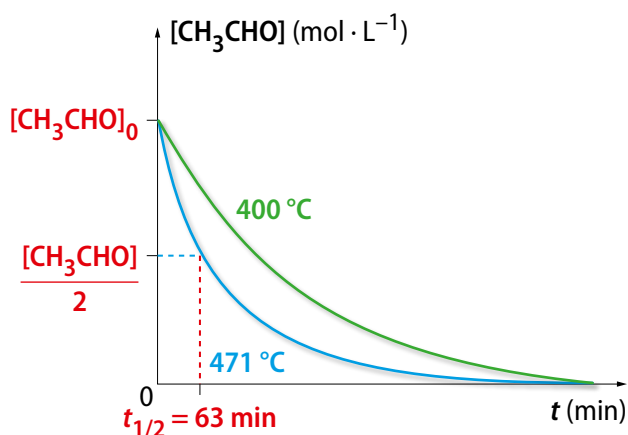


24 1. La réaction étudiée met en jeu des gaz, on peut donc suivre son évolution par mesure de pression.

2. Le temps de demi-réaction est la durée au bout de laquelle l'avancement vaut la moitié de l'avancement final. Ici, le réactif limitant est entièrement consommé en fin de réaction, donc le temps de demi-réaction est l'abscisse du point d'ordonnée $[\text{CH}_3\text{CHO}]_0/2$, soit environ 63 min (voir graphique ci-dessous).

3. La température est un facteur cinétique donc, à 400 °C, l'état final sera atteint plus lentement qu'à 477 °C.



4. Cette réaction étant d'ordre 1, la vitesse volumique de disparition du CH_3CHO est proportionnelle à sa concentration en quantité de matière.

