Bij het verhitten van calciumchloride (een witte vaste stof), ontstaan de stoffen calcium en chloorgas. Renske meet tijdens het verhitten voortdurend de massa van de vaste stof(fen). Het volgende resultaat wordt verkregen:

Bepaal uit de grafiek in welke massaverhouding calcium en chloor ontstaan.

Kies het juiste antwoord:

A. 11 : 4

B. 11 : 7

C. 7 : 4

D. 4 : 7

Antwoord:

Uit de ontleding van 11 gram calciumchloride ontstaat 4 gram calcium. Er is dus 11 – 4 = 7 gram chloor ontstaan.

Calcium : Chloor = 4 : 7.

Het juiste antwoord is D.