

ERRATA

do książki M. Doległy pt. *Podstawy elektrotechniki i elektroniki*
(wyd. 1, WKŁ, Sulejówek 2024)

Strona	Jest	Powinno być
10 wiersze 28 do 21 od dołu	Jądro każdego atomu (z wyjątkiem wodoru) składa się z naładowanych dodatnio protonów i obojętnych elektrycznie neutronów . Nazywa się je razem nukleonami . Liczba nukleonów to tzw. liczba atomowa (A). Natomiast liczba protonów w jądrze nazywa się masą atomową (Z). Liczba atomowa jest podstawą uporządkowania atomów pierwiastków chemicznych w układzie okresowym pierwiastków. W tym układzie jądro oznacza się symbolem chemicznym danego pierwiastka (X), przed którym w indeksie górnym umieszcza się liczbę atomową , a w indeksie dolnym można umieścić dodatkowo masę atomową , czyli symbol chemiczny ma postać A_ZX .	Jądro każdego atomu (z wyjątkiem wodoru) składa się z naładowanych dodatnio protonów i obojętnych elektrycznie neutronów . Nazywa się je razem nukleonami . Liczba nukleonów to tzw. liczba masowa (A). Natomiast liczba protonów w jądrze nazywa się liczbą atomową (Z). Liczba masowa jest podstawą uporządkowania atomów pierwiastków chemicznych w układzie okresowym pierwiastków. W tym układzie jądro oznacza się symbolem chemicznym danego pierwiastka (X), przed którym w indeksie górnym umieszcza się liczbę masową , a w indeksie dolnym można umieścić dodatkowo liczbę atomową , czyli symbol chemiczny ma postać A_ZX .