## 气体动理论(二)

## 一、选择题

- 1. 有两个容器,一个盛氢气,另一个盛氧气,如果两种气体分子的方均根速率相等,那么 由此可以得出下列结论,正确的是()
- (A) 氧气的温度比氢气的高; (B) 氢气的温度比氧气的高;
- (C)两种气体的温度相同; (D)两种气体的压强相同。
- 2. 两个体积都为V的容器 A和B,A中装有单原子理想气体,B中装有双原子理想气体, 若两种气体的压强相同,则这两种气体的单位体积的热力学能(内能) $\frac{E_A}{V}$  和 $\frac{E_B}{V}$  的关系 为(

(A) 
$$\frac{E_A}{V} < \frac{E_B}{V}$$
; (B)  $\frac{E_A}{V} = \frac{E_B}{V}$ ; (C)  $\frac{E_A}{V} > \frac{E_B}{V}$ ; (D) 无法判断。

- 3. 温度为27℃ 时, 1 mol 氧气所具有的平动动能和转动动能分别为(
  - (A)  $E_{\text{FF}} = 6.21 \times 10^{-21} \text{ J}, \quad E_{\text{FF}} = 4.14 \times 10^{-21} \text{ J}$
  - (B)  $E_{\text{FF}} = 4.14 \times 10^{-21} \text{ J}, \quad E_{\text{FF}} = 6.21 \times 10^{-21} \text{ J}$
  - (C)  $E_{\text{pp}} = 2.49 \times 10^3 \text{ J}, \quad E_{\text{pp}} = 3.74 \times 10^3 \text{ J}$
  - (D)  $E_{\text{pp}} = 3.74 \times 10^3 \text{ J}$ ,  $E_{\text{pp}} = 2.49 \times 10^3 \text{ J}$
- 4. 质量为M kg 的刚性三原子分子理想气体,其分子的摩尔质量为 $\mu$ ,当它处于温度为T的 平衡态时,该气体所具有的内能为(

- (A)  $\frac{7}{2}\frac{M}{\mu}RT$  (B)  $\frac{3M}{\mu}RT$  (C)  $\frac{5}{2}\frac{M}{\mu}RT$  (D)  $\frac{3}{2}\frac{M}{\mu}RT$
- 5. 容积恒定的容器内盛有一定量某种理想气体,其分子热运动的平均自由程为 $\overline{\lambda}_n$ ,平均碰 撞频率为 $ar{Z}_0$ ,若气体的热力学温度降低为原来的 1/4 倍,则此时分子平均自由程 $ar{\lambda}$  和平均

碰撞频率 $\bar{Z}$ 分别为(	)
---------------------	---

- (A)  $\overline{\lambda} = \overline{\lambda}_0$ ,  $\overline{Z} = \overline{Z}_0$
- (B)  $\overline{\lambda} = \overline{\lambda}_0$ ,  $\overline{Z} = 0.5 \overline{Z}_0$
- (C)  $\overline{\lambda} = 2 \overline{\lambda}_0$ ,  $\overline{Z} = 2 \overline{Z}_0$
- (D)  $\overline{\lambda} = \sqrt{2}\overline{\lambda}_0$ ,  $\overline{Z} = 0.5\overline{Z}_0$

## 二、填空题

1. 温度为 $T$ 的热平衡态下,物质分子的每个自由度都	『具有的平均动能为;温度为
T 的热平衡态下,每个分子的平均总能量	; 温度为 $T$ 的热平衡态下, $\nu$
$mol(v = m_0 / M)$ 为摩尔数)分子的平均总能量	$_{:}$ 温度为 $_{T}$ 的热平衡态下,每个分子
的平均平动动能。	

2. 一定量的理想与			分子的平均碰撞次数Z的变
化情况是 z	(填"减小"、"增大"或	文"不变"),平均	J自由程λ的变化情况是
λ(垻	真"减小"、"增大"或"不到	₹")。	

- 3. 1 mol 刚性分子的理想气体氦 (He), 当其温度升高 1 K 时, 其内能的增加值为\_\_\_\_。
- 4. 某状态下理想气体刚性双原子分子的平均平动动能为 $6.0 \times 10^{-21}$  J,则其平均转动动能为
- 5. 如果氢气和氦气的温度相同,则它们的分子平均动能 。(填:相等或不等)

## 三、计算题

- 1. 将 1 mol 温度为 T 的水蒸气分解为同温度的氢气和氧气,试求氢气和氧气的热力学能(内能)之和比水蒸气的热力学能增加了多少?(所有气体分子均视为刚性分子)。
- 2.容器内某理想气体的温度T=273 K,压强p=101.3 Pa ,密度为 $\rho=1.25\times 10^{-3}$  kg/m³,求:(1)气体的摩尔质量;(2)气体分子运动的方均根速率;(3)气体分子的平均平动动能和转动动能;(4)单位体积内气体分子的总平动动能;(5)0.3 mol 该气体的内能。