降低，压强减小，体积增大

2．设容器的容积不随温度而变化，密闭容器中的气体受热时，气体的密度与压强的变化情况为（ ）

（A）密度减小 （B）密度不变 （C）压强增大 （D）压强不变

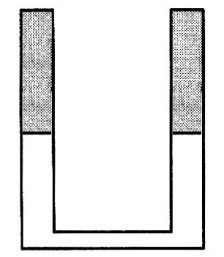
3．一定质量的理想气体，从状态Ⅰ经等压过程变到状态Ⅱ，此过程中气体体积减小一半。再经等容过程变到状态Ⅲ，此过程中气体压强增大—倍。那么气体在状态Ⅲ的温度与状态I的温度相比较（ ）

（A）增加 （B）减少 （C）相同 （D）无法确定



4．（1988上海）如图所示，均匀U形管，A端开口B端封闭，管内灌入水银，两边水银面相平，封闭端内有一定质量的理想气体，外界大气压强为72cmHg。今将A管和抽气机相连，抽去A管内的全部气体，使两管中水银面高度差为18cm，则原来管内空气柱长为（ ）

（A）18cm　　　　（B）2cm　　　　（C）3cm　　　　（D）6cm

5．两端开口的均匀U形管总长为1m，开口向上竖直放置，每边竖直管长均为40cm，两端都有20cm长的水银柱，且水银面都正好和管口平齐，中间封入一段空气柱，如图所示。原来温度为27℃，大气压强为76cmHg。当温度降低为－18℃时，为使水银面仍与管口平齐，两边管内各需加入水银的长为（ ）

（A）6cm　　　　（B）4.5cm　　　　（C）7.5cm　　　　（D）9cm

## 二．填空题：

6．有一根上端开口的长为1m的均匀直玻璃管，竖直放置。管内有一段长为44cm的水银柱，封住一段长为42cm气柱，已知大气压强为76cmHg，现将管子倒过来开口竖直向下放置，则管内空气柱长变为　　　　cm。

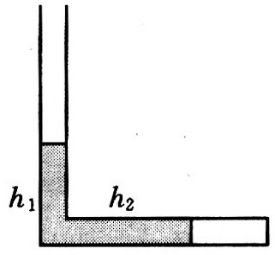
7．两端开口的足够长直玻璃管竖直插入水银槽的水银中，上端露出液面8cm，封闭玻璃管的上端后，将管子竖直向上提起46cm。已知大气压强为76cmHg，则此时管内空气柱的长为　　　　cm。

8．一端封闭的均匀玻璃管长为1m，将玻璃管开口向下竖直压入水银槽的水银中，管子浸在液面以下的部分长为48cm,，已知大气压强为76cmHg，则进入管中的水银柱长为　　cm，管内空气柱长为　　　　cm。

9．一不等臂U形管的短管封闭，长管开口，粗细均匀，将其开口向上竖直放置。在27℃时封闭管内封有15cm长的空气柱，开口管水银面较封闭管的水银面高5cm。如将管内气体加热到84℃，设大气压强为75cmHg，则此时两管中水银面高度差为 cm。

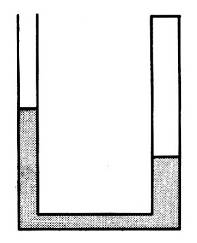
10．在一端封闭的U形管中有水银封闭着长为20cm的空气柱，开口端水银面低于封闭端水银面5cm。若向开口端灌入水银，使开口端水银面高于封闭端水银面10cm，已知大气压强为75cmHg，此时封闭端内空气柱的长度是 cm，在开口端灌入的水银柱总长度是 cm。

11．两根直玻璃管的下端用橡皮管相连，上端一根开口，一根封闭，并且两管的上端处于相同高度，管内有水银封住一段长为9cm的空气柱。已知开口端水银面比封闭端水银面高4cm，大气压强为76cmHg，把开口端向下移动，使其水银面比封闭端水银面低4cm，则闭管内空气柱长为　　　　cm。

