Als 34,4 g CaSO4⋅*n*H2O opgelost wordt in water, slaan de sulfaationen neer als BaSO4. De massa van het zuivere en gedroogde BaSO4 is 46,668 g.

Wat is dan de juiste waarde voor *n* ?

De relatieve atoommassa's zijn: Ba= 137 , S = 32 , O = 16 , Ca = 40

A. 0,5

B. 1

C. 2

D. 5

**Answer: C**