**Izpit iz ANORGANSKE KEMIJE 2.rok 1999/2000 26. junij 2000.**

**1. Zmesamo 20,5 ml 0,24 M vodne raztopine amoniaka in 12,5 ml 0,17 M**

**raztopine HCl. Kako je ime nastali raztopini in kolik je njen pH, ce je**

**konstanta disociacije (protolize) amoniaka 1,8.10-5 ?**

**2. Koliksno temperaturo ima plinska zmes 5,2 kg vodika in 2,4 kg**

**kisika v posodi prostornine 600 litrov pri tlaku 3000 kPa ?**

**3. Zveplo zgori na zraku v zveplov dioksid. Zakaj zveplo ne zgori**

**v SO3 ? Uporabi navedene podatke ter napisi princip, ki ga**

**tu uporabljamo**

**S + O2 = SO2 ; dH = -71,0 kcal**

**SO2 + 1/2 O2 = SO3 ; dH= -23,4 kcal**

**4. Kaj ves o spojini NaClO2 ? Kemijske lastnosti, pridobivanje, uporaba.**

**5. Vrstno stevilo elementa je 37. Napisi ustrezno elektronsko**

**konfiguracijo ! Kaj ves o tem elementu (kovina, nekovina, reaktivnost) ?**

**Napisi formule fosfata(V), oksida, karbonata in sulfata(IV) tega elementa !**