

Um caso interessante (densidade).

O clorofórmio é vendido por massa ($d=1,4 \text{ g/cm}^3$) e o éter comum, por volume ($d=1,4 \text{ g/cm}^3$). Se ambos são líquidos por que um é vendido por massa e o outro por volume?

Sendo a densidade da água igual a $d = 1,0 \text{ g/cm}^3$, ou seja, $1,0 \text{ cm}^3$ de água pesam $1,0 \text{ g}$. utilizando este raciocínio, cada $1,0 \text{ L}$ de clorofórmio tem uma massa de $1,4 \text{ kg}$; já $1,0 \text{ L}$ de éter têm uma massa de $0,8 \text{ kg}$. Dessa forma constatamos que líquidos mais densos que a água são vendidos por massa, os menos densos são vendidos por volume.