Biochemici hebben meer dan 400 gemuteerde varianten van hemoglobine ontdekt. Hemoglobine is een eiwit in het bloed dat zuurstof vervoert door het lichaam. Een arts bestudeert een hemoglobine variant die fatale hartziekten veroorzaakt. De arts bepaalt eerst de molaire massa (M). Ze lost 21,5 mg van het eiwit op in water van 5,0 °C om een 1,50 cm3 oplossing te maken. Deze oplossing heeft een osmotische druk van 0,00475 atm.

Wat is de molaire massa van deze hemoglobine variant?

[R = 0,0821 liter⋅atm mol-1 K-1] ; Osmotische druk (Π) =CRT

A. 6.89 x 104 g mol-1

B. 7.89 x 104 g mol-1

C. 8.88 x 104 g mol-1

D. 6.87 x 104 g mol-1

**Answer: A**