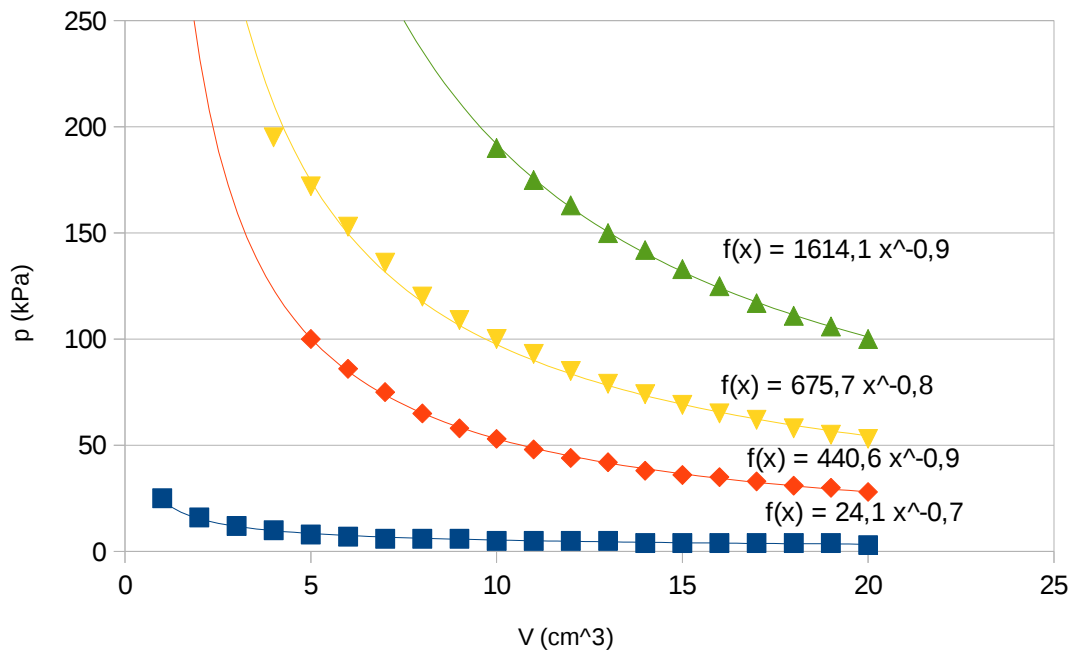


## La legge di Boyle

V(cm <sup>3</sup> )	V0=0	V0=5	V0=10	V0=20	V0=0	V0=5	V0=10	V0=20
	p(kPa)	p(kPa)	p(kPa)	p(kPa)	p*V	p*V	p*V	p*V
1	25				25			
2	16				32			
3	12				36			
4	10		195		40		780	
5	8	100	172		40	500	860	
6	7	86	153		42	516	918	
7	6	75	136		42	525	952	
8	6	65	120		48	520	960	
9	6	58	109		54	522	981	
10	5	53	100	190	50	530	1000	1900
11	5	48	93	175	55	528	1023	1925
12	5	44	85	163	60	528	1020	1956
13	5	42	79	150	65	546	1027	1950
14	4	38	74	142	56	532	1036	1988
15	4	36	69	133	60	540	1035	1995
16	4	35	65	125	64	560	1040	2000
17	4	33	62	117	68	561	1054	1989
18	4	31	58	111	72	558	1044	1998
19	4	30	55	106	76	570	1045	2014
20	3	28	53	100	60	560	1060	2000
		Valori k			52	537	990	1974
		Volumi V0			0	5	10	20

Compressione di un gas a temperatura costante



Valori di k in funzione di V0

