50 mL van een 0,1 M oplossing van ammoniak in water wordt getitreerd met een standaard 0,1 M HCl oplossing. Welk van de onderstaande zuur-base-indicatoren kan het beste gebruikt worden om het equivalentiepunt bij deze titratie zo nauwkeurig mogelijk te kunnen bepalen (pKz van NH4+ is 9,2)?

A. Fenolftaleïen met een omslagtraject in pH van 8,2 – 10,0

B. Methylrood met een omslagtraject in pH van 4,8 – 6,0

C. Broomthymolblauw met een omslagtraject in pH van 6,0 – 7,6

D. Methyloranje met een omslagtraject in pH van 3,2 – 4,4

**Answer: B**