



$(K^\circ)$ は、次の式で表わされる<sup>1)</sup>。

$$k' = \frac{t_R - t_0}{t_0}$$

$t_0$  は、溶質の保持時間、 $t_n$  は、非保持物質の溶出時

©-CH 109 010 112 012 014 01 019 022

city

ap

W  
U

思われる。

$\log k_1 - \log k_2 = \alpha A_S (\varepsilon_2^\circ - \varepsilon_1^\circ)$  ..... (4)

$k_1$  は  $\varepsilon_1^\circ$  でのキャピタシオニゼーション係数

$k_2$  は  $\varepsilon_2^\circ$  でのキャピタシオニゼーション係数

$\varepsilon_1^\circ$  は  $\varepsilon_2^\circ$  でのキャピタシオニゼーション係数

$\alpha$  は  $\varepsilon_1^\circ$  と  $\varepsilon_2^\circ$  の差

$A_S$  は  $\varepsilon_1^\circ$  と  $\varepsilon_2^\circ$  の差



- 1. c1ccccc1
- 2. c1ccc(OC)cc1
- 3. c1ccc([N+](=O)[O-])cc1
- 4. c1ccc(C(=O)OC)cc1

Fig. 7  $\epsilon^{\circ} = 0.06$