

types d'exos

type 1: Sans graphe

↳ d'ordre 1.
↳ d'ordre 2.



type 2: Avec graphe.

↳ est ² bilan et
↳ intense.

Réactifs
disparaissent.



→ Produits
forme



Intense d'une réaction

$$v = \pm \frac{1}{\alpha} \frac{d[\]}{dt} = \pm \frac{1}{\alpha} \frac{dn}{dt}$$

(2)
expression de
n ou C en
fonction du temps

$$v = kC = kn \rightarrow \text{d'ordre 1}$$

$$v = kC^2 = kn^2 \rightarrow \text{d'ordre 2}$$

(d'ordre)

$$v = \pm \frac{[]_f - []_i}{t_f - t_i} = \pm \frac{n_f - n_i}{t_f - t_i}$$

(graphe)
(mol/L/s ou min
s)

Unre 2:

$$t = \frac{1}{k} \left(\frac{1}{C} - \frac{1}{C_0} \right)$$

(s or min or h)
(4)

$$\frac{1}{C} - \frac{1}{C_0} = kt$$

$$k = \frac{1}{t} \left(\frac{1}{C} - \frac{1}{C_0} \right)$$

(L/mol/s or min or h)

$$C = \frac{C_0}{1 + C_0 kt}$$

$$C_0 = \frac{C}{1 - C kt}$$

$$\frac{t_1}{2} = \frac{1}{k C_0}$$

$$k = \frac{1}{C_0 t_1/2}$$

NB: ⑤
20% ou $\frac{2}{10}$ disparu = saponifié
= transformé = consommé =
décomposé $\Rightarrow C = 80\% C_0$

$$\text{ou } C = \frac{4}{5} C_0$$

30% ou $\frac{3}{10}$ non disparu = non
saponifié = non consommé =
non transformé = non décomposé
 $\Rightarrow C = 30\% C_0$ ou

$$C = \frac{1}{3} C_0$$