Periodická soustava byla vytvořena významným .................. chemikem D. I...........................

Prvky jsou zde řazeny podle..........................................

Tabulka má..........řad nebo-li................ a............sloupců

nebo-li......................

Číslo řady udává počet..........................................................

Prvky v jedné řadě...............................podobné vlastnosti.

Číslo skupiny udává...............................................................

Prvky ve sloupci se svými vlastnostmi...............................

Kation je částice s.........................nábojem.

Z neutrálního atomu ......................elektronu vzniká kation.

Když elektroneutrální částice přijme elektron, má.........................náboj.

**Zapiš rovnicí vznik iontů:**

Na+:

S2-:

**Z nabídky** H, Cl, Mg, Na, Cu, Xe, O, Br, B, Ne, K, S **vypiš:**

a)halogeny

b) alkalické kovy

c) prvky druhé periody

d) nekovy

**Doplň tabulku:**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Počet protonů | Počet elektronů | Počet neutronů | Počet vrstev e | Počet val. elektronů |
| Br |  |  |  |  |  |
| Si |  |  |  |  |  |
| Cl |  |  |  |  |  |