

3. Stavba atomu

A) Doplň do tabulky informace o elementárních částicích.

nukleony	hmotnost v kg	elementární náboj v C
proton (p)		
neutron (n)		
elektron (e)		

1,673 · 10⁻²⁷ 1,6 · 10⁻¹⁹ 9,109 · 10⁻³¹ 1,675 · 10⁻²⁷

- 1,6 · 10⁻¹⁹ 0

B) Doplň do vět správné slovo nebo písmeno. Přiřaď písmena do obecného zápisu atomu prvku.

Počet **nukleonů** v jádře uvádí
Značí se písmenem .

číslo.



Počet **protonů** v jádře uvádí
Značí se písmenem .

číslo.

Počet **neutronů** v jádře uvádí

číslo. Značí se písmenem .

Látky složené z atomů, které mají stejná čísla Z, N, A jsou .

Atomy se stejným Z, ale s rozdílným N a A jsou . Liší se od sebe vlastnostmi. Většina prvků je . Nejvíce (10) jich tvoří .

Atomy se stejným A, ale rozdílným Z jsou .

C) Doplň slova do vět. Sestav tabulku.

Pravděpodobnost výskytu elektronu v daném místě je .

Místa nejhustšího výskytu elektronů se nazývají .

znak	název	popis	čísla:	teoretické hodnoty	reálné hodnoty
	hlavní				
	vedlejší				