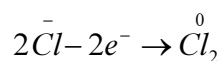
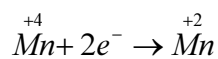
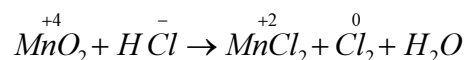


230. Pri reagovanju mangan(IV)-oksida sa  $20\text{cm}^3$  hlorovodonične kiseline dobijeno je  $355\text{mg}$  elementarnog hlora. Izračunaj količinsku koncentraciju upotrebijene hlorovodonične kiseline.

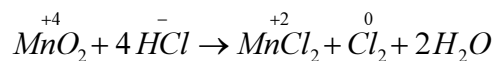


Kada se odrede oksidacioni brojevi, vidi se da je reč o oksido-redukcionoj reakciji.

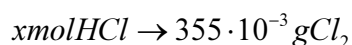
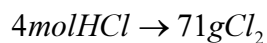
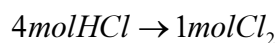
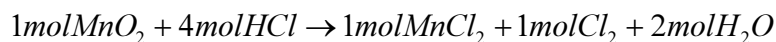


Kako je broj primljenih i otpuštenih elektrona jednak, onda koeficijenti koji stoje uz mangan i hlor ostaju jednaki jedinici.

Nakon sređivanja koeficijenata, i izjednačavanja reakcije, imamo:



odnosno:



---

$$x = 0.02\text{molHCl}$$

Sada možemo da izračunamo koncentraciju rastvora  $\text{HCl}$  :

$$c = \frac{n}{V}$$

$$c = \frac{0.02\text{mol}}{20 \cdot 10^{-3}\text{dm}^3}$$

$$c = 1 \frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$$