

2001/2002

1. letnik Pisni izpit (tretjič)

1. Skiciraj formuli linearnega in cikličnega silikata s štirimi silicijevimi atomi ? Napiši bruto formuli !
2. Napiši vse, kar veš o amoniaku (pridobivanje, lastnosti, uporaba)? Opremi z ustreznimi kemijskimi reakcijami !
3. 2,00 grama kalcijevega oksida raztopimo v 1250 ml vode. Kolik je pH nastale raztopine ?
4. Uredi redoks enačbo
$$\text{Cu}_2\text{S} + \text{HNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{S} + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$$

Ločeno napiši reakcije oksidacije in redukcije !

5. V jeklenki je 10,0 kg zmesi propana C_3H_8 in butana C_4H_{10} v masnem razmerju 10 : 4. Kolika je prostornina (v litrih) te plinske zmesi pri 115 kPa in 25°C ? Če plinska zmes zgori, se sprosti toplota. Skiciraj energetski diagram te reakcije