

Important Unit Conversions Thermodynamics

Distance

1 Em	$= 1 \times 10^{+18} \text{ m}$
1 Pm	$= 1 \times 10^{+15} \text{ m}$
1 Tm	$= 1 \times 10^{+12} \text{ m}$
1 Gm	$= 1 \times 10^{+9} \text{ m}$
1 Mm	$= 1 \times 10^{+6} \text{ m}$
1 km	$= 1 \times 10^{+3} \text{ m}$
1 cm	$= 1 \times 10^{-2} \text{ m}$
1 mm	$= 1 \times 10^{-3} \text{ m}$
1 μm	$= 1 \times 10^{-6} \text{ m}$
1 nm	$= 1 \times 10^{-9} \text{ m}$
1 Å	$= 1 \times 10^{-10} \text{ m}$
1 pm	$= 1 \times 10^{-12} \text{ m}$
1 fm	$= 1 \times 10^{-15} \text{ m}$

Volume

1 L	$= 1 \times 10^{-3} \text{ m}^3$
1 dm ³	$= 1 \times 10^{-3} \text{ m}^3$
1 L	$= 1 \text{ dm}^3$
1 mL	$= 1 \times 10^{-6} \text{ m}^3$
1 mL	$= 1 \times 10^{-3} \text{ dm}^3$
1 mL	$= 1 \times 10^{-3} \text{ L}$

Pressure

1 atm	$= 101,325 \text{ Pa}$
1 bar	$= 100,000 \text{ Pa}$
1 atm	$= 1.01325 \text{ bar}$
1 atm	$= 760 \text{ mmHg}$
1 atm	$= 760 \text{ Torr}$
1 bar	$= 750 \text{ Torr}$
1 Torr	$= 133.3 \text{ Pa}$
1 mbar	$= 1 \times 10^{-3} \text{ bar}$
1 mbar	$= 100 \text{ Pa}$
1 mbar	$= 0.75 \text{ Torr}$

Dr J.R. Agger 2014