15,0 g zink reageert volledig met CuCl2(aq) volgens onderstaande vergelijking. Het totale eindvolume van het reactiemengsel is 175 mL.

Zn(s) + CuCl2(aq) → ZnCl2(aq) + Cu(s)

Wat is de molariteit van de ontstane ZnCl2(aq)?

A. 1,31 M

B. 0,0400 M

C. 0,629 M

D. 0,0857 M

**Answer: A**