

Molvolumen von Gasen

T/ [°C]	p/[kPa]								p(H ₂ O)/ [kPa]
	96	98	100	101	102	104	106		
15	25,0	24,4	24,0	23,7	23,5	23,0	22,6	1,9	
17	25,1	24,6	24,1	23,9	23,7	23,2	22,8	2,2	
19	25,3	24,8	24,3	24,0	23,8	23,4	22,9	2,5	
20	25,4	24,9	24,4	24,1	23,9	23,4	23,0	2,7	
21	25,5	25,0	24,5	24,2	24,0	23,5	23,1	2,8	
23	25,6	25,1	24,6	24,4	24,1	23,7	23,2	3,1	
25	25,8	25,3	24,8	24,5	24,3	23,8	23,4	3,4	

Molvolumen von Gasen

T/ [°C]	p/[kPa]							p(H ₂ O)/ [kPa]
	96	98	100	101	102	104	106	
15	25,0	24,4	24,0	23,7	23,5	23,0	22,6	1,9
17	25,1	24,6	24,1	23,9	23,7	23,2	22,8	2,2
19	25,3	24,8	24,3	24,0	23,8	23,4	22,9	2,5
20	25,4	24,9	24,4	24,1	23,9	23,4	23,0	2,7
21	25,5	25,0	24,5	24,2	24,0	23,5	23,1	2,8
23	25,6	25,1	24,6	24,4	24,1	23,7	23,2	3,1
25	25,8	25,3	24,8	24,5	24,3	23,8	23,4	3,4

Molvolumen !

T/ [°C]	96	98	100	p/[kPa]
15	25,0	24,4	24,0	23,7
17	25,1	24,6	24,1	23,9
19	25,3	24,8	24,3	24,0
20	25,4	24,9	24,4	24,1
21	25,5	25,0	24,5	24,2
23	25,6	25,1	24,6	24,4
25	25,8	25,3	24,8	24,5

Einheit: 1L

von Gasen

a]			$p(\text{H}_2\text{O})/$ [kPa]
102	104	106	
23,5	23,0	22,6	1,9
23,7	23,2	22,8	2,2
23,8	23,4	22,9	2,5
23,9	23,4	23,0	2,7
24,0	23,5	23,1	2,8
24,1	23,7	23,2	3,1
24,3	23,8	23,4	3,4
./mol			