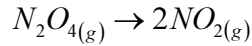
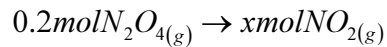
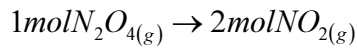
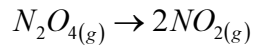


243. Izračunati ukupan broj molova gasa prisutnih posle uravnoteženja reakcije:
 $N_2O_4(g) \rightarrow 2NO_2(g)$, ako se zna da je od jednog mola N_2O_4 (koliko je bilo na početku),
disosovalo 20% ?



Kako je u reakciji disosovalo 20%, to znači da je od $1\text{mol}N_2O_{4(g)}$ disosovalo 20%,
dok je u sudu ostalo 80% nedisosovanih molekula. U ravnotežnom stanju imamo
 $0.8\text{mol}N_2O_{4(g)}$ koji se nije razložio i $0.2\text{mol}N_2O_{4(g)}$ koji se razložio po datoj reakciji.

Iz reakcije vidimo da:



$$x = 0.4\text{mol}NO_{2(g)}$$

Ukupan broj molova gasa prisutnih nakon uspostavljanja hemijske ravnoteže je:

$$0.8\text{mol}N_2O_{4(g)} + 0.4\text{mol}NO_{2(g)} = 1.2\text{mol}$$