Задача 470

$$n(He) = 2$$
 моль $n(Cl_2) = 3$ моль $n(Ne) = 1,5$ моль $S'_{298}(He) - ?$ $S'_{298}(Cl_2) - ?$ $S'_{298}(Ne) - ?$ $S(cmecu) - ?$

Мольные доли компонентов в смеси:

$$\chi(He) = \frac{n(He)}{n(He) + n(Cl_2) + n(Ne)} = \frac{2 \text{ моль}}{2 \text{ моль} + 3 \text{ моль} + 1,5 \text{ моль}} = 0,3077$$

$$\chi(Cl_2) = \frac{n(Cl_2)}{n(He) + n(Cl_2) + n(Ne)} = \frac{3 \text{ моль}}{2 \text{ моль} + 3 \text{ моль} + 1,5 \text{ моль}} = 0,4615$$

$$\chi(Ne) = \frac{n(Ne)}{n(He) + n(Cl_2) + n(Ne)} = \frac{1,5 \text{ моль}}{2 \text{ моль} + 3 \text{ моль} + 1,5 \text{ моль}} = 0,2308$$

Стандартные энтропии веществ:

$$S_{298}^{0}(He) = 126 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}$$
 $S_{298}^{0}(Cl_{2}) = 223 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}$
 $S_{298}^{0}(Ne) = 146 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}}$

Энтропия каждого компонента в смеси:

$$S_{298}'(He) = n(He) \cdot \left(S_{298}^{0}(He) - R \ln \chi(He)\right) = 2 \text{ моль} \cdot \left(126\frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} - 8,31\frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} \cdot \ln 0,3077\right) = 271,6\frac{\text{Дж}}{\text{K}}$$

$$S_{298}'(Cl_{2}) = n(Cl_{2}) \cdot \left(S_{298}^{0}(Cl_{2}) - R \ln \chi(Cl_{2})\right) = 3 \text{ моль} \cdot \left(223\frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} - 8,31\frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} \cdot \ln 0,4615\right) = 688,3\frac{\text{Дж}}{\text{K}}$$

$$S_{298}'(Ne) = n(Ne) \cdot \left(S_{298}^{0}(Ne) - R \ln \chi(Ne)\right) = 1,5 \text{ моль} \cdot \left(146\frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} - 8,31\frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{K}} \cdot \ln 0,2308\right) = 237,3\frac{\text{Дж}}{\text{K}}$$
Энтропия смеси:

$$S(cmecu) = S'_{298}(He) + S'_{298}(Cl_2) + S'_{298}(Ne) = 271, 6 \frac{\text{M/K}}{\text{K}} + 688, 3 \frac{\text{M/K}}{\text{K}} + 237, 3 \frac{\text{M/K}}{\text{K}} = 1197, 2 \frac{\text{M/K}}{\text{M/K}} = 119$$