$$H = \frac{1000 \cdot 18.01528 \cdot 2.93 \cdot 37.5 \cdot 0.01}{28.96559 \cdot \left(96.71 - 2.93 \cdot 37.5 \cdot 0.01\right)} = 7.14741 \text{ g } H_2O \text{ vapor/kg dry air}$$