

EXAMEN MIDDELBAAR ALGEMEEN VOORTGEZET ONDERWIJS IN 1981

MAVO-4

Woensdag 6 mei, 9.00–11.00 uur

NATUUR- EN SCHEIKUNDE II
(Scheikunde)

BIJLAGE bij beide gedeelten van het examen Natuur- en Scheikunde II

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
Ba	137
Br	80
C	12
Ca	40
Cl	35,5
Fe	56
H	1
K	39
Li	7
Mg	24,5
N	14
Na	23
O	16
Pb	207
S	32
Zn	65,5

3. Oplosbaarheid van zouten in water

	OH ⁻	O ²⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻	S ²⁻	SO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻	NO ₃ ⁻
Ag ⁺	–	s	s	s	s	s	m	s	g
Al ³⁺	s	s	g	g	g	–	g	–	g
Ba ²⁺	g	–	g	g	g	m	s	s	g
Ca ²⁺	m	–	g	g	g	m	m	s	g
Cu ²⁺	s	s	g	g	–	s	g	s	g
Fe ²⁺	s	s	g	g	g	s	g	s	g
Fe ³⁺	s	s	g	g	–	s	g	–	g
K ⁺	g	–	g	g	g	g	g	g	g
Mg ²⁺	s	s	g	g	g	m	g	s	g
Na ⁺	g	–	g	g	g	g	g	g	g
Pb ²⁺	s	s	m	m	s	s	s	s	g
Zn ²⁺	s	s	g	g	g	s	g	s	g

g = goed oplosbaar

m = matig oplosbaar

s = slecht oplosbaar