**Kodutöö nr. 5. Mittemetallid. Kasutage üles pandud õppematerjali.**

1. Mida tähendab mõiste *mittemetallilisus?*
2. Iseloomustage mittemetalliliste lihtainete agregaatolekut ja värvust.
3. Nimeta 5 gaasilist mittemetalli
4. Nimeta 1 vedel mittemetall
5. Nimeta 3 tahket mittemetalli
6. Mis värvi on jood tahkes olekus? Gaasilises olekus?
7. Mis värvi gaasid on fluor ja kloor?
8. Mis värvi on fosfori erinevad teisendid?
9. Milline mittemetall juhib elektrit?
10. Kuidas mittemetallid liidavad ja loovutavad elektrone? Kas mittemetallid on ainult oksüdeerijad?
11. Kuidas muutuvad elementide mittemetallilised omadused perioodis ja rühmas? Suurenevad/vähenevad mis suunas?

Nimeta kõige aktiivsem mittemetall. Mitu elektroni tal on väliskihis?

1. Millega võrdub mittemetallide maksimaalne ja minimaalne oksüdatsiooniaste?
2. Selgitage mõistet *allotroopia.*
3. Mille poolest erinevad süsiniku allotroopsed teisendid teemant ja grafiit?
4. Mille poolest erinevad hapniku allotroopsed teisendid tavaline hapnik O2 ja osoon O3?
5. Milliste osakeste poolest poolest erinevad üksteisest elementide isotoobid?

**Oksüdeerija ja redutseerija määramine.**

**Määrake kõikide elementide oksüdatsiooniastmed (märkige need elementide peale), oksüdeerija ja redutseerija**

4P + 5 O2 = 2 P2O5

Oksüdeerija on selles võrrandis ……………………, sest tema oksüdatsiooniaste

………………………………….., kuna ta ………………………….elektrone

Redutseerija on selles võrrandis ……………………., sest tema oksüdatsiooniaste …………………………………., kuna ta ……………………………..elektrone