

EXAMEN MIDDELBAAR ALGEMEEN VOORTGEZET ONDERWIJS IN 1978

MAVO 4

Dinsdag 29 augustus, 9.30–11.30 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 gemaakt worden.

1. Periodiek systeem. De eerste 20 elementen.

↓ periode	→ groep							
	1	2	3	4	5	6	7	8
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
Al	27
C	12
Ca	40
Cl	35,5
H	1
I	127
K	39
N	14
Na	23
O	16
S	32

3. Oplosbaarheidstabel van zouten in water

	Cl ⁻	I ⁻	OH ⁻	S ²⁻	CO ₃ ²⁻	PO ₄ ³⁻
Ag ⁺	s	s	—	s	s	s
K ⁺	g	g	g	g	g	g
Na ⁺	g	g	g	g	g	g
NH ₄ ⁺	g	g	g	g	g	g
Ba ²⁺	g	g	g	m	s	s
Ca ²⁺	g	g	m	m	s	s

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