12．如图所示，粗细均匀的直角玻璃管一端封闭，另一端开口，封闭端和开口端的长度都是75cm，管内水银柱封有一段空气，大气压为75cmHg。27℃时开口端竖直向上，水银柱长度分别为h1＝25cm，h2＝35cm。现将玻璃管沿逆时针方向缓慢转过90°使封闭端竖直向上，则空气柱长度为 cm。若不转动玻璃管，而将气体温度升高到127℃，则空气柱长度又为 cm。

## 三．计算题：

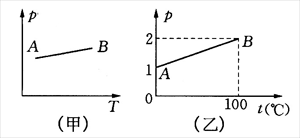
13．一根长为L的细玻璃管，开口向上竖直放置，上端有一段与管口相平的水银柱，其高为h，大气压强为p0，试讨论：（1）如把玻璃管缓慢转180°，使管口向下，求管内水银能全部流出的条件；（2）管口还能注入水银的条件，在此条件下，求还能注入的水银柱高度。



14．U形管两臂粗细不等开口向上，封闭的粗管截面积是开口的细管的两倍，管中装入水银，大气压为75cmHg。27℃时开口管中水银面比封闭管内高4cm，封闭管内空气柱长为12cm，如图所示。现温度升高到57℃，求管内空气柱长。

# §7.4理想气体状态方程（二）

## 一．选择题

1．一定质量的理想气体状态变化分别如图（甲）、（乙）所示。（甲）图中状态A的体积为VA，状态B的体积为VB，（乙）图中状态A的体积为VA′，状态B的体积为VB′，则（ ）

（A）VA＞VB，VA′＞VB′

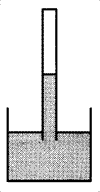
（B）VA＞VB，VA′＜VB′

（C）VA＜VB，VA′＞VB′

（D）VA＜VB，VA′＜VB′

2．一端封闭的直玻璃管开口向下竖直放置，管内有一段水银柱封住一段长为Ll的空气柱。设管做自由落体运动时管内空气柱长为L2，若将此管开口向下放在倾角为α的光滑斜面上，此管稳定下滑过程中空气柱长为L3，则（ ）

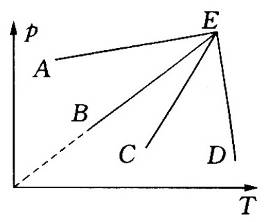
（A）L2＞L1＞L3 （B）L1＞L2＞L3 （C）L1＞L2＝L3 （D）L2＝L1＞L3



3．如图所示，一端开口的直玻璃管开口向下竖直插在水银槽中，管内封有一段空气柱，管内水银面比槽内水银面高，若将管稍向下压一些，则以下说法中正确的是（ ）

（A）相对管子水银柱向上移动 （B）相对槽内水银面水银柱向上移动

（C）管内空气柱压强变大 （D）管内气体体积增大



4．如图所示，四根线段分别表示一定质量的同种气体，从四个不同的初状态过渡到同一末状态E，它们的体积变化是（ ）

（A）A到E体积增大

（B）B到E体积不变

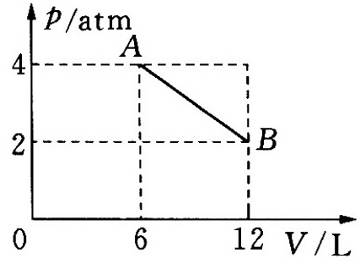
（C）C到E体积减小

（D）D到E体积增大

5．容积为20L的钢瓶充满氧气后，压强为30atm，打开钢瓶阀门让氧气分装到容积为5L的小瓶中去。若小瓶原来是真空的，分装后小瓶中压强为2atm，分装过程保持温度不变，且不漏气，则可分装的瓶数为（ ）

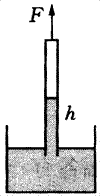
（A）4　　　　（B）50　　　　（C）56　　　　（D）60

## 二．填空题：

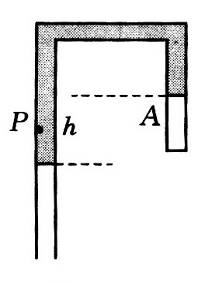
6．一定质量的理想气体状态变化如图所示，在从A到B的过程中，气体的温度变化情况是\_\_\_\_\_\_\_。若tA＝27℃，则过程中最高温度为\_\_\_\_\_\_℃。

