

## Fiche révision

### Suivi temporel d'une transformation chimique

#### Mots-clés, connaissances à savoir

équivalence lors d'un titrage  
la vitesse de réaction augmente en général avec la concentration des réactifs et la température  
temps de demi-réaction  $t_{1/2}$   
vitesse volumique de réaction  
la vitesse diminue au cours du temps

#### Savoir faire à maîtriser

savoir déduire lors d'un tirage à partir de l'équivalence, la quantité de matière de réactif titré  
savoir construire et interpréter un tableau descriptif d'évolution du système  
savoir représenter sur un graphe, la variation des quantités de matière ou des concentrations en fonction du temps  
savoir interpréter la variation de la vitesse de réaction à partir des courbes d'évolution des tracés  
savoir déterminer le temps de demi-réaction