

Az elpárolgott vízmennyiség $600 \text{ km}^2 \cdot 0,01 \text{ mm} = 6 \cdot 10^9 \text{ cm}^3$, amelynek tömege $6 \cdot 10^9 \text{ g}$. A normál állapotú ($T_0 = 273 \text{ K}$, $p_0 = 760 \text{ Hgmm}$) levegő sűrűsége $d_0 = 0,001293 \text{ g/cm}^3$, így $T = 293 \text{ K}$ -on, $p = 17,5 \text{ Hgmm}$ nyomáson

$$d = d_0 \frac{p}{p_0} \cdot \frac{T_0}{T} = 0,0000278 \text{ g/cm}^3.$$

Az ugyanilyen állapotú vízgőz sűrűsége ennek 62%-a, azaz $0,0000175 \text{ g/cm}^3$. Tehát $6 \cdot 10^9 \text{ g}$ vízgőz térfogata ilyen állapotban:

$$\frac{6 \cdot 10^9 \text{ g}}{1,75 \cdot 10^{-5} \text{ g/cm}^3} = 3,48 \cdot 10^{14} \text{ cm}^3 = 3,48 \cdot 10^8 \text{ m}^3 = 0,348 \text{ km}^3.$$

Gáspár Rezső (Debrecen, Kossuth g. III. o. t.)