

Arbeitsauftrag vom 11.05. bis 15.05. **Lösungen**

Neutronenanzahl = **Massenzahl (Atommasse)** - **Protonenzahl**

Atom	Element-symbol	Ordnungs-zahl (Protonenzahl)	Atommasse in u	Anzahl der Protonen	Anzahl der Elektronen	Anzahl der Neutronen
Natrium	Na	11	23u	11	11	12 (23 – 11)
Wasserstoff	H	1	1u	1	1	0 (1 – 1)
Beryllium	Be	4	9u	4	4	5 (9 – 4)
Magnesium	Mg	12	24u	12	12	12 (24 – 12)
Kohlenstoff	C	6	12u	6	6	6 (12 – 6)
Phosphor	P	15	31u	15	15	16 (31 – 15)
Brom	Br	35	80u	35	35	45 (80 – 35)
Helium	He	2	4u	2	2	2 (4 – 2)