1 Un marcheur et son chien.

Un marcheur M suit une trajectoire rectiligne à vitesse constante V_M . Son chien C, qui part d'un point éloigné, court pour le rejoindre à vitesse constante V_C . À chaque instant, sa course est dirigée vers son maître, i.e. les vecteurs $\frac{d\overrightarrow{OC}}{dt}(t)$ et $\overrightarrow{CM}(t)$ sont colinéaires et de même sens :

$$\frac{\mathrm{d}\overrightarrow{OC}}{\mathrm{d}t}(t) = V_C \frac{\overrightarrow{CM}(t)}{||\overrightarrow{CM}(t)||}.$$

Ainsi, les coordonnées (x(t), y(t)) du chien vérifient le système différentiel :

$$\begin{cases} x'(t) = V_C \frac{V_M t - x(t)}{\sqrt{(V_M t - x(t))^2 + (-y(t))^2}} \\ y'(t) = V_C \frac{-y(t)}{\sqrt{(V_M t - x(t))^2 + (-y(t))^2}} \end{cases}$$

• Écrire un programme permettant de tracer la trajectoire du chien avec les données :

$$V_M = 1.5 \,\mathrm{m.s}^{-1} \quad \text{et} \quad V_C = 8 \,\mathrm{m.s}^{-1}$$

et la condition initiale:

$$x(0) = 100 \,\mathrm{m}$$
 et $y(0) = 300 \,\mathrm{m}$.

2 Cinétique chimique.

On considère deux réactions successives :

$$A \xrightarrow{k_1} B$$
$$B \xrightarrow{k_2} C$$

dans les quelles k_1 et k_2 désignent les constantes de vites se. Les vitesses de réaction sont donc :

$$v_1 = -\frac{d[A]}{dt} = k_1[A]$$
 et $v_2 = \frac{d[C]}{dt} = k_2[B]$.

B intervient dans les deux réactions chimiques : il est produit par la réaction 1 et consommé par la réaction 2. On en déduit :

$$\frac{\mathrm{d}[B]}{\mathrm{d}t} = v_1 - v_2 = k_1[A] - k_2[B].$$

On obtient ainsi un système de trois équations différentielles du premier ordre couplées:

$$\begin{cases} \frac{\mathrm{d}[A]}{\mathrm{d}t} = -k_1[A] \\ \frac{\mathrm{d}[B]}{\mathrm{d}t} = k_1[A] - k_2[B] \\ \frac{\mathrm{d}[C]}{\mathrm{d}t} = k_2[B] \end{cases}$$

• Écrire un programme permettant de représenter l'évolution des concentrations [A], [B] et [C] au cours du temps avec la donnée :

$$(k_1, k_2) = (8, 1)$$

et la condition initiale :

$$[A]_0 = 1 \text{ mol.L}^{-1}, \quad [B]_0 = 0 \text{ mol.L}^{-1} \quad \text{et} \quad [C]_0 = 0 \text{ mol.L}^{-1}.$$