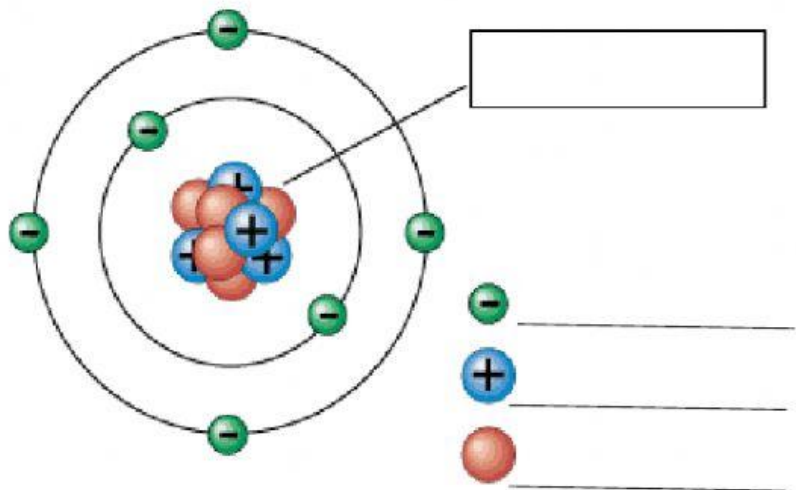


## Atomo sandaros samprata.

1. Įrašykite reikiamas sąvokas.

Iliustracijoje pavaizduotas  
..... atomas.



2. Sudėliokite reikiamas sąvokas.

Atomas sudarytas iš ..... ir apie jį skriejančių ..... . Branduolys sudarytas iš ..... ir ..... . Atomo eilės numeris parodo kiek ..... yra atomo ..... ir kiek ..... skrieja apie ..... . Atomo atominės masės skaičius nukleonų skaičių ..... . Neutronų skaičius yra gaunamas iš masės skaičiaus atėmus ..... skaičių.

3. Priskirkite.

| Neutronai | Protonai |
|-----------|----------|
|           |          |
|           |          |
|           |          |

Jie elektriškai neutralūs, elektros krūvio neturi.

Jų skaičius atomo ir jo izotopo branduolyje yra pastovus.

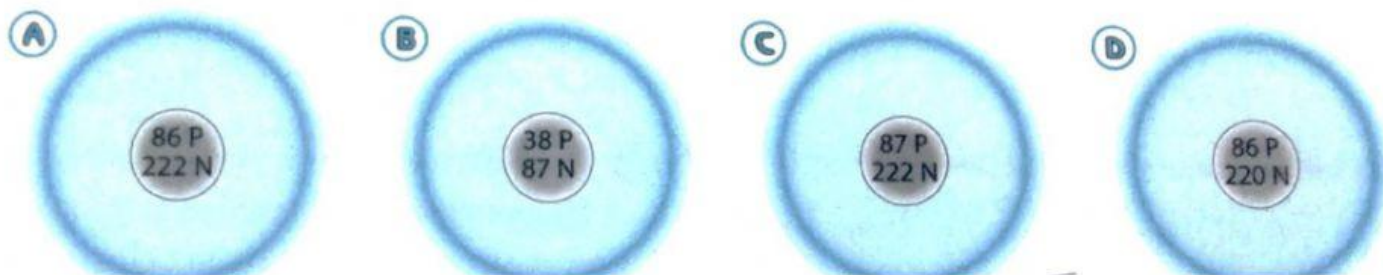
Jie turi teigiamąjį elektros krūvį

Jų skaičius atomo ar jo izotopo branduolyje gali skirtis.

Jų skaičius branduolyje nulemia atomų nestabilumą.

Jų skaičius branduolyje yra lygus elektronų skaičiui atome.

4. Pažymėkite du atomus, kurie yra to paties cheminio elemento.



5. Užpildykite lentelę, nurodydami pateiktų atomų sudėtį.

| Cheminis elementas | ${}^9_5B$ | ${}^{28}_{13}Al$ | ${}^{60}_{26}Fe$ | ${}^{77}_{32}Ge$ | ${}^{92}_{36}Kr$ | ${}^{230}_{88}Ra$ | ${}^{256}_{102}No$ |
|--------------------|-----------|------------------|------------------|------------------|------------------|-------------------|--------------------|
| Protonai           |           |                  |                  |                  |                  |                   |                    |
| Neutronai          |           |                  |                  |                  |                  |                   |                    |
| Elektronai         |           |                  |                  |                  |                  |                   |                    |