**Kodutöö. 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. Iseloomustage mittemetallide elektrijuhtivust.
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 välsikihis?

1. Kuidas kutsutakse VIIIA rühma elemente? Miks? Kas nad saavad liita ja loovutada elektrone?
2. Millega võrdub mittemetallide maksimaalne ja minimaalne oksüdatsiooniaste?
3. Selgitage mõistet *allotroopia.*
4. Mille poolest erinevad süsiniku allotroopsed teisendid teemant ja grafiit?
5. Mille poolest erinevad hapniku allotroopsed teisendid tavalin hapnik O2 ja osoon O3?
6. Kus leidub vesinikku kõige rohkem?
7. Mille poolest erinevad üksteisest vesiniku isotoobid tavaline vesinik, raske vesinik ja üliraske vesinik? Mis on nende aatomites erinevat? Mis on nende aatomites ühtemoodi?
8. Mis on paukgaas?