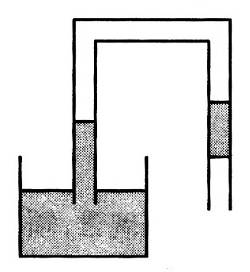
7．打气筒长55cm，自行车胎中的气压为2.5atm，当活塞推下 cm时，打气筒内气体开始进入车胎内（大气压强为1atm）。

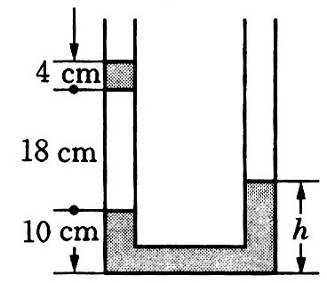
8．容积为V0的容器内气压为p0，用容积为V的抽气筒抽2次，则剩余气体压强为 ，若原来用容积为2V的抽气筒抽1次，则剩余气体压强为　　　　，两次相比剩余气体压强较大的是　　　　。



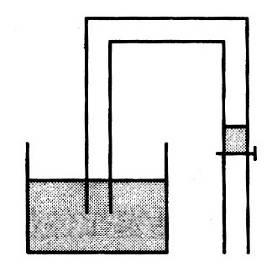
9．如图所示，一端开口的玻璃管，开口向下竖直插到水银槽中，不计玻璃管的重力和浮力，管内水银面高出槽内水银面h。用力F提着玻璃管上端保持平衡，将玻璃管缓慢匀速沿竖直方向向上提升的过程中，管内外水银面高度差h将 ，管内空气柱长度将 ，力F的大小将 （填“增大”、“减小”或“不变”）。

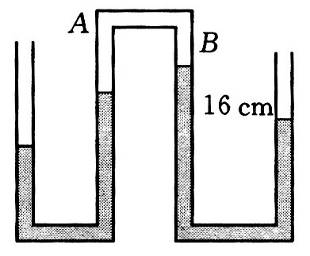
10．如图所示，一端开口的U形管内装有水银，开口向下竖直放置时左右水银面高度差为h，封闭端有长为L的一段理想气体。保持温度不变，在左管P处开一孔后，P孔下方的水银柱将　　　　，P孔上方的水银柱将　　　　。

11．如图所示，两端开口的U形管竖直倒插入水杯中，管中有一段被水柱封闭的空气柱，在温度不变时，把管子向上提一些，则左侧管内外水面高度差将 ，如保持管的位置不变，而使管内气体温度升高一些，则左侧管内外的水面高度差将 （填“增大”、“减小”或“不变”）。

12．U形均匀细玻璃管两端开口，开口向上竖直放置，内有两段水银柱封住一段空气柱，大气压强为76cmHg，气体温度为7℃时各段水银柱和空气柱的长度如图所示。大气压强为76cmHg，则此时空气柱的压强为　 cmHg，右管内水银柱的长为　　 　　cm，左管内加入长10cm的水银柱后空气柱的长变为　　　　cm。

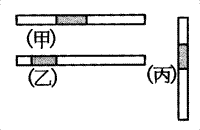
## 三．计算题：

13．大气压强为76cmHg，两头开口的U形管竖直倒插在水银槽中，槽外的管子上有一阀门，阀门关闭且阀门上方有长为4cm的水银柱，此时管内水银面与槽内水银面相平，管内空气柱长为100cm，如图所示，打开阀门，要水银不从管内流出，阀门以下的璃管至少要多长？

14．一内径均匀的双曲管两端开口，内有水银柱在A部分封闭一段长40cm的空气柱，此时温度为T1，右边两管内液面高度差为16cm，如图所示。当A内气体温度变到T2时，水银面B升高了10cm，大气压强为1atm，求T1：T2。

# §7.5理想气体状态方程（三）

### 一．选择题

1．两端封闭的玻璃管中用一段水银柱将空气隔成两部分，如图（甲）、（乙）、（丙）所示，当把它们的温度升高相同值时，各图中水银柱的移动情况是（ ）

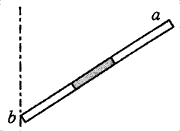
（A）（甲）图中不动 （B）（乙）图中向左移动

（C）（丙）图中向上移动 （D）（丙）图中向下移动

2．两端封闭的等臂U形管中，两边的空气柱被水银柱隔开。当U形管竖直放置时，右管水银面比左管水银面高h，现将整个装置水平放置，使U形管的两臂在同一水平面内，稳定后两空气柱的长度差为L，若温度不变，则（ ）

