

DENSITÀ

DENSITÀ ASSOLUTA

La **densità assoluta** di una sostanza è il rapporto tra la sua massa e il suo volume. Ovvero: è la massa di una sua unità di volume e perciò viene anche detta **massa volumica**.

$$\delta = \frac{m}{V}$$

Questa grandezza fisica, nel S.I., è misurata in kg/m^3 .

DENSITÀ RELATIVA

La **densità relativa** di una sostanza è il rapporto tra la densità assoluta della sostanza stessa e quella di un'altra arbitrariamente scelta. È comodo scegliere come sostanza di riferimento l'acqua a 4°C , la cui densità assoluta è 10^3kg/m^3 .

Quindi si può dare la seguente definizione: **la densità relativa di una sostanza è il rapporto tra la sua densità assoluta e la densità assoluta dell'acqua a 4°C .**

$$\delta_r = \frac{\delta}{\delta_a}$$

La **densità relativa** di una sostanza è anche il rapporto tra la sua massa e la massa di un uguale volume di acqua alla temperatura di 4°C .

$$\delta_r = \frac{m}{m_a}$$