

1 (1A)					
1	H				
1	-1,1 2,20	2 (2A)			
3	Li	4	Be		
2	1 0,98	2	2 1,57		
1		2			
11	Na	12	Mg		
2	1 0,93	2	2 1,31		
2	6	2	6		
1		2		3 (3B)	
19	K	20	Ca	21	Sc
2	1 0,82	2	2 1,00	2	3 1,36
2	6	2	6	2	6
2	6	2	6	2	6 1
1		2		2	
37	Rb	38	Sr	39	Y
2	1 0,82	2	2 0,95	2	3 1,22
2	6	2	6	2	6
2	6 10	2	6 10	2	6 10
2	6	2	6	2	6 1
1		2		2	
55	Cs	56	Ba	57	La
2	1 0,79	2	2 0,89	2	3 1,10
2	6	2	6	2	6
2	6 10	2	6 10	2	6 10
2	6 10	2	6 10	2	6 10
2	6	2	6	2	6 1
1		2		2	
87	Fr	88	Ra	89	Ac
2	1 0,7	2	2 0,9	2	3 1,1
2	6	2	6	2	6
2	6 10	2	6 10	2	6 10
2	6 10 14	2	6 10 14	2	6 10 14
2	6 10	2	6 10	2	6 10
2	6	2	6	2	6 1
1		2		2	

# Grundstoffernes periodesystem

## Atomernes elektronkonfiguration i orbitaler

$Z$		$Sy$	
Oxidationstrin			
EN			
1s			
2s	2p		
3s	3p	3d	
4s	4p	4d	4f
5s	5p	5d	5f
6s	6p	6d	6f
7s	7p	7d	7f

[illegible]