De gemiddelde atoommassa van chloor is 35,45. Dit chloor bestaat uit twee in de natuur voorkomende isotopen, chloor-35 en chloor-37.

Hoe groot is de fractie waarin het chloor-37 daarin voorkomt?

A. 0,3650

B. 0,2200

C. 0,2250

D. 0,4500

**Answer: C**