（A）L＞h （B）L＜h

（C）左边气体压强增大 （D）右边气体压强增大

3．如图所示，一根两端封闭的玻璃管，倾斜放置，正中有一段水根柱，两端各有一定质量的气体，下面情况中能使水银柱向a端移动的是（ ）

（A）沿顺时针方向转动玻璃管使管逐渐变平

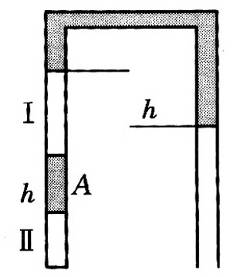
（B）保持倾斜程度不变，使玻璃管加速上升

（C）使温度升高

（D）绕过b端的竖直轴转动

4．直玻璃管中部有一水银柱，两端封闭，管水平放置时，两端空气压强恰为76cmHg，水银柱在管正中，将管竖直放置，水银柱上部空气柱长恰为下部空气柱长的两倍，则管内水银柱长为（ ）

（A）19cm；　　　　（B）38cm；　　　　（C）57cm；　　　　（D）76cm。

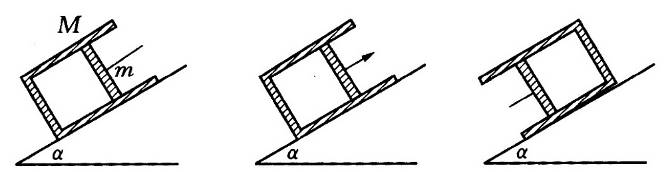
5．左端封闭、右端开口、粗细均匀的U形玻璃管，倒置时如图所示，用水银封住两部分气体，若此管保持竖直状态做自由落体运动，则（ ）

（A）气体柱I长度减小　　　　　　（B）气体柱Ⅱ长度将增大

（C）左管中水银柱A将上移　　　　（D）右管中水银面将下降

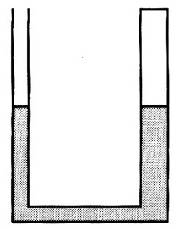
## 二．填空题：

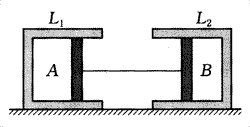
6．如图所示，质量为M的气缸内有质量为m、截面积为S的活塞，大气压强为p0，开口向上静止在倾斜角为α的粗糙斜面上，气缸内封有体积为V的气体，若用平行于斜面的轻绳将活塞拉住使气缸静止在倾角为α的光滑斜面上，则气体体积变为　　　　。若气缸开口向下静止在倾角为α的斜面上，则气缸内气体体积为 。

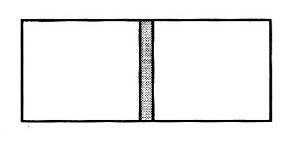


7．水平密闭圆筒中央有一活塞，两边气柱长均为L，左边气温为27℃，右边气温为127℃。若保持左边气体温度不变，右边气体温度升高到227℃，则活塞将向 边移动，移动距离为 。

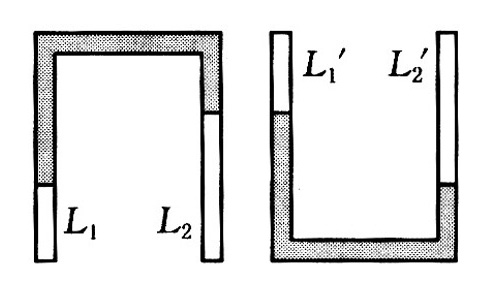
8．如图所示，圆柱形容器内有A、B、C三个独立自由转动的活塞，在温度为*T*0时将容器分隔成三个部分，它们的体积之比为*V*A∶*V*B∶*V*C＝1∶2∶3，当它们的温度一起升高到2*T*0时，三部分气体的体积之比为\_\_\_\_\_\_\_，若分别对三部分气体加热，使它们的体积相等，此时它们的热力学温度之比为\_\_\_\_\_\_\_。

