

## KT nr 2 küsimused. Hapnik. Oksiidid

1. Mõisted: oksiid, oksüdatsiooniate, oksüdeerija, oksüdeerumine
2. Oksüdatsioonastmed:
  - a) lihtainete o.a on 0
  - b) O oksüdatsiooniate ühendites on -II
  - c) H oksüdatsiooniate ühendites on I
  - d) perioodilisustabelist saab leida rühma nr järgi IA, IIA ja IIIA rühma elementide o.a
3. Õhu koostis (ainete valemid; N<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub> sisaldus mahuprotsentides; lisaks H<sub>2</sub>O, saasteained SO<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>)
4. Hapniku füüsikalised
5. Hapniku keemilised omadused
6. Hapnikku saamine laboris, kogumine ja olemasolu tõestamine; osata teha joonist, teada katsevahendite nimetusi.
7. Tähtsamad oksiidid: SiO<sub>2</sub>, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CaO, CO, CO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub> (leidumine ja/või saamine, kasutamine ja/või tähtsus)
8. Elementide oksüdatsioonastmete määramine valemi põhjal
9. Oksiidi valemi koostamine nimetuste järgi
10. Oksiidi nimetuse koostamine valemi järgi
11. Reaktsioonivõrrandite lihtaine + O<sub>2</sub> koostamine ja tasakaalustamine
12. Oksüdeerija määramine reaktsioonivõrrandis
13. Molekulmassi arvutamine