

### 1. uzdevums.

Analizējot avota ūdeni, konstatēts, ka tas satur izšķīdušu magnija sulfātu.

Ko Liene novēros, pielejot avota ūdens paraugam bārija hlorīda šķīdumu?

Uzraksti minētās ķīmiskās pārvērtības molekulāro, jonu un saīsināto jonu vienādojumu!

### 2. uzdevums.

Ciets ūdens rodas, lietus ūdenim sūcoties cauri zemes slāņiem, jo tad ūdenī sāk šķīst daži minerāli. Ja ūdenī izšķīduši kalcija, magnija un dzelzs sulfāti, hlorīdi vai nitrāti, tad ūdenim piemīt pastāvīgā cietība.

Kuru no reaģentiem var izmantot cieta ūdens mīkstināšanai – kalcija, magnija un dzelzs jonu izgulsnēšanai: NaCl šķīdumu, KNO<sub>3</sub> šķīdumu vai Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> šķīdumu?

Atbildi pamato, sastādot saīsinātos jonu vienādojumus!