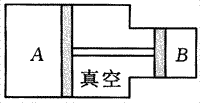
10．如图所示，U形管两臂粗细不等开口向上，封闭的粗管截面积是开口的细管的两倍，管中装入水银，两管中水银面与管口距离均为12cm，大气压为75cmHg。现将粗管管口封闭，然后在细管管口处将一活塞缓慢推入管中，直到两管中液面高度差达到6cm为止，则活塞下移的距离为 cm。

11．如图所示，水平放置的两个气缸A、B，缸内活塞截面积均为S，两活塞间用细杆相连，两活塞与缸壁间摩擦不计，缸内密闭气柱长分别为L1和L1，温度为T，压强与大气压强p0相等，现对缸内A气体加热，活塞向右缓慢移动△L，而缸A静止不动，此过程缸B温度不变，则此时缸A内气体的温度为 ，地面对气缸A的摩擦力大小为 。

12．如图所示，一圆柱形容器两端封闭水平放置，正中间有一质量为m、截面积为S的活塞，两边气体压强均为p，活塞与气缸壁间摩擦不计。若容器向左做匀加速运动时，左、右两边气体体积之比为k，则其加速度大小为　　　　。

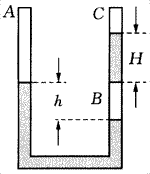
## 三．计算题：

13．如图所示，粗细均匀的U形管两端封闭，其中水银柱封住两段空气柱，温度不变。当两端向下竖直放置时气柱长分别为L1＝3cm和L2＝15cm，两端向上竖直放置时气柱长分别为L1′＝6cm和L2′＝12cm。问平放在水平地面上时，两气柱长L1″和L2″各为多少？

14．如图所示，固定气缸两端活塞截面积分别为S1和S2，活塞间有轻杆相连，两活塞间为真空，摩擦不计。最初A内气体压强为p0、体积为V1、温度为T1，B内气体体积为V2、温度也为T1。现将A内气体加热到T2，B内气体温度不变，求：（1）活塞再达到平衡时移动的距离；（2）此时B中气体压强。

# 单元练习

## 一．选择题

1． 如图所示，两端封闭竖直放置的U型玻璃管内，有两段水银柱分别隔开A、B、C三部分气体。当两段水银柱都静止不动时，A、B、C三部分气体的压强分别是pA、pB、pC，已知H＞h。则（ ）

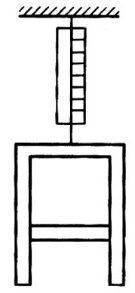
（A）pB＞pA＞pC （B）pA＞pB＞pC

（C）pB＞pC＞pA （D）pC＞pB＞pA

2．两端封闭、粗细均匀的直玻璃管竖直放置，管内的空气被一段水银柱隔成上、下两部分，上部气体柱较长，初始温度相同。为使水根柱相对玻璃管向上移动，则可以（ ）

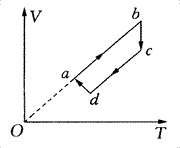
（A）将玻璃管稍倾斜些 （B）使玻璃管自由下落

（C）使玻璃管匀加速上升 （D）将两部分气体升高相同温度

3．如图所示，封闭着理想气体的气缸开口向下竖直挂在弹簧秤下，弹簧秤的示数为F，已知气缸的质量为M，活塞质量为m，横截面积为S，活塞与缸壁间的摩擦不计，大气压强为p0，则缸内气体的压强为（ ）

