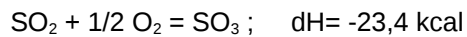


Izpit iz ANORGANSKE KEMIJE 2.rok 1999/2000 26. junij 2000.

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 $1,8 \cdot 10^{-5}$?

2. Kolikšno 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 SO_3 ? Uporabi navedene podatke ter napisi princip, ki ga tu uporabljamo



4. Kaj ves o spojini NaClO_2 ? Kemijske lastnosti, pridobivanje, uporaba.

5. Vrsto 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 !