

Ime in priimek:

A

Vpisna številka:

**1. PREGLEDNI KOLOKVIJ VAJ PRI PREDMETU SPLOŠNA IN FIZIKALNA  
KEMIJA  
13. november 2009**

1. 100 g vodika dodamo 200 L plinastega kisika pri temperaturi 20 °C in tlaku 110 kPa. Po vžigu mešanica eksplozivno reagira. Koliko gramov vode je pri reakciji nastalo? Obvezno zapiši in uredi reakcijo!

2. Množinski delež He v zmesi He in N<sub>2</sub> je 35,5 %. Izračunaj masni delež He v zmesi.

3. Koliko litrov plinastega amoniaka (NH<sub>3</sub>) pri temperaturi 27 °C in tlaku 100 kPa moramo uvesti v destilirano vodo, da dobimo 5,00 litrov 20,0 % raztopine amoniaka z gostoto 0,926 g/mL.

4. Če kristalohidrat Co(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> · xH<sub>2</sub>O sušimo do konstantne mase, se njegova masa zmanjša za 37,1 %. Določi formulo kristalohidrata.

5. Zmešamo 1,00 L vode, 100 g KCl in 400 g 2,50 % raztopine KCl. Odparimo 235 g vode. Kolik je masni delež KCl v dobljeni raztopini?

---

Relativne atomske mase:

H	He	N	O	Cl	K	Co
1,008	4,00	14,0	16,0	35,5	39,1	58,9

Rezultati:

1.naloga	
2.naloga	
3.naloga	
4.naloga	
5.naloga	