

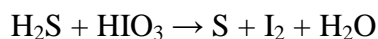
Ime in priimek: _____

Vpisna številka: _____

Leto prvega vpisa: _____

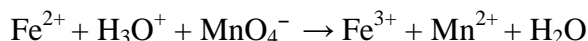
6. 3,50 g spojine $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \cdot x\text{H}_2\text{O}$ raztopimo v vodi. Da izločimo ves baker iz raztopine porabimo 2285 As elektrenine. Določi x v formuli!

7. 1,00 mol H_2S reagira s 15,0 g HIO_3 . Koliko gramov elementarnega joda se izloči pri tej reakciji? Uredi reakcijo (označi oksidacijska števila elementov)!



8. 1,70 grama trdnega $\text{Ca}(\text{OH})_2$ raztopimo v 100 mL vode. Tako pripravljena raztopina ima gostoto 1,018 g/mL. Koliko mL te raztopine potrebujemo za pripravo 150 mL raztopine s pH 12,8, če predpostavimo popolno disociacijo?

9. Kolikšen je masni delež železa v 120 g železove rude, če pri titraciji raztopine Fe^{2+} ionov, ki jih pripravimo iz te rude, porabimo 25,0 mL 0,200 M raztopine KMnO_4 ? Titracijo izvedemo v prisotnosti žveplove(VI) kisline. Uredi enačbo!



10. V posodi s prostornino 10,0 L imamo pri temperaturi 20 °C 12,8 g neona in toliko dušika, da je njegov masni delež v plinski zmesi 25,0 %. Izračunajte parcialni tlak dušika v plinski zmesi!

Relativne atomske mase:

Ne – 20,2	N – 14,0	H – 1,01	I – 126,9	Fe – 55,8
Ca – 40,1	S – 32,0	Cu – 63,5	C – 12,0	O – 16,0

Rezultati: 1. 6

2. 10,8 g

3. 20,6 mL

4. 1,16 %

5. 37,1 kPa