Biologi, 2010/11 10. november 2010

Ime in priimek:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Vpisna št.:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**1. pregledni kolokvij vaj pri predmetu Splošna in fizikalna kemija, A**

1. Če kristalohidrat Co(NO3)2 ∙ xH2O sušimo do konstantne mase, se njegova masa zmanjša za 37,1 %. Določi formulo kristalohidrata.

2. Uredi enačbo reakcije in izračunaj, koliko gramov CO nastane pri reakciji 50,0 L SO2 (merjenega pri temperaturi 40,0 °C in tlaku 106 kPa) in 36,0 g ogljika.

SO2 + C → CS2 + CO

3. Parcialni tlaki vodika (H2), dušika (N2) in ogljikovega oksida (CO) v plinski zmesi znašajo: 12,0 kPa, 23,5 kPa in 77,1 kPa. Izračunaj povprečno molsko maso plinske zmesi.

4. Koliko gramov kuhinjske soli potrebuješ za pripravo 230 g 8,00 % raztopine?

5. Masni delež Cu2O v zmesi Cu2O in CuO je 40,0 %. Kolikšen je masni delež bakra v zmesi?

**Relativne atomske mase:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| H | C | N | O | Na | S | Cl | Co | Cu |
| 1,01 | 12,0 | 14,0 | 16,0 | 23,0 | 32,1 | 35,5 | 58,9 | 63,5 |

**REZULTATI:**

|  |  |
| --- | --- |
| **1. naloga** |  |
| **2. naloga** |  |
| **3. naloga** |  |
| **4. naloga** |  |
| **5. naloga** |  |