

# Antwoordenblad

Rood	1	Ia
	2	IIa
	3	IIIa
	4	Boorgroep
	5	IVa
	6	Va
	7	Via
Geel	1	VIIa
	2	0-groep
	3	Energieniveau
	4	Schillen
	5	7
	6	K, L, M, N, O en P
	7	$2n^2$
Groen	1	PSE
	2	18
	3	7
	4	Groep
	5	Periode
	6	Links in het PSE
	7	Rechts in het PSE
Blauw	1	Uiterst rechts in het PSE
	2	Valentie-elektronen
	3	Binnen een groep neemt in het PSE de atoomstraal toe van boven naar onder.
	4	Binnen een periode neemt de atoomstraal af van links naar rechts.
	5	Hoofdgroepen
	6	Nevingroepen
	7	Overgangselementen