

KORDAMISKÜSIMUSED (8 KLASS)

KT 9: õhk, hapnik, põlemine, o-a, oksiidide valemid ja nimetused

Õpik (II osa) lk 7-22, töövihik lk 4-13

ÕHK, HAPNIK.

1. Õhu koostis. Õpik lk 7-9, tv lk 4
2. Õhu omadused. Õpik lk 7, vihik!
3. Hapniku leidumine looduses. Õpik lk 9 (roosas kastis), vihik!
4. Hapniku füüsikalised omadused. Vihik!
5. Kuidas saadakse hapniku a) tööstuses; b) laboris. Õpik lk 11 + vihik!
6. Kuidas kogutakse hapnikku? Vihik + tv lk 6
7. Kuidas puhast hapnikku kindlaks teha? Vihik + tv lk 6

PÕLEMINE

8. Mida nimetatakse põlemiseks? Vihik
9. Mida on vaja põlemiseks? Vihik
10. Mis on põlemise põhisaadused? Vihik
11. Oksiidide teke (võrrandid). Oksiidid tekivad lihtainete põlemisel!
Näiteks: $S + O_2 \rightarrow SO_2$,
 $C + O_2 \rightarrow CO_2$,
 $2Ca + O_2 \rightarrow 2CaO$.
12. Mis on oksüdeerumine? Millised ained saavad oksüdeeruda? Õpik lk 15 + vihik
13. Mis on oksüdeerija? Millised ained võivad käituda oksüdeerijana? (Aktiivsed mitte-metallid, näit hapnik, kloor, väävel) Õpik lk 15 + vihik

OKSÜDATSIOONIASTE (o-a). OKSIIDID

14. Oksüdatsiooniastme leidmine. Õpik lk 18-20, tv lk 10. REEGLID PÄHE!



15. Valemi koostamine oksüdatsiooniastme järgi (oksüdatsiooniastmed risti alla indeksiteks) Õpik lk 21 + tv lk 11

16. Oksiidide nimetused ja valemid. Näiteks: Fe_2O_3 – diraudtrioksiid või raud(III)oksiid,
 SO_3 – vääveltrioksiid või väävel(VI)oksiid.

Nimetuste andmisel peab oskama vähemalt ühte võimalust (vabal valikul). Õpik lk 22 + 12-13. EESLIITED PÄHE!

OKSIIDID

Oksiidid on ained, mis koosnevad hapnikust oksüdatsiooniastmega –II ja mõnest muust keemilisest elemendist.

Metallioksiid	Mitte-metallioksiid
Nimetuse andmisel kasutatakse metallilise elemendi <u>oksüdatsiooniastet</u> . Kui elemendil on oksüdatsiooniaste kindel (IA, IIA ja Al, tavaliselt ka Zn (OA II); Ag (OA I), siis seda nimetusse ei pane.	Nimetuste andmisel kasutatakse <u>eesliiteid</u> : 2 – di; 3 – tri; 4 – tetra; 5 – penta; 6 – heksta; 7 – hepta; 8 – okta; 9 – nona; 10 – deka
I -II Na_2O – naatriumoksiid II -II CaO – kaltsiumoksiid III -II Al_2O_3 – alumiiniumoksiid Aga: II -II FeO – raud(II)oksiid III -II Fe_2O_3 – raud(III)oksiid	VII -II Cl_2O_7 – di kloor hepta oksiid IV -II SO_2 – väävel di oksiid V -II P_4O_{10} – tetra fosfor deka oksiid