

1. Užpildykite lentelę

Makroelementai sudaro nuo 0,01 % iki 1,0 %, o mikroelementai – nuo 0,01 iki 0,00001 % ląstelės masės.

Makroelementas	Cheminis simbolis	Grupės numeris	Periodo numeris	Medžiagos būseną	Protonų skaičius	Neutronų skaičius
Vandenilis						
Degūnis						
Anglis						
Azotas						
Fosforas						
Siera						
Natris						
Kalis						
Kalcis						
Chloras						
Magnis						

Mikroelementas	Cheminis simbolis	Grupės numeris	Periodo numeris	Medžiagos būseną	Protonų skaičius	Neutronų skaičius
Geležis						
Varis						
Cinkas						
Manganas						
Kobaltas						
Boras						
Aliuminis						
Silicis						
Jodas						
Auksas						
Platina						

2. Sujunkite atitikmenis

Atominis skaičius

Elementai, kuriems būdingos ir metalų ir nemetalų savybės.

Periodas

Elementų eilė, kuri prasideda šarminiu metalu ir baigiasi inertinėmis dujomis.

Grupė

Lentelės apačioje surašyti elementai, kurių savybės panašios į elemento lantano savybes.

Pusmetaliai

Viena ir dviem žvaigždutėmis pažymėti metalai.

Atominė masė

Elementai, įsiterpę lentelėje tarp IIA ir IIIA grupių.

Lantanoidai

Protonų skaičius atome.

Aktinoidai

Lentelės apačioje surašyti elementai, kurių savybės panašios į elementų aktinio savybes.

Radioaktyvieji elementai

Elementai, esantys viename periodinės elementų lentelės vertikaliojoje stulpelyje.

Pereinamieji elementai

Visų elemento izotopų, esančių gamtoje, atomų vidutinė masė ir $1/12$ anglies-12 izotopo masės santykis.

3. Užpildykite lentelę apibūdindami elementus, kurių atominis skaičius 5, 7, 10, 11, 12, 17.

Elemento pavadinimas	Periodo numeris	Grupė	Elektroninė formulė	Metalas, nemetalas ar pusmetalas

4. Užpildykite lentelę

Elemento pavadinimas	Periodo numeris	Elektronų sluoksnių skaičius	Elektronų skaičius išoriniame sluoksnyje
Vandenilis			
Helis			
Magnis			
Siera			
Aliuminis			
Silicis			
Neonas			