

04.05.2020

Lösungen der Aufgaben vom 27.04.2020

S. 91 Nr. 1 a) und b)

1_1X : Wasserstoff

Anzahl der Neutronen: 0

Anzahl der Protonen: 1

(Anzahl der Nukleonen: 1)

${}^{60}_{27}X$: Kobalt

Anzahl der Neutronen: $60-27=33$

Anzahl der Protonen: 27

(Anzahl der Nukleonen: 60)

${}^{137}_{55}X$: Cäsium

Anzahl der Neutronen: $137-55=82$

Anzahl der Protonen: 55

(Anzahl der Nukleonen: 137)

${}^{238}_{92}X$: Uran

Anzahl der Neutronen: $238-92=146$

Anzahl der Protonen: 92

(Anzahl der Nukleonen: 238)

S. 92 Nr. 1

O: Sauerstoff

N: Stickstoff

C: Kohlenstoff

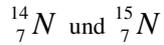
B: Bor

S. 92 Nr. 2

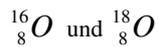
a) Nuklide mit gleicher Ordnungszahl:



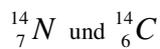
Sowie:



Sowie:



b) Nuklide mit gleichen Massenzahlen:



a) Nuklide mit gleichen Anzahl an Neutronen:

(6 Neutronen haben: ${}^{12}_6\text{C}$)

7 Neutronen haben: ${}^{14}_7\text{N}$ und ${}^{13}_6\text{C}$

8 Neutronen haben: ${}^{16}_8\text{O}$, ${}^{15}_7\text{N}$ und ${}^{14}_6\text{C}$

(10 Neutronen haben: ${}^{18}_8\text{O}$)

ionisierende Strahlung und Abschirmung

Film:

<https://www.youtube.com/watch?v=3VUe-sqtsPo>

(Entladung eines Elektroskops)

<https://www.youtube.com/watch?v=-cy2BGV8KEs>

(Ionisationsenergie)

<https://www.youtube.com/watch?v=whNNLzpEDj0>

(Geiger-Müller-Zählrohr)

Lesen: Buch S. 94 bis 96 lesen

Notizen:

Schreibe in deinen Hefter die Stundenüberschrift.

Schreibe in deinem Hefter die blauen Merksätze aus dem Buch ab.