Domaći rad- Atom, izotopi

1. Popuni tablicu:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Ime elementa | Simbol | A | Z | N(p) | N(n) | N(e) | Perioda | Skupina |
|  | K |  |  |  | 21 |  |  |  |
| Kositar |  | 118 |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  | 6 | 12 |
|  |  |  | 15 |  | 16 |  |  |  |
|  |  | 65 |  | 30 |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  | 2 | 13 |
| Ugljik |  |  |  |  | 6 |  |  |  |
|  | Sb | 122 |  |  |  |  |  |  |

1. Atom ima 12 elektrona i 25 neutrona. Odredi broj protona, nukleonski i protonski broj.
2. U prirodi postoje dva stabilna izotopa dušika. Jedan od njih ima maseni broj 15, a drugi 14.
3. Napiši oznake tih izotopa
4. Izračunaj broj subatomskih čestica u oba navedena izotopa
5. U prirodi postoje dva stabilna izotopa kalcija. Jedan od njih ima maseni broj 44, a drugi 40.
6. Napiši oznake tih izotopa
7. Izračunaj broj subatomskih čestica u oba navedena izotopa