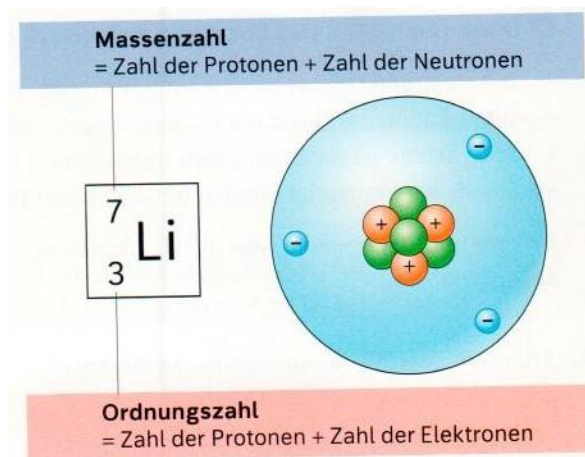


Ordnungszahl und Massenzahl

- alle Atome eines Elements haben die gleiche Anzahl an Protonen.
- die Protonenzahl im Kern nimmt von einem Element zum nächsten immer um eins zu. Deshalb lassen sich die Elemente einfach nach der Protonenzahl ordnen = **Ordnungszahl**.
- die Gesamtzahl der Protonen und Neutronen = **Massenzahl**

Zahl der Protonen	Symbol	Element
1	H	Wasserstoff
2	He	Helium
3	Li	Lithium
4	Be	Beryllium
5	B	Bor
6	C	Kohlenstoff
7	N	Stickstoff
8	O	Sauerstoff
9	F	Fluor
10	Ne	Neon

Massenzahl und Ordnungszahl gibt man beim Elementsymbol an. Dann weiß man, wie das Atom aufgebaut ist.



Massenzahl minus Ordnungszahl = Neutronenzahl

Beispiel: Lithium-Atom

$$7 \text{ (Massenzahl)} - 3 \text{ (Ordnungszahl)} = 4 \text{ (Neutronen)}$$

Zahl der Protonen	Symbol	Element
1	H	Wasserstoff
2	He	Helium
3	Li	Lithium
4	Be	Beryllium
5	B	Bor
6	C	Kohlenstoff
7	N	Stickstoff
8	O	Sauerstoff
9	F	Fluor
10	Ne	Neon

