

saisskabes? (27,3 g)

24.7. Cik liels tilpums oglekļa(II) oksīda jāizlieto, lai reducētu 21 g niķeļa(II) oksīda? Cik lielu masu niķeļa iegūst? (6,27 l; 16,52 g)

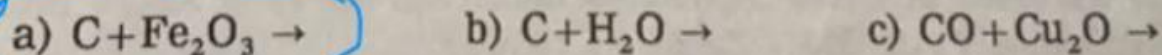
24.8. Caur bārija hidroksīda šķīdumu izvadīja 10 l gaisa un ieguva 26,4 mg bārija karbonāta nogulšņu. Aprēķiniet oglekļa(IV) oksīda tilpumdaļu procentos gaisā! (0,03 %)

24.9. Aprēķiniet, cik lielā masā oglekļa ir $1,806 \cdot 10^{24}$ oglekļa atomu! (36 g)

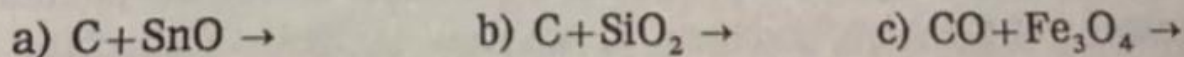
24.10. Aprēķiniet oglekļa(IV) oksīda masu klases telpas gaisā, ja gaisā vidēji ir 0,03 tilpumdaļas oglekļa(IV) oksīda!

24.11. Karsējot sadalīja 23 g kalcija karbonāta un magnija karbonāta maisījuma un ieguva 5,6 l oglekļa(IV) oksīda. Aprēķiniet maisījuma sastāvu masas daļās procentos pirms karsēšanas! (54,35 %; 45,65 %)

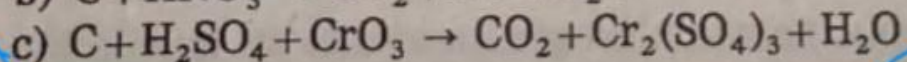
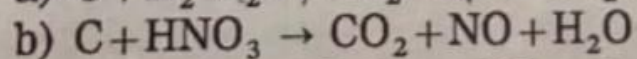
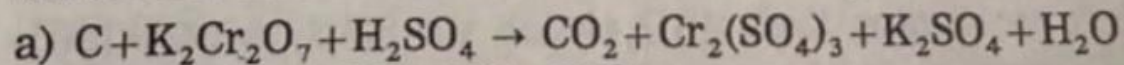
24.12. Uzrakstiet oksidēšanās-reducēšanās reakciju vienādojumus!



24.13. Uzrakstiet oksidēšanās-reducēšanās reakciju vienādojumus!



24.14. Uzrakstiet oksidēšanās-reducēšanās reakciju vienādojumus!



24.15. Aprēķiniet tilpumu, ko ieņem a) 20 g metāna, b) 20 g oglekļa(IV) oksīda, c) 20 g oglekļa(II)