Задача 462

$$n(H_2)=1$$
 моль мольные доли компонентов в смеси:
$$n(N_2)=2 \text{ моль}$$
 $\chi(H_2)=\frac{n(H_2)}{n(H_2)+n(N_2)+n(Ar)}=\frac{1 \text{ моль}}{1 \text{ моль}+2\text{моль}+5\text{моль}}=0,125$
$$S'_{298}(H_2)-?$$

$$S'_{298}(N_2)-?$$

$$S'_{298}(Ar)-?$$

$$S'_{298}(Ar)-?$$

$$\chi(Ar)=\frac{n(Ar)}{n(H_2)+n(N_2)+n(Ar)}=\frac{2\text{моль}}{1 \text{ моль}+2\text{моль}+5\text{моль}}=0,25$$

$$\chi(Ar)=\frac{n(Ar)}{n(H_2)+n(N_2)+n(Ar)}=\frac{5\text{моль}}{1 \text{ моль}+2\text{моль}+5\text{моль}}=0,625$$
 Стандартные энтропии веществ:

$$S_{298}^{0}(H_{2}) = 131 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}$$
 $S_{298}^{0}(N_{2}) = 192 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}}$
 $S_{298}^{0}(Ar) = 150, 8 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}}$

Энтропия каждого компонента в смеси:

$$S_{298}'(H_2) = n(H_2) \cdot \left(S_{298}^0(H_2) - R \cdot \ln \chi(H_2)\right) = 1 \text{ моль} \cdot \left(131 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} - 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} \cdot \ln 0,125\right) = 148,3 \frac{\text{Дж}}{\text{K}}$$

$$S_{298}'(N_2) = n(N_2) \cdot \left(S_{298}^0(N_2) - R \cdot \ln \chi(N_2)\right) = 2 \text{ моль} \cdot \left(192 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} - 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} \cdot \ln 0,25\right) = 407 \frac{\text{Дж}}{\text{K}}$$

$$S_{298}'(Ar) = n(Ar) \cdot \left(S_{298}^0(Ar) - R \cdot \ln \chi(Ar)\right) = 5 \text{ моль} \cdot \left(150,8 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} - 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} \cdot \ln 0,625\right) = 773,5 \frac{\text{Дж}}{\text{K}}$$
Энтропия смеси:

$$S(cmecu) = S'_{298}(H_2) + S'_{298}(N_2) + S'_{298}(Ar) =$$

$$= 148,3 \frac{\text{Дж}}{\text{K}} + 407 \frac{\text{Дж}}{\text{K}} + 773,5 \frac{\text{Дж}}{\text{K}} = 1328,8 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}}$$