

Arbeitsblatt Atombau (zu Kap. 2.5, Seite 26-28)

1) Ergänze:

Ordnungszahl ($=Z$) = _____ = _____ = _____.

Atome verschiedener Elemente haben _____ Ordnungszahl.

Atome desselben Elements haben _____ Ordnungszahl.

Isotope haben _____ Ordnungszahl, aber unterschiedliche _____.

Massenzahl ($=A$) = Zahl der _____ + _____

Ein Nuklid ist _____

2) Gib an, wie viele p^+ , e^- und n folgende Nuklide besitzen und nenne den Namen des Elementes:

^{98}Mo : p^+ : _____ e^- : _____ n : _____ Name: _____

^{120}Sn p^+ : _____ e^- : _____ n : _____ Name: _____

^{93}Nb p^+ : _____ e^- : _____ n : _____ Name: _____

^{142}Nd p^+ : _____ e^- : _____ n : _____ Name: _____

3) Ermittle die fehlenden Angaben:

a) Iod = I: $Z = 53, n = 74$ $A =$ _____ $e^- =$ _____ $p^+ =$ _____

b) Silber = Ag $p^+ = 47, A = 108$ $Z =$ _____ $e^- =$ _____ $n =$ _____

c) Blei = Pb $A = 207, p^+ = 82$ $e^- =$ _____ $n =$ _____ $Z =$ _____