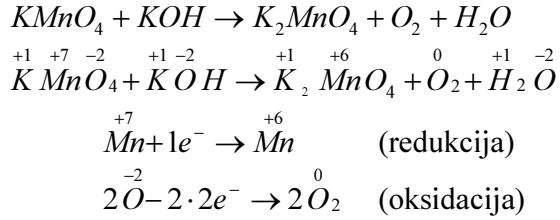
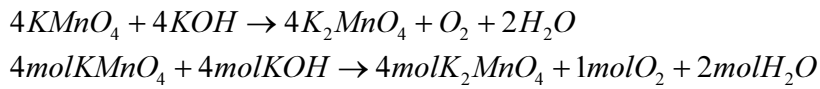
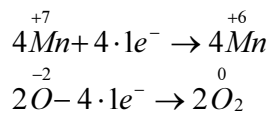


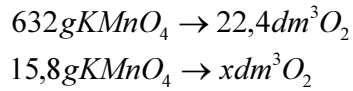
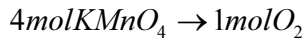
309. Koliko se dobija litara kiseonika u reakciji 15,8g kalijum permanganata sa kalijum hidroksidom?



Broj primljenih i otpuštenih elektrona mora da bude isti tako da gornju jednačinu množimo sa 4.



Pošto nas interesuju samo kalijum permanganat i kiseonik, imamo ....



---

$$\begin{array}{l} x = 0,56dm^3O_2 \\ x = 0,56lO_2 \end{array}$$