Bij een bepaalde analysemethode van aspirine in de farmaceutische industrie wordt gebruik gemaakt van de volgende reactie:

$$5 Br^{-}\left(aq\right)+ BrO\_{3}^{-} \left(aq\right)+6H^{+}\left(aq\right)\rightarrow 3Br\_{2}\left(aq\right)+3H\_{2}O (l)$$

Tijdens één van de analyses vond men dat de snelheid waarmee op een bepaald moment $Br\_{2}$ ontstond 0,25 mols–1 was. Hoe groot was de snelheid (in mols–1) waarmee $Br^{-}$ verdween?

A. 0,50

B. 0,42

C. 0,15

D. 0,83

**Answer: B**