

**Wasserstoff I.1**

©Jakob

Protonenzahl	1
Atomradius [pm]	37
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1318
Atommasse [g/mol]	1
Elektronegativität	2,2

**Lithium I.2**

©Jakob

Protonenzahl	3
Atomradius [pm]	152
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	526
Atommasse [g/mol]	7
Elektronegativität	1,0

**Natrium I.3**

©Jakob

Protonenzahl	11
Atomradius [pm]	186
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	502
Atommasse [g/mol]	23
Elektronegativität	0,9

**Magnesium II.3**

©Jakob

Protonenzahl	12
Atomradius [pm]	160
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	744
Atommasse [g/mol]	24
Elektronegativität	1,3

**Kohlenstoff IV.2**

©Jakob

Protonenzahl	6
Atomradius [pm]	77
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1093
Atommasse [g/mol]	12
Elektronegativität	2,5

**Stickstoff V.2**

©Jakob

Protonenzahl	7
Atomradius [pm]	73
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1407
Atommasse [g/mol]	14
Elektronegativität	3,1

**Sauerstoff VI.2**

©Jakob

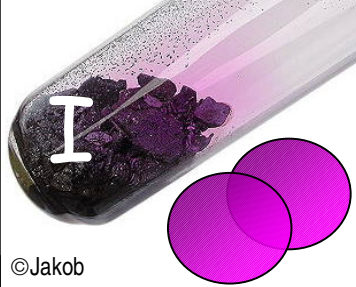
Protonenzahl	8
Atomradius [pm]	74
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1320
Atommasse [g/mol]	16
Elektronegativität	3,4

**Fluor VII.2**

©Jakob

Protonenzahl	9
Atomradius [pm]	71
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1687
Atommasse [g/mol]	19
Elektronegativität	4,0

### Iod VII.5



©Jakob

Protonenzahl	53
Atomradius [pm]	133
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1015
Atommasse [g/mol]	127
Elektronegativität	2,7

### Kalium I.4



©Jakob

Protonenzahl	19
Atomradius [pm]	227
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	425
Atommasse [g/mol]	39
Elektronegativität	0,8

### Calcium II.4



©Jakob

Protonenzahl	20
Atomradius [pm]	197
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	596
Atommasse [g/mol]	40
Elektronegativität	1,0

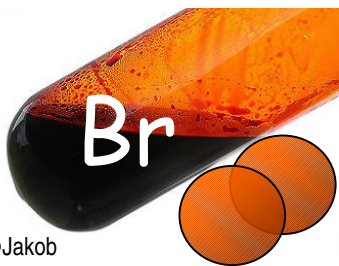
### Aluminium III.3



©Jakob

Protonenzahl	13
Atomradius [pm]	143
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	584
Atommasse [g/mol]	27
Elektronegativität	1,6

### Brom VII.4



©Jakob

Protonenzahl	35
Atomradius [pm]	114
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1146
Atommasse [g/mol]	79
Elektronegativität	2,9

### Phosphor V.3



©Jakob

Protonenzahl	15
Atomradius [pm]	110
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1018
Atommasse [g/mol]	31
Elektronegativität	2,2

### Schwefel VI.3



©Jakob

Protonenzahl	16
Atomradius [pm]	102
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1006
Atommasse [g/mol]	32
Elektronegativität	2,6

### Chlor VII.3



©Jakob

Protonenzahl	17
Atomradius [pm]	99
Ionisierungsenergie [KJ/mol]	1257
Atommasse [g/mol]	35
Elektronegativität	3,1