1,0 mol CO2 wordt in een afgeslotenvat gedaan, waarin al 1,0 mol water zit. De temperatuur van het vat met inhoud is 25 °C. Vervolgens wordt de helft van het water afgetapt. De temperatuur blijft daarbij constant. De concentratie van het CO2 gas opgelost in het achtergebleven water in het vat:

A. neemt af, omdat de hoeveelheid water in het vat gemakkelijk verdampt

B. neemt af, omdat het volume CO2 gas toeneemt en de druk daarvan ook

C. neemt af, omdat de kleinere hoeveelheid water de oplosbaarheid van CO2 verlaagt

D. neemt af, omdat de druk van het CO2 afneemt en daarom ook de oplosbaarheid van CO2

**Answer: D**