

Costante di Henry per alcuni gas in acqua

dove  $p_a = H_a x_a$

$p_a$  = pressione parziale del soluto  $a$  nella fase gassosa, atm

$x_a$  = frazione molare del soluto  $a$  nella fase liquida

$H_a$  = costante di Henry, atm/frazione molare

$H_a \times 10^{-4}$ , atm/frazione molare

$T, ^\circ\text{C}$	Aria	$\text{CO}_2$	CO	$\text{C}_2\text{H}_6$	$\text{H}_2$	$\text{H}_2\text{S}$	$\text{CH}_4$	NO	$\text{N}_2$	$\text{O}_2$
0	4,32	0,0728	3,52	1,26	5,79	0,0268	2,24	1,69	5,29	2,55
10	5,49	0,104	4,42	1,89	6,36	0,0367	2,97	2,18	6,68	3,27
20	6,64	0,142	5,36	2,63	6,83	0,0483	3,76	2,64	8,04	4,01
30	7,71	0,186	6,20	3,42	7,29	0,0609	4,49	3,10	9,24	4,75
40	8,70	0,233	6,96	4,23	7,51	0,0745	5,20	3,52	10,4	5,35
50	9,46	0,283	7,61	5,00	7,65	0,0884	5,77	3,90	11,3	5,88
60	10,1	0,341	8,21	5,65	7,65	0,103	6,26	4,18	12,0	6,29
70	10,5		8,45	6,23	7,61	0,119	6,66	4,38	12,5	6,63
80	10,7		8,45	6,61	7,55	0,135	6,82	4,48	12,6	6,87
90	10,8		8,46	6,87	7,51	0,144	6,92	4,52	12,6	6,99
100	10,7		8,46	6,92	7,45	0,148	7,01	4,54	12,6	7,01