**Izpit iz ANORGANSKE KEMIJE 5. rok 1999/2000 25. september 2000.**

**1. V vodno raztopino vodikovega bromida uvedemo 50,0 g plinske zmesi dušika in**

**amoniaka. Pri tem nastane 130 g amonijevega bromida. Izračunaj masni delež**

**amoniaka v prvotni plinski zmesi !!**

**2. Opiši postopek sinteze vodikovega peroksida iz elementov ! Kakšen je**

**izgled molekule vodikovega peroksida in kje ga uporabljajo ?**

**3. Formulo kovinskega klorida sestavljata dva kovinska atoma in dva klorova atoma.**

**V tem kovinskem kloridu je 15,0 % klora. Izračunaj stalno masno razmerje in relativno**

**atomsko maso kovine !**

**4. Kolikšno prostornino 0,1 M raztopine kalcijevega hidroksida je potrebno dodati**

**15,0 litrom 0,15 M raztopine HCl, da dobimo raztopino s pH = 12,3 ?**

**5. V razredčeni žveplovi(VI) kislini raztopimo 10,0 g zlitine kroma in železa.**

**Krom se ne raztaplja. Za titracijo železovega(II) iona porabimo 110 ml**

**0,200 M raztopine KMnO4. Koliko % železa je bilo v zlitini ?**

**Napiši ustrezno reakcijo raztapljanja in redoks reakcijo**