

## EXAMEN MIDDELBAAR ALGEMEEN VOORTGEZET ONDERWIJS IN 1985

## MAVO - C

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 atoommassa's

Element (alfabetisch)	Relatieve atoommassa
Ag	108
O	16

## 3. Oplosbaarheid van zouten in water

	OH <sup>-</sup>	O <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	Br <sup>-</sup>	F <sup>-</sup>	I <sup>-</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>
Ag <sup>+</sup>	—	s	s	s	g	s	s	g
Ca <sup>2+</sup>	m	—	g	g	s	g	s	g
K <sup>+</sup>	g	—	g	g	g	g	g	g
Na <sup>+</sup>	g	—	g	g	g	g	g	g
Pb <sup>2+</sup>	s	s	m	m	s	s	s	g
Zn <sup>2+</sup>	s	s	g	g	m	g	s	g

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