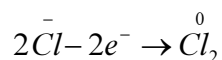
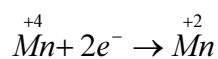
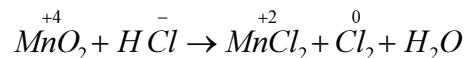


231. Koliko je grama mangan(IV)-oksida reagovalo sa hlorovodoničnom kiselinom ako je dobijeno 56dm<sup>3</sup> hlora, pod normalnim uslovima?

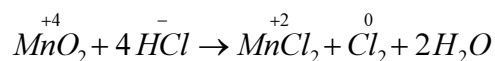


Kada se odrede oksidacioni brojevi, vidi se da je reč o oksido-redukcionoj reakciji.

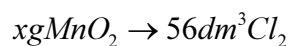
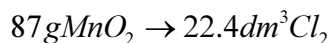
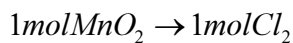


Kako je broj primljenih i otpuštenih elektrona jednak, onda koeficijenti koji stoje uz mangan i hlor ostaju jednaki jedinici.

Nakon sređivanja koeficijenata, i izjednačavanja reakcije, imamo:



odnosno:



---

$$x = 217.5gMnO_2$$