Een gasvormige koolwaterstof **X** heeft een dichtheid 1,25 g/L bij 0 °C en 1,00 atm.  
Welke massafractie heeft koolstof in **X**?  
(De atoommassa’s van koolstof en waterstof zijn respectievelijk 12,0 en 1,00 g/mol; 1,00 mol gas heeft een volume van 22,4 L bij 0 °C en 1,00 atm )

A. 75,0 %

B. 80,0 %

C. 85,7 %

D. 92,3 %

**Answer: C**