

Hoeveel gram SF_{4(g)} kan bereid worden uit 6,00 g SCl_{2(g)} en 3,50 g NaF_(v)?



Oplossing

Een aflopende reactie gaat door tot één van de reagerende stoffen volledig opgereageerd is. Let wel: dit geldt niet voor evenwichtsreacties! (Zie later.)

	SCl _{2(g)}	NaF _(v)	SF _{4(g)}
Begintoestand	0,0583 mol	0,0834 mol	0 mol
Δ	-0,0583 mol	-0,0777 mol	+0,0194 mol
Eindtoestand	0 mol	0,0057 mol	0,0194 mol

0,0194 mol SF_{4(g)} = **2,10 g SF_{4(g)}**