

EXAMEN MIDDELBAAR ALGEMEEN VOORTGEZET ONDERWIJS IN 1985

MAVO - D

Vrijdag 10 mei, 9.00–11.00 uur

SCHEIKUNDE

BIJLAGE bij beide gedeelten van het examen Scheikunde

Bij de beantwoording van alle vragen (zowel open vragen als meerkeuzevragen) mag van onderstaande gegevens gebruik worden gemaakt.

1. Periodiek systeem, de eerste 20 elementen.

Periode	Groep							
	1	2	3	4	5	6	7	0
1	H 1							He 2
2	Li 3	Be 4	B 5	C 6	N 7	O 8	F 9	Ne 10
3	Na 11	Mg 12	Al 13	Si 14	P 15	S 16	Cl 17	Ar 18
4	K 19	Ca 20						

2. Afgeronde relatieve atoom-massa's

Element (alfabetisch)	Relatieve atoommassa
Ag	108
Br	80
C	12
Cl	35,5
Cu	63,5
Fe	56
H	1
I	127
O	16
S	32

3. Oplosbaarheid van zouten in water

	OH ⁻	O ²⁻	Cl ⁻	Br ⁻	F ⁻	I ⁻	CO ₃ ²⁻	NO ₃ ⁻
Ag ⁺	—	s	s	s	g	s	s	g
Ca ²⁺	m	—	g	g	s	g	s	g
K ⁺	g	—	g	g	g	g	g	g
Na ⁺	g	—	g	g	g	g	g	g
Pb ²⁺	s	s	m	m	s	s	s	g
Zn ²⁺	s	s	g	g	m	g	s	g

g = goed oplosbaar
 m = matig oplosbaar
 s = slecht oplosbaar