

## Travail personnel

**Exercice01:** Un mélange gazeux est constitué de 50% A et 50% d'inertes, est maintenu à pression de 10 atm et à température de 422,2 K, entre dans le réacteur avec un débit de  $6 \text{ dm}^3 / \text{s}$  . Calculer la concentration initial  $C_{A0}$  de A, et le débit molaire d'entrée  $F_{A0}$ .

**Exercice02:** Une réaction en phase gazeuse  $A \longrightarrow B$  doit être conduite dans un réacteur discontinu (Fermé) isotherme ( $25^\circ \text{C}$ ) de volume  $V_R = 10 \text{ L}$  à P constante.

La réaction est du second ordre par rapport à A, avec  $k_2 = 0,023 \text{ L/mol.s}$

1. Déterminer le temps requis pour 75% de conversion de 5 mol/l de A

ملاحظة: يجب ارسال الواجب قبل تاريخ 30 ماي 2021م عبر البريد الالكتروني

rouahna2003@yahoo.fr