

Masse - Flüssigvolumen – Gasvolumen

Masse - volume du liquide - volume de gaz

Umrechnungsfaktoren	-	Facteurs de conversion
-	Umrechnungsfaktoren mit 3 Stellen nach dem Komma	-
-	Facteurs de conversion avec 3 dec.après la virgule	-
-	-	ts °C / Ts °K
O ₂ Sauerstoff Oxygène	1 kg = 0,876 l = 0,747 nm ³ 1 l = 0,853 nm ³ = 1,142 kg 1 nm ³ = 1,338 kg = 1,172 l	-183 / 90,2
N ₂ Stickstoff Azote	1 kg = 1,237 l = 0,855 nm ³ 1 l = 0,691 nm ³ = 0,808 kg 1 nm ³ = 1,171 kg = 1,448 l	-196 / 77,2
Ar Argon Argon	1 kg = 0,718 l = 0,599 nm ³ 1 l = 0,835 nm ³ = 1,393 kg 1 nm ³ = 1,668 kg = 1,198 l	-186 / 87,2
He Helium Hélium	1 kg = 8,003 l = 5,986 nm ³ 1 l = 0,748 nm ³ = 0,125 kg 1 nm ³ = 0,167 kg = 1,337 l	-268,9 / 4,3
H ₂ Wasserstoff Hydrogène	1 kg = 14,090 l = 11,890 nm ³ 1 l = 0,844 nm ³ = 0,071 kg 1 nm ³ = 0,084 kg = 1,185 l	-252,8 / 20,4
CO ₂ Kohlenstoffdioxid (Kohlensäure) Dioxyde de carbone	1 kg = 0,847 l = 0,541 nm ³ 1 l = 0,638 nm ³ = 1,180 kg 1 nm ³ = 1,850 kg = 1,567 l	-56,6* / 216,6*
N ₂ O Distickstoffoxid Protoxyde d'azote	1 kg = 0,818 l = 0,541 nm ³ 1 l = 0,662 nm ³ = 1,223 kg 1 nm ³ = 1,847 kg = 1,511 l	-88,5 / 184,7

Grundlagen CPI-Dokument GC 201-72 (O₂, N₂, Ar)
L'AIR LIQUIDE 1976 (He, H₂, CO₂, N₂O)

Références Document CPI GC 201-72 (O₂, N₂, Ar)
L'AIR LIQUIDE 1976 (He, H₂, CO₂, N₂O)

Definitionen 1 nm³ = 1 m³ Gas bei einer Temperatur von 15°C und dem absoluten Druck von 750 mm Hg = 1 bar
1 kg = Gewicht des flüssigen Gases bei Siedetemperatur ts bzw. Ts und 1013 mbar
1 l = Volumen des flüssigen Gases bei Siedetemperatur ts bzw. Ts und 1013 mbar
* = auf Tripelpunkt TT und 5,179 bar

Définitions 1 nm³ = 1 m³ de gaz à une température de 15°C et à la pression absolue de 750 mm Hg = 1 bar
1 kg = le poids du gaz liquéfié à la température d'ébullition ts respectivement Ts et à la pression de 1013 mbars
1 l = le volume du gaz liquéfié à la température d'ébullition ts respectivement Ts et à la pression de 1013 mbars
* = au point triple TT et 5,179 bars