Natriumfluoride NaF$(NaF)$ wordt veelvuldig gebruikt bij de productie van tandpasta. Een chemicus die in een bedrijf werkt dat tandpasta produceert, wil 200 ml van een 0,05 M (molair) natriumfluorideoplossing maken. Hoeveel gram NaF is hiervoor nodig? (De relatieve atoommassa's zijn Na = 23 , F = 19)

A. 0,14 gram

B. 0,26 gram

C. 0,42 gram

D. 1,57 gram

**Answer: C**