

EXAMEN MIDDELBAAR ALGEMEEN VOORTGEZET ONDERWIJS IN 1984

MAVO - D

Vrijdag 4 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 atoommassa's

Element (alfabetisch)	Relatieve atoommassa
Ag	108
Al	27
C	12
Ca	40
H	1
N	14
O	16
S	32

3. Oplosbaarheid van zouten in water

	OH ⁻	O ²⁻	Cl ⁻	I ⁻	S ²⁻	NO ₃ ⁻	SO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻	HCO ₃ ⁻	Ac ⁻
Ag ⁺	—	s	s	s	s	g	m	s	g	m
Ca ²⁺	m	—	g	g	m	g	m	s	g	g
Cu ²⁺	s	s	g	g	s	g	g	s	g	g
K ⁺	g	—	g	g	g	g	g	g	g	g
Na ⁺	g	—	g	g	g	g	g	g	g	g
Ni ²⁺	s	s	g	g	s	g	g	s	g	g
Pb ²⁺	s	s	m	s	s	g	s	s	g	g

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