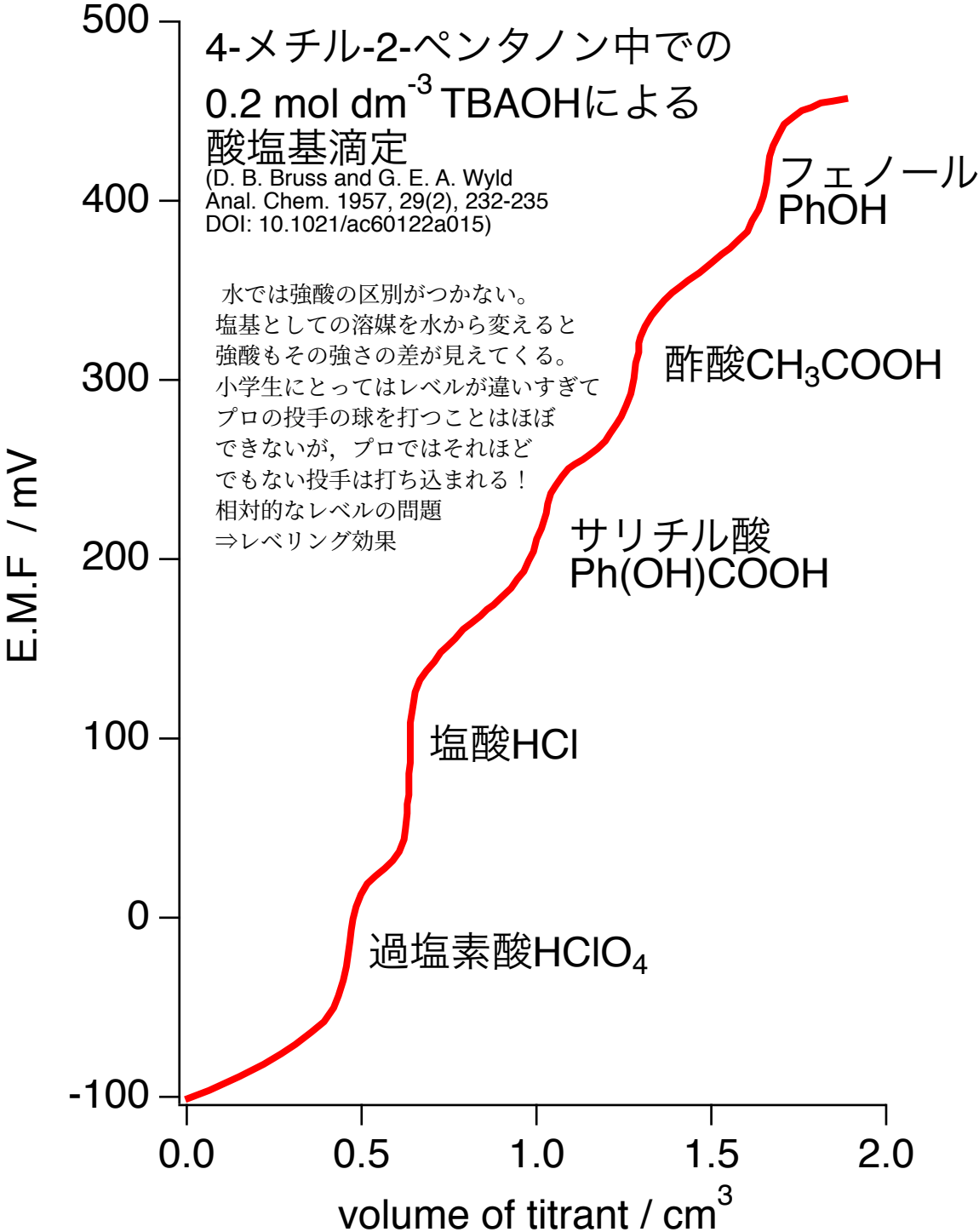
4-メチル-2-ペンタノン中での
0.2 mol dm-3 TBAOHによる
酸塩基滴定
(D. B. Bruss and G. E. A. Wyld
Anal. Chem. 1957, 29(2), 232-235
DOI: 10.1021/ac60122a015)
水では強酸の区別がつかない。
塩基としての溶媒を水から変えると
強酸もその強さの差が見えてくる。
小学生にとってはレベルが違いすぎて
プロの投手の球を打つことはほぼ
できないが，プロではそれほど
でもない投手は打ち込まれる！
相対的なレベルの問題
⇒レベリング効果
フェノール
PhOH
酢酸CH3COOH
サリチル酸
Ph(OH)COOH
塩酸HCl
過塩素酸HClO4
E.M.F / mV
500
400
300
200
100
0
-100
0.0
0.5
1.0
1.5
2.0
volume of titrant / cm3