

# Appunti di Fisica del Reattore nucleare

Ing. Giorgio Bertucelli - (file scaricato da <http://www.extrabyte.info>)

## 1 Equazioni della cinetica e reattività

Supponiamo che sia

$$\Phi(\mathbf{r}, t) = \Phi(\mathbf{r}) T(t) \quad \text{e} \quad C_i(\mathbf{r}, t) = C_i(\mathbf{r}) H_i(t) \quad (1)$$

Riscriviamo le equazioni della cinetica:

$$\begin{cases} L^2 \nabla^2 \Phi + \left[ (1 - \beta) k e^{-B^2 \tau} - 1 \right] \Phi + \frac{p}{\Sigma_a} e^{-B^2 \tau} \sum_{i=1}^m \lambda_i C_i = l_0 \frac{\partial \Phi}{\partial t} \\ \frac{\partial C_i}{\partial t} = -\lambda_i C_i + \beta_i \frac{k}{p} \Sigma_a \Phi(\mathbf{r}, t) \end{cases} \quad (2)$$

Con la posizione (1), si ha:

$$\begin{aligned} \frac{\partial}{\partial t} C_i(\mathbf{r}, t) &= -\lambda_i C_i(\mathbf{r}) H_i(t) + \beta_i \frac{k}{p} \Sigma_a \Phi(\mathbf{r}) T(t) \\ \implies C_i(\mathbf{r}) \frac{dH_i(t)}{dt} &= -\lambda_i C_i(\mathbf{r}) H_i(t) + \beta_i \frac{k}{p} \Sigma_a \Phi(\mathbf{r}) T(t) \end{aligned} \quad (3)$$

Cioè

$$\frac{C_i(\mathbf{r})}{\Phi(\mathbf{r})} \frac{dH_i(t)}{dt} = -\lambda_i \frac{C_i(\mathbf{r})}{\Phi(\mathbf{r})} H_i(t) + \beta_i \frac{k}{p} \Sigma_a T(t) \quad (4)$$

dove  $\frac{C_i(\mathbf{r})}{\Phi(\mathbf{r})}$  è indipendente da  $\mathbf{r}$ . Così dalla (2) si ha:

$$L^2 \frac{\nabla^2 \Phi}{\Phi(\mathbf{r})} + \left[ (1 - \beta) k e^{-B^2 \tau} - 1 \right] \Phi + \frac{p}{\Sigma_a} e^{-B^2 \tau} \sum_{i=1}^m \lambda_i \frac{C_i(\mathbf{r}) H_i(t)}{\Phi(\mathbf{r}) T(t)} = \frac{l_0}{T} \frac{dT}{dt} \quad (5)$$

Per l'ipotesi fatta all'inizio (eq. (1)) si può scrivere

$$\nabla^2 \Phi + B^2 \Phi(\mathbf{r}, t) = 0 \quad \text{che è identica a} \quad \nabla^2 \Phi + B^2 \Phi(\mathbf{r}) = 0$$

Le equazioni della cinetica, ambedue lineari e con variabili separabili, hanno le soluzioni:

$$\Phi(\mathbf{r}, t) = \Phi_0 e^{\omega t}, \quad C_i(\mathbf{r}, t) = C_{i0} e^{\omega t} \quad (6)$$

che introdotte nelle (1) danno

$$C_{i0} = \frac{k \beta_i \Sigma_a \Phi_0}{p(\omega + \lambda_i)} \quad (7)$$

$$(1 - \beta) K_{eff} - 1 + K_{eff} \sum_{i=1}^m \frac{\lambda_i \beta_i}{\omega + \lambda_i} = \omega l \quad \text{oppure} \quad K_{ecc} = \omega l + K_{eff} \sum_{i=1}^m \frac{\lambda_i \beta_i}{\omega + \lambda_i} \quad (8)$$

$$\rho = \frac{K_{ecc}}{K_{eff}} = \frac{K_{eff} - 1}{K_{eff}} \quad \text{reattività} \quad \rho = \frac{\omega l}{\omega l + 1} + \frac{1}{\omega l + 1} \sum_{i=1}^m \frac{\omega \beta_i}{\omega + \lambda_i} \quad (9)$$

(v. fig. 1).

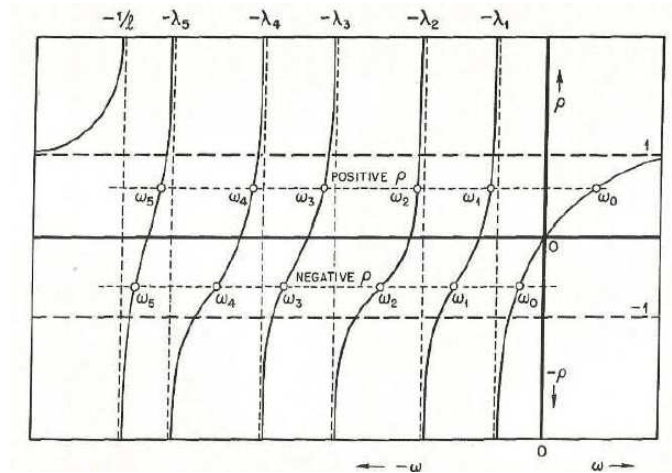


Figura 1: Reattività in funzione della grandezza  $\omega$ .

Ricordando la (6) il flusso può allora essere espresso da

$$\Phi = A_0 e^{\omega_0 t} + A_1 e^{\omega_1 t} + \dots + A_m e^{\omega_m t} \tag{10}$$

e per valori  $\rho > 0$  e dopo un tempo  $t$

$$\Phi = A_0 e^{\omega_0 t} = \Phi_0 e^{\omega_0 t}$$

dove  $\omega_0 = T^{-1}$ , essendo  $T$  il periodo stabile del reattore. Se nella (9) poniamo  $\omega = T^{-1}$  si ottiene

$$\rho = \frac{l}{TK_{eff}} + \sum_{i=1}^m \frac{\beta_i}{1 + \lambda_i T} \tag{11}$$

Si usa esprimere la reattività  $\rho$  in unità *inhour* definita come la reattività per cui  $T = 3600$ .

$$\rho_{ih} = \frac{\frac{l}{TK_{eff}} + \sum_{i=1}^m \frac{\beta_i}{1 + \lambda_i T}}{\frac{l}{3600K_{eff}} + \sum_{i=1}^m \frac{\beta_i}{1 + \lambda_i 3600}} \tag{12}$$

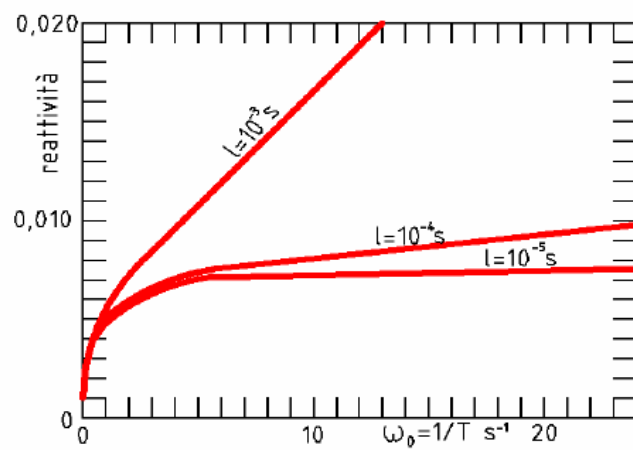


Figura 2: Reattività in funzione di  $\omega_0$ .