

EXAMEN D'ÉVALUATION (PHARMACIENS) DU BEPC

FEUILLE DE RÉFÉRENCE

Les formules ci-dessous sont données à titre de référence. Il est **INUTILE** de les mémoriser, car elles sont fournies avec les questionnaires d'examen.

$$C = C_0 \cdot 10^{\frac{-kt}{2.303}}$$

$$\log C = \log C_0 - \frac{kt}{2.303}$$

$$C = C_0 \cdot e^{-kt}$$

$$\ln C = \ln C_0 - kt$$

$$C_{ave} = \frac{AUC_0^T}{\tau}$$

$$Cl_H = Q \times \frac{fuCl_{int}}{fuCl_{int} + Q}$$

$$t_{1/2} = \frac{0.693}{k}$$

$$t_{1/2} = \frac{C_0}{2k}$$

$$t_{90} = \frac{0.105}{k}$$

$$t_{90} = \frac{0.1 C_0}{k}$$

$$Cl_t = \frac{\text{quantité absorbée}}{SSC_0^\infty *}$$

$$\text{ou } \frac{FD}{SSC_0^\infty}$$

$$V_d = \frac{A_0}{C_0}$$

$$\bar{C}_{ss} = \frac{R_0}{kV_d}$$

$$Cl = V_d k$$

$$C = \frac{R_0}{kV_d} (1 - e^{-kt})$$

$$\frac{k}{2.303} = \frac{\log C_1 - \log C_2}{t_2 - t_1}$$

$$F = \frac{AUC_{oral}/D}{AUC_{IV}/D}$$

Dans le cas des acides faibles, le pourcentage d'ionisation =  $\frac{100}{1 + \text{antilog}(pK_a - pH)}$

Dans le cas des bases faibles, le pourcentage d'ionisation =  $\frac{100}{1 + \text{antilog}(pH - pK_a)}$

\* Remarque :  $SSC_0^\infty = ASC_0^\infty$