

Erratum Polycopié “Commande de procédés”

Prof. D. Bonvin, Edition Février 2015

Merci de transmettre vos remarques et corrections éventuelles à dominique.bonvin@epfl.ch. Les futurs étudiants vous remercient d'avance !

Chapitre 2

- P. 40, Equation 2.18 : $V_1 = V_2 = \dots = V_f = \dots = V_N = V$.
- P. 61, Exemple 2 : « La cuve de mélange de la figure 2.15 ... ».

Chapitre 3

- P. 117-8, Exercice 13: Le terme réactionnel s'écrit $V k c_A^2$. Il s'ensuit $k = 0,19$ l/mol min. Il faut ensuite linéariser avant d'utiliser la transformation de Laplace :

$$V \dot{c}_A = \bar{q}(c_{A,e} - c_A) + (\bar{c}_{A,e} - \bar{c}_A)q - (2V k \bar{c}_A)c_A$$

Le gain statique et la constante de temps deviennent ainsi :

$$K = \frac{\bar{q}}{\bar{q} + 2V k \bar{c}_A} \quad \tau = \frac{V}{\bar{q} + 2V k \bar{c}_A}$$

Chapitre 4

- P. 136, Fig. 4.6: En ordonnée, lire $\frac{KA}{\tau}$.

Chapitre 5

- P. 182, Fig. 5.13 : La fonction de transfert hachurée est G_R .