

Toelatingsexamen Arts/Tandarts 2011

Informatietabel voor de vragen Chemie

- de constante van Avogadro: $6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
- de algemene gaswet: $p \cdot V = n \cdot R \cdot T$
- de gasconstante: $R = 8,31 \text{ J x K}^{-1} \text{ x mol}^{-1} = 0,082 \text{ liter x atm x K}^{-1} \text{ x mol}^{-1}$
- het molaire volume van een gas: $V_m = 22,4 \text{ liter x mol}^{-1}$ bij 273 K en $1,01 \times 10^5 \text{ Pa}$
- de volgende logaritmewaarden: $\log 2 = 0,301$; $\log 3 = 0,477$; $\log 5 = 0,699$; $\log 7 = 0,845$
- de volgende lijst met afgeronde atoommassa's en elektronegatieve waarden van de belangrijkste elementen:

Naam	Symbool	Atoomnummer	Relatieve atoommassa (A_r)	Elektronegatieve waarde
aluminium	Al	13	27	1,47
argon	Ar	18	40	-
arseen	As	33	75	2,20
barium	Ba	56	137,5	0,97
boor	B	5	11	2,01
broom	Br	35	80	2,74
cadmium	Cd	48	112,5	1,46
calcium	Ca	20	40	1,04
chloor	Cl	17	35,5	2,83
chromium	Cr	24	52	1,56
fluor	F	9	19	4,10
fosfor	P	15	31	2,06
goud	Au	79	197	1,42
helium	He	2	4	-
ijzer	Fe	26	56	1,64
jood	I	53	127	2,21
kalium	K	19	39	0,91
kobalt	Co	27	59	1,70
koolstof	C	6	12	2,50
koper	Cu	29	63,5	1,75
krypton	Kr	36	84	-
kwik	Hg	80	200,5	1,44
lithium	Li	3	7	0,97
lood	Pb	82	207	1,55
magnesium	Mg	12	24	1,23
mangaan	Mn	25	55	1,60
molybdeen	Mo	42	96	1,30
natrium	Na	11	23	1,01
neon	Ne	10	20	-
nikkel	Ni	28	58,5	1,75
platina	Pt	78	195	1,44
radium	Ra	88	226	0,97
radon	Rn	86	222	-
seleen	Se	34	79	2,48
silicium	Si	14	28	1,74
stikstof	N	7	14	3,07
tin	Sn	50	119	1,72
uraan	U	92	238	1,22
waterstof	H	1	1	2,10
xenon	Xe	54	131,5	-
zilver	Ag	47	108	1,42
zink	Zn	30	65,5	1,66
zuurstof	O	8	16	3,50
zwavel	S	16	32	2,44