

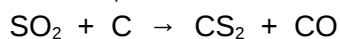
Ime in priimek: _____
št.: _____

Vpisna

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

1. Če kristalohidrat $\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ 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 SO_2 (merjenega pri temperaturi 40,0 °C in tlaku 106 kPa) in 36,0 g ogljika.



3. Parcialni tlaki vodika (H_2), dušika (N_2) 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 Cu_2O v zmesi Cu_2O 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