（A）p0－ （B）p0－

（C）p0－ （D）p0－



4．如图所示，为一定质量的理想气体的状态变化过程，ab、bc、cd、da都是直线段，其中ab平行cd，bc垂直于T轴，ab延长经过原点O，则（ ）

（A）ab过程是等压过程 （B）cd过程是等压过程

（C）bc过程压强减小 （D）da过程压强减小

5．只要知道下列哪一组物理量，就可以估算出气体分子间的平均距离（ ）

（A）阿伏伽德罗常数，该气体的质量和摩尔质量

（B）阿伏伽德罗常数，该气体的摩尔质量和密度

（C）阿伏伽德罗常数，该气体的质量和体积

（D）该气体的密度、体积和摩尔质量

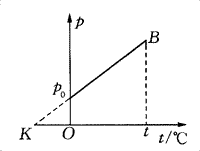
6．下列说法中正确的是（ ）

（A）要推活塞压缩气缸内的气体需加很大的力，这说明气体分子间存在着斥力

（B）要拉活塞使气缸内气体体积增大需加很大的力，这说明气体分子间存在着引力

（C）水的体积很难被压缩，这是分子间存在斥力的宏观表现

（D）气体总是很容易充满容器，这是分子间存在斥力的宏观表现



7．如图所示为一定质量的气体等容变化过程的实验图线，则以下说法中正确的有（ ）

（A）其斜率为p0/273

（B）其延长线与横坐标轴的交点坐标为（－273，0）

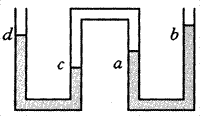
（C）B点压强pB＝（273＋t）p0/273

（D）p0表示0K时的压强

8．装有同种气体的A、B容器，用水平玻璃细管相连，管中有一段静止水银 K柱隔开，它们的体积和温度关系分别是VA＝4VB/5，TA＝5TB/4。现将A、B分别升温，为使水银柱仍静止在原处，则它们的温度变化ΔTA与ΔTB有（ ）

（A）ΔTA＝ΔTB （B）ΔTA＝4ΔTB­/5

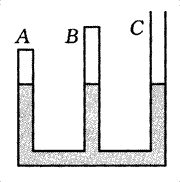
（C）ΔTA＝5ΔTB­/4 （D）ΔTA＝25ΔTB­/10

9．如图所示，两端开口的均匀弯管中有两段水银柱封闭了一段空气柱，若再往b管中注入一些水银，则（ ）

（A）a管内水银面上升的距离等于c管中水银面下降的距离

（B）a管内水银面上升的距离小于c管中水银面下降的距离

（C）注入b管内的水银和c管下降的水银一样多

（D）注入b管内的水银比d管上升的水银多

10．如图所示，连通器的三支管中水银面处于同一高度，A、B管上端封闭，B管较A管长，今再在C管中加入一定量的水银，保持温度不变，则（ ）

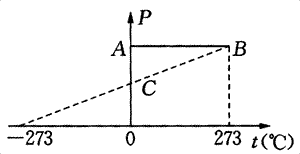
（A）A、B管内水银面高度仍相同，但低于C管中水银面

（B）A管内水银面最低，C管内水银面最高

（C）A管内气体压强最大，且大于大气压强

（D）A管内气体压强最小，且小于大气压强

## 二、填空题

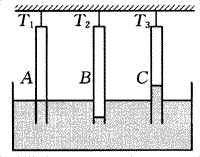
11．一定质量的理想气体状态变化过程如图所示，已知状态A的体积为VA＝10L，则从A到B气体体积变化了\_\_\_\_\_\_L，由B到C气体体积变化了\_\_\_\_\_\_\_L。

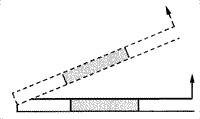
12．两粗细均匀的竖直玻璃管A与B，通过一条橡皮管连通，其中注入水银，原来两管内的水银面一样高，闭管A内空气柱长为11cm，开口管B的管顶比A的管顶高12cm，现将B管缓慢下降，直到两管管顶平齐，这时两管内水银面高度差为9cm，则可知当时的大气压强是 。

13．容积为5L的没有空气的篮球，用横截面积为5 cm2、冲程为25cm的打气筒给篮球打气，设打气过程中温度不变，则在打第81次时，打气筒活塞至少推下 cm，空气才能进入篮球内，此时至少需 N的外力才能推动活塞。

14．已知平地上的气压为1大气压，温度为27℃，某高山上气压为0.5大气压，气温为零下23℃，通常人在平地上每分钟要呼吸18次，则在此高山上人每分钟呼吸次数应变为 次（假设人每次呼吸空气的体积相同）。

15．一定质量的理想气体由状态1经等容过程到状态3，再经等压过程到状态2，也可先经等压过程到状态4，再经等容过程到状态2，状态1和状态2温度相同，状态3温度为T3，状态4温度为T4，则状态1的温度为 。

