



**Kordamisküsimused /Mittemetallide üldiseloostus/  
G1BK, G2A, G2E, G2EV, G2R**

**1)Kuidas muutuvad rühmas ja perioodis mittemetallide aktiivsus, elektronegatiivsus?**

☺**Näide:**

- *Kumb on aktiivsem mittemetall- kas räni või väävel? Põhjenda*
- *Kumb hoiab viimase kihi elektrone tugevamini kinni- kas süsinik või räni? Põhjenda*

**2)Gaaside kogumine** (kas läbi vee või mitte, kuidas hoida katseklaasi?) koos põhjendusega.

**3)Võrrandite kirjutamine** (mittemetall + metall, lahj. ja konts. lämmastikhappe reageerimine metallidega, hapete saamine, lahj ja konts väävelhappe reageerimine metalliga) .

**Muundamised**

☺**Näide:**

- Lahj. Lämmastikhape + tsink
- Konts. Lämmastikhape + vask
- Kaalium+ fosfor
- Konts. Väävelhape + vask
- Lahj. Väävelhape + vask
- Süsinikdioksiid + vesi



**4)Oksiidid, happed.**

☺**Näide** Anna ainele nimetus ja määra aineklass (alus, hape, aluseline oksiid, happeline oksiid, neutraalne oksiid, amfoteerne oksiid)  $P_2O_5$   $Cu(OH)_2$   $CO_2$   $N_2O$   $Al_2O_3$   $FeO$

☺**Näide** Kirjuta vastavale oksiidile happe /aluse valem

BaO CO<sub>2</sub> Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> P<sub>4</sub>O<sub>10</sub> SeO<sub>2</sub>

☺**Näide** Milline oksiid vastab antud happele/alusele?

NaOH AgOH HNO<sub>2</sub>

☺**Näide** Kumb on tugevam hape- kas H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> või H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ? Põhjenda.

### 5)Ülesanded- ionide kontsentratsioonide arvutamine

☺**Näide** 500 ml lahusesse oli lisatud 0,3 mol CaCl<sub>2</sub> ja 0,7 mol HCl.

Arvuta kloriidioonide ja vesinikioonide kontsentratsioon lahuses ( vastus 2,6 Cl<sup>-</sup> ja 1,4 H<sup>+</sup>)