* aflevering



Jeg antager at jeg har en prøve af carbonhydriden der vejer 100g.

Så ved jeg at der er 83.9 g carbon og 16.1 g hydrogen.

omregnet til mol er

83.9g/(12.011 g/mol)=6.99 mol

16.1g/(1.008 g/mol)=15.94 mol

så dividere jeg begge stofmængder med den mindste stofmængde for at finde forholdet mellem dem

6.99/6.99=1

15.94/6.99=2.29

Så den empiriske formel er cirka

(C4H10)n



0.31 g C

0.026 g H

1249.664 g Cl

Jeg gør det samme som i opgave 6.8

0.31g/(12.011 g/mol)=0.026 mol

0.026g/(1.008 g/mol)=0.026 mol

1249.664g/(35.453 g/mol)=35.25 mol

Så finder jeg forholdene

C: 0.026/0.026=1

H: 0.026/0.026=1

Cl: 35.25/0.026=1367

Så den empiriske formel er cirka

(CHCl1367)n