参考答案

一、选择题

题号	1	2	3	4	5
答案	A	A	D	В	В

二、填空题

1.
$$\frac{1}{2}kT$$
; $\frac{i}{2}kT$; $\frac{i}{2}vRT$; $\frac{3}{2}kT$

2. 减小;增大。

3. 12.5 J

4. $4.0 \times 10^{-21} \,\mathrm{J}$

5. 不等

三、计算题

1

解: 1mol 理想气体的内能为 $U = \frac{i}{2}RT$, 分解前水蒸气的内能为

$$U_1 = \frac{i}{2}RT = \frac{6}{2}RT = 3RT$$

1mol 的水蒸气可以分解为 1mol 的氢气和 0.5mol 的氧气, 因为温度没有改变, 所以分解后, 氢气和氧气所具有的内能分别为

所以分解前后内能的增量为

$$\Delta U = (U_2 + U_3) - U_1 = (\frac{5}{2}RT + \frac{5}{4}RT) - 3RT = \frac{3}{4}RT$$

2.

(1)
$$\pm pV = \frac{M}{\mu}RT$$
, $\rho = \frac{M}{V}$

得
$$\mu = \frac{\rho RT}{p} = \frac{1.25 \times 10^{-3} \times 8.31 \times 273}{101.3} = 0.028 \text{ kg/mol}$$

(2)
$$\sqrt{\overline{v^2}} = \sqrt{\frac{3RT}{\mu}} = \sqrt{\frac{3p}{\rho}} = \sqrt{\frac{3 \times 101.3}{1.25 \times 10^{-3}}} = 493 \text{ m/s}$$

(3) 平均平动动能
$$\overline{\varepsilon_t} = \frac{3}{2}kT = 1.5 \times 1.38 \times 10^{-23} \times 273 = 5.65 \times 10^{-21}$$
 J

平均转动动能
$$\overline{\varepsilon_r} = kT = 1.38 \times 10^{-23} \times 273 = 3.77 \times 10^{-21}$$
 J

(4) 单位体积内气体分子的总平动动能
$$\overline{E_t} = n\overline{\varepsilon_t}$$
, $n = \frac{p}{kT}$
$$\overline{E_t} = \frac{p}{kT} \cdot \overline{\varepsilon_t} = \frac{101.3}{1.38 \times 10^{-23} \times 273} \times 5.65 \times 10^{-21} = 1.52 \times 10^2 \text{ J/m}^3$$

(5) 由于在常温下,所以可将理想气体看作是刚性双原子分子,即 i=5

气体的内能
$$E = \frac{M}{\mu} \frac{i}{2} RT = 0.3 \times \frac{5}{2} \times 8.31 \times 273 = 1.70 \times 10^3$$
 J

