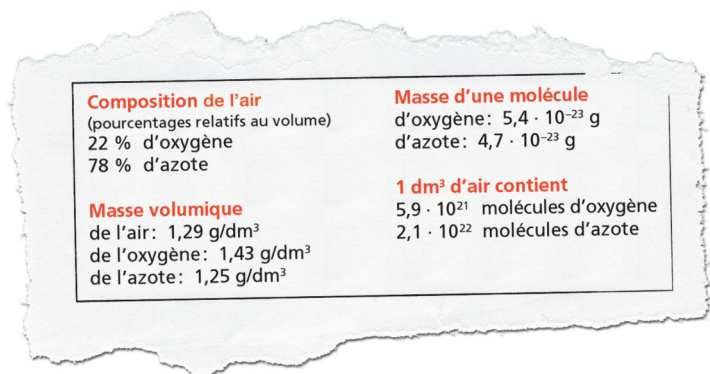


NO146 L'air

Ces informations sont-elles compatibles ?



Composition de l'air (pourcentages relatifs au volume) 22 % d'oxygène 78 % d'azote	Masse d'une molécule d'oxygène: $5,4 \cdot 10^{-23}$ g d'azote: $4,7 \cdot 10^{-23}$ g
Masse volumique de l'air: $1,29 \text{ g/dm}^3$ de l'oxygène: $1,43 \text{ g/dm}^3$ de l'azote: $1,25 \text{ g/dm}^3$	1 dm³ d'air contient $5,9 \cdot 10^{21}$ molécules d'oxygène $2,1 \cdot 10^{22}$ molécules d'azote