

REIHEN	Gruppe I - R ² O	Gruppe II - RO	Gruppe III - R ² O ³	Gruppe IV RH ⁴ RO ²	Gruppe V RH ³ R ² O ⁵	Gruppe VI RH ² RO ³	Gruppe VII RH R ² O ⁷	Gruppe VIII - RO ⁴	
1	H=1								
2	Li=7	Be=9.4	B=11	C=12	N=14	O=16	F=19		
3	Na=23	Mg=24	Al=27.3	Si=28	P=31	S=32	Cl=35.5		
4	K=39	Ca=40	- =44	Ti=48	V=51	Cr=52	Mn=55	Fe=56	Co=59
5	(Cu=63)	Zn=65	- =68	- =72	As=75	Se=78	Br=80	Ni=59	Cu=63
6	Rb=85	Sr=87	?Yt=88	Zr=90	Nb=94	Mo=96	- =100	Ru=104	Rh=104
7	(Ag=108)	Cd=112	In=113	Sn=118	Sb=122	Te=125	J=127	Pd=106	Ag=108
8	Cs=133	Ba=137	?Di=138	?Ce=140	-	-	-	-	-
9	(-)	-	-	-	-	-	-	-	-
10	-	-	?Er=178	?La=180	Ta=182	W=184	-	Os=195	Ir=197
11	(Au=199)	Hg=200	Tl=204	Pb=207	Bi=208	-	-	Pt=198	Au=199
12	-	-	-	Th=231	-	U=240	-	-	-

Tableau 3

1871 – Autre classification reflétant la valence des éléments avec l’hydrogène et l’oxygène. C’est de cette forme que découle la division des éléments en groupes A et B et le format «dit court» du tableau périodique tel que donné au tableau 4 ci-dessous.