263

(1)

水素分子の平均の速さ v_{mH} は、

$$v_m = \sqrt{\frac{_{3RT}}{_{M}}}$$
 LD.

 $R=8.31J/(mol\cdot K)$, T=6000K , $M=1\times 10^{-3}kg$

を代入して、

$$v_{mH} = \sqrt{\frac{3 \cdot 8.31 \cdot 6000}{1 \times 10^{-3}}}$$
$$= 1.2 \times 10^4 \, \text{m/}_S$$

(2)

水分子の平均の速さ v_{mH2O} は、

$$v_m = \sqrt{\frac{3RT}{M}} \text{ LD}.$$

 $R=8.31J/(mol\cdot K)$, T=373K , $M=18\times 10^{-3}kg$

を代入して、

$$v_{mH2O} = \sqrt{\frac{3 \cdot 8.31 \cdot 373}{18 \times 10^{-3}}}$$
$$= 7.2 \times 10^{2} \, \text{m/s}$$

(3)

ヘリウム分子の平均の速さ v_{mHe} は、

$$v_m = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$$
 £0.

 $R=8.31J/(mol\cdot K)$, T=4.2K , $M=4\times 10^{-3}kg$

を代入して、

$$v_{mHe} = \sqrt{\frac{3 \cdot 8.31 \cdot 4.2}{4 \times 10^{-3}}}$$

= 1.6 × 10² m/_S