Een blokje zink is verontreinigd met wat zinkchloride. Men laat het blokje reageren met een overmaat verdund zoutzuur (waterstofchlorideoplossing) bij 27 oC en 760 mm Hg. Hierbij komt 780,0 cm3 waterstofgas vrij. Als de dampdruk van water bij 27 oC gelijk is aan 14 mm Hg, wat is dan het volume H2-gas dat vrijkomt bij standaard temperatuur en standaard druk? (De standaarddruk is 760 mm Hg en het molairvolume van een gas bij deze standaard omstandigheden is 22,4 dm3, de standaard temperatuur is 0 oC)

A. 746 cm3

B. 697 cm3

C. 750 cm3

D. 300 cm3

**Answer: B**