

Kīmijas darba lapa
Elementi un Binārie Savienojumi

Īsa atgāzne (Izlasi pirms darba!)

- **Kīmiskie elementi:** Simbolu raksta ar lielo burtu (piem., C). Ja simbolā ir divi burti, otrais ir mazais (piem., Ca).
- **Oksidēšanās pakāpes :**
 - Skābeklim (O) savienojumos parasti ir -2.
 - Ūdeņradim (H) parasti ir +1.
 - Metāliem (IA, IIA, IIIA grupa) oksidēšanās pakāpe sakrīt ar grupas numuru (ar "+" zīmi).
 - **Svarīgi:** Visu elementu oksidēšanās pakāpju summai savienojumā jābūt 0.
- **Nosaukumu veidošana:**
 - Vispirms nosauc **pirmo elementu (latviski)** - tā, kā tas ir periodiskajā tabulā).
 - Ja elementam ir mainīga oksidēšanās pakāpe, to norāda iekavās ar romiešu cipariem (piem., dzelzs(III)).
 - **Otro elementu** nosauc izmantojot vārda **sakni no latīņu valodas** un pievieno **izskaņu "- īds"** (piem., oksīds).

1. uzdevums Kīmisko elementu simboli un nosaukumi (5 punkti)

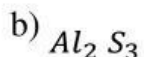
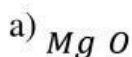
Ieraksti trūkstošo – elementa nosaukumu (ar mazo sākuma burtu) vai simbolu.

Simbols	Nosaukums
Na	
S	
Cu	
	ogleklis
	dzelzs

Simbols	Nosaukums
	hlors
Mg	
	ūdeņradis
Zn	
	kalcijs

2. Uzdevums: Oksidēšanās pakāpju noteikšana (4 punkti)

Nosaki un uzraksti virs elementiem to oksidēšanās pakāpes (atceries, summai jābūt 0).



3. Uzdevums: Savienojumu nosaukumu veidošana (4 punkti)

Uzraksti doto vielu ķīmiskos nosaukumus. Neaizmirsti norādīt oksidēšanās pakāpi iekavās, ja tā ir mainīga!

a) CaO – _____

b) SO_3 – _____ (nosaki sēra OP)

c) K_2S – _____

d) $FeCl_3$ – _____ (nosaki dzelzs OP)

4. Uzdevums: Formulu sastādīšana (4 punkti)

Uzraksti ķīmisko formulu, izmantojot oksidēšanās pakāpes.

Litija oksīds → Formula: _____

Alumīnija hlorīds → Formula: _____

Oglekļa(IV) oksīds → Formula: _____

Kalcija bromīds → Formula: _____