



[calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com)



[unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

# Relative und angepasste Retention und Phase Formeln

Rechner!

Beispiele!

Konvertierungen!

Lesezeichen [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

Größte Abdeckung von Rechnern und wächst - **30.000+ Rechner!**

Rechnen Sie mit einer anderen Einheit für jede Variable - **Eingebaute  
Einheitenumrechnung!**

Größte Sammlung von Maßen und Einheiten - **250+ Messungen!**

Fühlen Sie sich frei, dieses Dokument mit Ihren Freunden zu **TEILEN!**

[Bitte hinterlassen Sie hier Ihr Rückkoppelung...](#)



## Liste von 13 Relative und angepasste Retention und Phase Formeln

### Relative und angepasste Retention und Phase



#### 1) Angepasste Retention der ersten Komponente bei relativer Retention

**fx**  $\text{trC1}' = \left( \frac{\text{tr2}'}{\alpha} \right)$

[Rechner öffnen](#)

**ex**  $1.111111\text{s} = \left( \frac{10\text{s}}{9} \right)$

#### 2) Angepasste Retention der zweiten Komponente bei relativer Retention



**fx**  $\text{trC2}' = (\alpha \cdot \text{tr1}')$

[Rechner öffnen](#)

**ex**  $45\text{s} = (9 \cdot 5\text{s})$

#### 3) Gesamtkonzentration des gelösten Stoffes in der organischen Phase

**fx**  $C_{\text{orgP}} = (D \cdot C_{\text{aq}})$

[Rechner öffnen](#)

**ex**  $24\text{mol/L} = (0.6 \cdot 40\text{mol/L})$



## 4) Gesamtkonzentration des gelösten Stoffes in der wässrigen Phase

**fx**  $C_{aqP} = \left( \frac{C_o}{D} \right)$

[Rechner öffnen !\[\]\(cbe80b694ebd74fcfe136a095b608235\_img.jpg\)](#)

**ex**  $83.33333\text{mol/L} = \left( \frac{50\text{mol/L}}{0.6} \right)$

## 5) Laufzeit der mobilen Phase bei gegebenem Kapazitätsfaktor

**fx**  $t_{CP} = \frac{t_r}{k' + 1}$

[Rechner öffnen !\[\]\(3e2231b1ad3ca8da8658228c00dd08e0\_img.jpg\)](#)

**ex**  $3.25\text{s} = \frac{13\text{s}}{3 + 1}$

## 6) Molare Konzentration der dritten Komponente in der ersten Phase

**fx**  $C_{P1} = ((k_{DC}') \cdot C_{s2})$

[Rechner öffnen !\[\]\(0d5ec72f61334709c3fc9450209b754f\_img.jpg\)](#)

**ex**  $273\text{mol/L} = (10.5 \cdot 26\text{mol/L})$

## 7) Molare Konzentration der dritten Komponente in der zweiten Phase

**fx**  $C_{P2} = \left( \frac{C_1}{k_{DC}} \right)$

[Rechner öffnen !\[\]\(b64b40baaee5acddc1eab8538ba84754\_img.jpg\)](#)

**ex**  $1.904762\text{mol/L} = \left( \frac{20\text{mol/L}}{10.5} \right)$



## 8) Reisezeit der mobilen Phase durch die Säule ↗

**fx**  $t_C = (t_r - t_{r'})$

[Rechner öffnen ↗](#)

**ex**  $11s = (13s - 2s)$

## 9) Relative Retention bei angepassten Retentionszeiten ↗

**fx**  $\alpha_R = \left( \frac{t_{r2}}{t_{r1}} \right)$

[Rechner öffnen ↗](#)

**ex**  $2 = \left( \frac{10s}{5s} \right)$

## 10) Relative Retention bei gegebenem Kapazitätsfaktor von zwei Komponenten ↗

**fx**  $\alpha_R = \left( \frac{k_2}{k_1} \right)$

[Rechner öffnen ↗](#)

