Bilan C(Z => C(2.1 Détermination de l'ordre (et la constante de vitesse)

1° simplifier la loi de vitesse dans l'expérience

· métange stoechiométrique

eig v=k[A]^[B]^{2} 

A + B B -> P

si [A]e = [B]o donc v= kapp[A]^{p+2} où kapp = k(B)^{2}

A donc v=kapp[A] où kapp = k(B)^{2}

· dégénérescence de l'orche e.g. ν= k[A]<sup>P</sup>[B]<sup>8</sup> ← ×A+βB → P [B]. >> [A] donc ν= kapp[A]<sup>P</sup> ·à kapp= k[B]<sup>8</sup>

o Pour V=k([P]).[A] [B] où k([P]) fonction en [P] +=0, l'ordre initial [P]=0 donc V== kapp[A] [B] où kapp=k(0) Bilan CCZ

2 Méthodes en mathématiques Equation de réaction 0 = & VaAk loi de vitesse ve = k(app) [Aj] l'ordre (partiel) est n je streatif]

Methode des temps partiels (3)

temps de demi-réaction (tra) n=1  $t_{1/2}=cte$ .  $n \neq 1$   $t_{1/2}=ta(\frac{2^{-1}}{k(n-1)})+(1-n)\cdot tn[Abij]_{0}$  Méthode différentielle (1) sineR hv= tnk +ntn[Aj]

sans hypothèse de n. hypothese et verification 2 cas.

• Méthode intégrale (2) Équation différentielle : France intégrale (1/2 = [Aday]) = n=0 1 d(aj) = k [Aj]= (Aj] = + vjkt

 $\sum_{i=1}^{n} n=1 + \frac{d(a_i)}{v_i^2} = k[A_i] + \ln(A_i) = \ln(A_i) + v_i^2 k.t$ ty2 = - lan 2 = cte. \* 4- disintegration the T

+1/2= V; k[Alf]. hypothese et verification 3 cas

2) 2 exp. ou plus 3º Donnier d'expériences nécessaires. · avec Aj en défaut (pas 75.) 1) lessp. obligataire 🛆 o avec Aj en defaut si besoin. · [Aj]. i déférentes dans des exp.

· donnier vécupéries · donnée récupérées ([Aj]t; ve) = Mothocle (1) ([Aj]o,i; Vo,i) ⇒ Méthode (4) ([Aj]t; +) => Mobblede (2) ([Aj]o,i;tyz,i) > Methode (3)

\* (Ti; ki) [Aj]o=cte ou (Ti; vo,i) > Eas A (loi d'Arrhènius)