

Jadi  $k_2 b = k_3 C$  atau  $k_2/C = k_3/b = a$

Maka  $\log I_b/I_0 = -a b C$

Perbandingan antar intensitas sinar yang ditentukan dengan intensitas sinar mula-mula disebut dengan transmitansi .

$$T = I_b/I_0, \log T = -a b C \text{ atau } A = 1/T = a b C \dots\dots\dots(6)$$

Bila kadar penyerap dalam mol/Lt,  $a = \epsilon$  , sehingga  $A = \epsilon b C$

Dengan :

A = absorbansi

T = transmitansi

$\epsilon$  = koefisien ekstingsi molar

C = kadar penerap (mol/Lt)

### 3.3 Ekstraksi

#### 3.3.1 Ekstraksi Pelarut

Diantara berbagai jenis metode pemisahan, ekstraksi pelarut merupakan metode pemisahan yang paling baik. Prinsip dasar dari ekstraksi pelarut menggunakan hokum fase Gibb's yang menyatakan bahwa :

$$P + V = C - 2 \dots\dots\dots(7)$$

Dengan P = fase,

C = komponen, dan

V = derajat kebebasan

Menurut Hukum distribusi Nerst :