

Hints examenvraag 1

Hint 1

De reactievergelijking staat er al, dus dat scheelt! Die 165 gram, daarmee zou ik beginnen!

De volgende hint staat op de volgende bladzijde!

Hint 2

Heb je 165 gram waterstof omgerekend naar mol? Top! Dan weet je (vanuit de reactievergelijking en de molverhouding) dus ook hoeveel mol methaan er wordt gevormd!

De volgende hint staat op de volgende bladzijde!

Hint 3

Nu je weet hoeveel mol methaan er ontstaat, kun je uitrekenen welk volume al dat gas inneemt! Daarvoor gebruik je het molair volume, dat is die 25 liter bij 1,0 mol methaan.

Dit is de laatste hint!