Een 0,1 M Ba(OH)2 oplossing wordt getitreerd met een 0,1 M MgSO4 oplossing. Het geleidingsvermogen (conductance) van de oplossing wordt continu gemeten (conductometrische titratie). Welke figuur geeft de verandering van het geleidingsvermogen van het reactiemengsel met het volume van de MgSO4 oplossing het best weer?

geleidinigsvermogen

geleidinigsvermogen

geleidinigsvermogen

Vol. MgSO4 opl.

A.

Vol. MgSO4 opl.

C.

Vol. MgSO4 opl.

B.

Vol. MgSO4 opl.

D.

geleidinigsvermogen

**Answer: C**