

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
	Einheit: 1L/mol							

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
	Einheit: 1L/mol							

Einheit: 1L/mol

Molvolumen v

T/ [°C]	p/[kPa]			
	96	98	100	101
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			