

EXAMEN MIDDELBAAR ALGEMEEN VOORTGEZET ONDERWIJS IN 1983

MAVO - D

Woensdag 15 juni, 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.*

		Groep							
Periode		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
Cl	35,5
Fe	56
H	1
N	14
Na	23
O	16

3. *Oplosbaarheid van zouten in water*

	OH ⁻	Cl ⁻	SO ₄ ²⁻	CO ₃ ²⁻
Ba ²⁺	g	g	s	s
Ca ²⁺	m	g	m	s
Cu ²⁺	s	g	g	s
Fe ²⁺	s	g	g	s
Na ⁺	g	g	g	g

g = goed oplosbaar

m = matig oplosbaar

s = slecht oplosbaar