



## Kordamisküsimused kontrolltööks /Redoksreaktsioonid, metallide sulamid ja ühendid, ülesanded tundmatu metalliga/ G1BK, G2A, G2E, G2EV, G2R

1)Teada järgmiste metallisulamite koostist ja kasutusala- malm, teras, roostevaba teras, karastatud teras, pronks, messing ehk valgevask, melhior, alpaka ehk uushõbe, duralumiinium, aeroon, joodis

2)Teada järgmiste ühendite igapäevanimetusi ja kasutusala- naatriumkloriid, naatriumkarbonaat, naatriumvesinikkarbonaat, kaltsiumoksiid, kaltsiumhüdrosiid, naatriumnitraat, kaaliumnitraat, kaaliumkloraat, kaltsiumkarbonaat,  $\text{CaSO}_4 \cdot 0,5\text{H}_2\text{O}$   $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

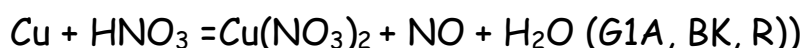
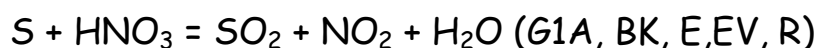
3)Osata leida oksüdeerijat, redutseerijat.

**Näide:** Kas väävel saab käituda oksüdeerijana, redutseerijana või mõlemana? Põhjenda

$\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$  (ioonide puhul G1E ja G1EV ei pea oskama)

4)Osata tasakaalustada võrrandeid elektronbilansi meetodil:

**Näide**



5) Metallisulamite eelised võrreldes puhta metalliga

**6) Moolülesanded tundmatu metalliga:**

39,7 g tundmatu metalli (o-a I) oksiidi reageeris väävelhappega. Tekkis 5 g vett. Millise metalli oksiid see oli? (vastus- vask(I)oksiid)

50 grammi tundmatut metalli (o-a III) reageeris väävelhappega. Eraldus 62 liitrit vesinikku. Mis metall see oli? (vastus - alumiinium)