**Kodutöö nr. 5. Oksüdeerija ja redutseerija määramine**

**Määrake kõikide elementide oksüdatsiooniastmed, oksüdeerija ja redutseerija.**

1. **4Al + 3 CrO2 = 3 Cr + 2Al2O3**

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

**…………………………………..**

**Redutseerija on selles võrrandis ……………………., sest tema oksüdatsiooniaste**

**………………………………….**

1. **FeO + CO = Fe + CO2**

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

**…………………………………..**

**Redutseerija on selles võrrandis ……………………., sest tema oksüdatsiooniaste**

**………………………………….**

1. **Ag2O + H2 = 2Ag + H2O**

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

**…………………………………..**

**Redutseerija on selles võrrandis ……………………., sest tema oksüdatsiooniaste**

**………………………………….**

1. **4 Mn + 7O2 = 2 Mn2O7**

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

**…………………………………..**

**Redutseerija on selles võrrandis ……………………., sest tema oksüdatsiooniaste**

**………………………………….**