



Masse volumique et densité des gaz

Mettre à jour les cellules
sur fond jaune

Conditions Normales de Temp° et Pression	Conditions particulières
Température :	Température :
0,00 °C	20,00 °C
273,15 K	293,15 K
Pression absolue :	Pression absolue :
1,01325 bar	2,00000 bar
101 325 Pa	200 000 Pa
Volume molaire dans ces conditions :	Volume molaire dans ces conditions :
22,41399 l/mol	12,18693 l/mol

	Nom	Symbole ou formule	Temp° de vaporisation en °C (avec P = 1 atm)	Masse molaire	Masse volumique en kg/m³ dans les conditions ci-dessus	Densité par rapport à l'air	Masse volumique en kg/m³ dans les conditions ci-dessus
GAZ	Air		-194,30	28,99	1,29349	1,000	2,37896
	Argon	Ar	-185,85	40	1,78460	1,380	3,28220
	Azote	N ₂	-195,80	28	1,24922	0,966	2,29754
	Butane	C ₄ H ₁₀	-0,50	58	2,58767	2,001	4,75920
	Chlore	Cl ₂	-34,04	71	3,16766	2,449	5,82591
	Dioxyde de carbone	CO ₂	-78,50	44	1,96306	1,518	3,61042
	Dioxyde de soufre	SO ₂	-10,00	64	2,85536	2,207	5,25153
	Ethylène	C ₂ H ₄	-103,90	28	1,24922	0,966	2,29754
	Hélium	He	-268,93	4	0,17846	0,138	0,32822
	Hydrogène	H ₂	-252,87	2	0,08923	0,069	0,16411
	Méthane	CH ₄	-161,52	16	0,71384	0,552	1,31288
	Monoxyde de carbone	CO	-191,00	28	1,24922	0,966	2,29754
	Oxygène	O ₂	-182,95	32	1,42768	1,104	2,62576
	Ozone	O ₃	-111,90	48	2,14152	1,656	3,93864
	Propane	C ₃ H ₈	-42,10	44	1,96306	1,518	3,61042