Bij de reactie van koolstofmono-oxide met chloor ontstaat fosgeen, COCl2.

In een vat van 3,0 dm3worden bij 400K de volgende stoffen gedaan: 0,20 mol CO en 0,10 mol Cl2.

De evenwichtsconstante voor deze reactie bij deze omstandigheden is: Kc=0,41.

Wat is het aantal mol COCl2 bij evenwicht in dit geval?

A. 8,75x10-4 mol

B. 2,92x10-4 mol

C. 2,63x10-4 mol

D. 2,63x10-3 mol

**Answer: D**