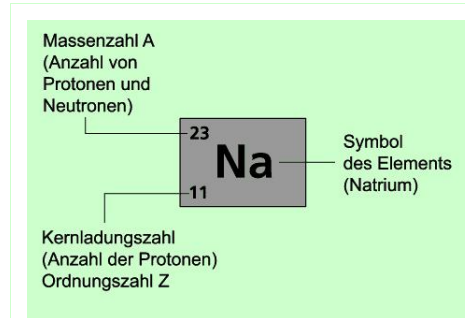




## Massenzahl & Ordnungszahl

Massezahl = Zahl der **Neutronen + Protonen**

Ordnungszahl = **Zahl der Protonen**



Die Ordnungszahl entspricht der Protonenzahl und gibt die Stellung eines Elements im Periodensystem wieder. Die Ordnungszahl steht links unten als Index bei einem Elementsymbol.

Die Massenzahl entspricht der Anzahl aller Nukleonen, d.h. Protonen und Neutronen. Die Massenzahl steht links oben als Index bei einem Elementsymbol.

Bsp.:

Massenzahl = Protonen + Neutronen

23

11 Na

Ordnungszahl = Protonenzahl

Anzahl der Protonen ist hier im innersten grauen Kreis abzulesen!!!

In diesem Periodensystem steht die Ordnungszahl links oben!!!

Periode	Hauptgruppen									
	I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
I	1 H 								2 He 	K-Schale
II	3 Li 	4 Be 	5 B 	6 C 	7 N 	8 O 	9 F 	10 Ne 		L-Schale
III	11 Na 	12 Mg 	13 Al 	14 Si 	15 P 	16 S 	17 Cl 	18 Ar 		M-Schale

Gutes Video hierzu: <https://www.youtube.com/watch?v=ArQg10JHyQw>