**ex**  $1.4 = \left( \frac{3.5}{2.5} \right)$



## 11) Relative Retention bei gegebenem Verteilungskoeffizienten zweier Komponenten ↗

**fx**  $\alpha_R = \left( \frac{K_2}{K_1} \right)$

[Rechner öffnen ↗](#)

**ex**  $2.5 = \left( \frac{15}{6} \right)$

## 12) Verteilungskoeffizient von gelöstem Stoff 1 bei relativer Retention ↗

**fx**  $K_{C1} = \left( \frac{K_2}{\alpha} \right)$

[Rechner öffnen ↗](#)

**ex**  $1.6666667 = \left( \frac{15}{9} \right)$

## 13) Verteilungskoeffizient von gelöstem Stoff 2 bei relativer Retention ↗

**fx**  $K_{C2} = (\alpha \cdot K_1)$

[Rechner öffnen ↗](#)

**ex**  $54 = (9 \cdot 6)$



## Verwendete Variablen

- $C_1$  Konzentration des gelösten Stoffes in Lösungsmittel 1 ( $mol / l$ )
- $C_{aq}$  Konzentration in wässriger Phase ( $mol / l$ )
- $C_{aqP}$  Konzentration in wässrigem Lösungsmittel ( $mol / l$ )
- $C_o$  Konzentration in der organischen Phase ( $mol / l$ )
- $C_{orgP}$  Konzentration in organischem Lösungsmittel ( $mol / l$ )
- $C_{P1}$  Konzentration des gelösten Stoffes in Phase1 ( $mol / l$ )
- $C_{P2}$  Konzentration des gelösten Stoffes in Phase2 ( $mol / l$ )
- $C_{s2}$  Konzentration gelöster Stoffe im Lösungsmittel2 ( $mol / l$ )
- $D$  Ausschüttungsverhältnis
- $K_1$  Verteilungskoeffizient von gelöstem Stoff 1
- $K_2$  Verteilungskoeffizient von Solute 2
- $K_{C1}$  Verteilungskoeffizient von Comp 1
- $K_{C2}$  Verteilungskoeffizient von Comp 2
- $k_{DC}$  Verteilungskoeffizient der Lösung
- $k'$  Kapazitätsfaktor
- $k_1'$  Kapazitätsfaktor von gelöstem Stoff 1
- $k_2'$  Kapazitätsfaktor von gelöstem Stoff 2
- $t_C$  Reisezeit nicht zurückgehaltener gelöster Stoffe durch die Säule (Zweite)
- $t_{CP}$  Reisezeit für nicht zurückgehaltene gelöste Stoffe bei gegebenem CP (Zweite)



- $t_r$  Aufbewahrungszeit (Zweite)
- $tr'$  Angepasste Aufbewahrungszeit (Zweite)
- $tr1'$  Angepasste Retentionszeit von gelöstem Stoff 1 (Zweite)
- $tr2'$  Angepasste Retentionszeit von Solute 2 (Zweite)
- $trC1'$  Angepasste Retentionszeit von Comp 1 (Zweite)
- $trC2'$  Angepasste Retentionszeit von Comp 2 (Zweite)
- $\alpha$  Relative Retention
- $\alpha_R$  Tatsächliche relative Retention



# Konstanten, Funktionen, verwendete Messungen

- **Messung:** Zeit in Zweite (s)  
*Zeit Einheitenumrechnung* ↗
- **Messung:** Molare Konzentration in mol / l (mol/L)  
*Molare Konzentration Einheitenumrechnung* ↗



# Überprüfen Sie andere Formellisten

- Verteilungsverhältnis und Spaltenlänge Formeln ↗
- Anzahl der theoretischen Platten und Kapazitätsfaktor Formeln ↗
- Wichtige Formeln zu Retention und Abweichung Formeln ↗
- Relative und angepasste Retention und Phase Formeln ↗

Fühlen Sie sich frei, dieses Dokument mit Ihren Freunden zu TEILEN!

## PDF Verfügbar in

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

2/7/2024 | 5:38:50 AM UTC

[Bitte hinterlassen Sie hier Ihr Rückkoppelung...](#)