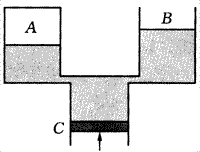
16．如图所示，A、B、C三只相同的试管，一端封闭，封闭端有一小环由线悬挂在天花板上，开口端插入水银槽中同样深度，管内装有理想气体，三根细线的张力分别为T1、T2、T3，管内气体的压强分别为p1、p2、p3，质量分别为m1、m2、m3，环境温度相同，则三管中气体的压强大小关系为 ，气体质量大小关系为 ，细线张力大小关系为 。

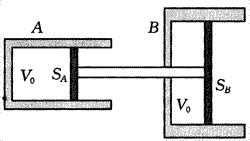
17．如图所示，长1m，一端开口的均匀细玻璃管，横截面积为1cm2，质量不计，开始时水平放置，中间用长为48cm的水银柱封有25cm长的空气柱。现用细绳拉住玻璃管开口端，使之静止在图示位置，与水平面成30°，绳与管相垂直，则此时空气柱的长度是 cm，此时绳的拉力大小为 N。大气压强为76 cmHg，水银密度为1.36×104kg/m3。

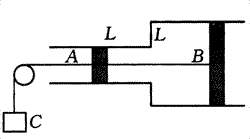
18．某登山爱好者在攀登珠穆朗玛峰的过程中，发现他携带的手表表面玻璃发生了爆裂，这种手表是密封的，出厂时给出的参数为27℃时表内气体压强为105Pa。在内外压强差超过6×104Pa，手表表面玻璃可能爆裂，已知当时手表处的气温为－13℃，则手表表面玻璃爆裂时，表内气体压强的大小为 Pa，已知外界大气压强随高度变化而变化，高度每上升12m，大气压强降低133Pa，设海平面大气压为100Pa，则登山运动员此时的海拔高度约为 m。

## 三、计算题

19．水银气压计从水银槽液面到封闭的直玻璃管顶端的距离为Lcm，由于气泡混入封闭端，在温度为t1时，封闭管内水银柱高h1cm，而实际气压为H cmHg，因此，应该对气压读数进行修正，如在温度t时读数为h cm，应加上一个修正值，求这个修正值的一般表达式。

20．如图所示装置中，A、B和C为内径相等的玻璃管，它们都处于竖直位置。A、B两管的上端等高，管内装有水，A管上端封闭，管内封闭了部分气体，B管上端开口，C管中水的下方有活塞顶住。A、B、C三管由内径很小的细管相连。开始时，A管中气体长度LA＝3.0m，B管内气柱长度LB＝2.0m，C管中水柱长度L0＝3.0m，整个装置处于平衡状态。现将活塞缓慢向上推，直到C管中的水全部被顶到上面的管中，求此时A管中气柱的长度。已知大气压强p0＝1.0×105Pa，计算时重力加速度g取10m/s2。

21．如图所示，在固定的气缸A和B中分别用活塞封住一定质量的理想气体，活塞面积之比为SA∶SB＝1∶2。两活塞用穿过B的底部的刚性细杆相连，可沿水平方向无摩擦滑动，两个气缸都不漏气，初始时A、B中气体的体积均为V0，温度均为T0＝300K，大气压强为p0。A中气体压强pA＝1.5p0，现对A加热，使其中气体压强升到pA′＝2p0，同时保持B中气体温度不变，求此时A中气体温度TA′。

22．水平放置、内壁光滑、两端面积不等的柱形气缸两端开口，如图所示，活塞A的面积为SA＝10cm2，活塞B的面积为SB＝20cm2，两活塞用质量不计的细绳连接，活塞A还通过细绳、定滑轮与质量为1kg的重物C相连，在缸内气温为t1＝227℃时，两活塞保持静止，此时两活塞离开气缸接缝处距离都是L＝10cm，大气压强p0＝1.0×105Pa保持不变，试求：（1）此时气缸内被封闭气体的压强；（2）在温度由t­1缓慢下降到t2＝－23℃的过程中，气缸内活塞A、B的移动情况；（3）当活塞A、B间细绳拉力为零时，气缸内气体的温度。