

➤ **Prérequis :**

Schéma de Lewis ; Lacune électronique ; Electronégativité ; Charge partielle ; Polarité d'une molécule ou d'un ion

**Activité documentaire p.96****I. Les mécanismes réactionnels**

➤ Vidéo : Hachette p.99 (7'50'')

**II. Modification du mécanisme réactionnel par ajout d'un catalyseur**

- On considère la réaction lente entre les ions tartrate  $C_4H_4O_6^{2-}$  (aq) et l'eau oxygénée  $H_2O_{2(aq)}$  d'équation :  
 $5 H_2O_{2(aq)} + C_4H_4O_6^{2-} + 2 H^+ \rightarrow 4 CO_{2(g)} + 8 H_2O_{(l)}$  réaction sans catalyseur

Q.C.M. 2 et 3 p.101 ;  Ex.2 p.103 ;

Ex.6 ;  8 ;  10 ;  12 ;  13 ;  14 ;  15 ;  16 ;  17 ;  18 ;  20 ;  21 p. 104 et+

**III. Chocs efficaces et interprétation des facteurs cinétiques**1. **Modèle des chocs efficaces**2. **Interprétation des facteurs cinétiques**

Q.C.M. 1 p.101

➤ **Prérequis :**

Schéma de Lewis ; Lacune électronique ; Electronégativité ; Charge partielle ; Polarité d'une molécule ou d'un ion

**Activité documentaire p.96****I. Les mécanismes réactionnels**

➤ Vidéo : Hachette p.99 (7'50'')

**II. Modification du mécanisme réactionnel par ajout d'un catalyseur**

- On considère la réaction lente entre les ions tartrate  $C_4H_4O_6^{2-}$  (aq) et l'eau oxygénée  $H_2O_{2(aq)}$  d'équation :  
 $5 H_2O_{2(aq)} + C_4H_4O_6^{2-} + 2 H^+ \rightarrow 4 CO_{2(g)} + 8 H_2O_{(l)}$  réaction sans catalyseur

Q.C.M. 2 et 3 p.101 ;  Ex.2 p.103 ;

Ex.6 ;  8 ;  10 ;  12 ;  13 ;  14 ;  15 ;  16 ;  17 ;  18 ;  20 ;  21 p. 104 et+

**III. Chocs efficaces et interprétation des facteurs cinétiques**1. **Modèle des chocs efficaces**2. **Interprétation des facteurs cinétiques**

Q.C.M. 1 p.101

➤ **Prérequis :**

Schéma de Lewis ; Lacune électronique ; Electronégativité ; Charge partielle ; Polarité d'une molécule ou d'un ion

**Activité documentaire p.96****I. Les mécanismes réactionnels**

➤ Vidéo : Hachette p.99 (7'50'')

**II. Modification du mécanisme réactionnel par ajout d'un catalyseur**

- On considère la réaction lente entre les ions tartrate  $C_4H_4O_6^{2-}$  (aq) et l'eau oxygénée  $H_2O_{2(aq)}$  d'équation :  
 $5 H_2O_{2(aq)} + C_4H_4O_6^{2-} + 2 H^+ \rightarrow 4 CO_{2(g)} + 8 H_2O_{(l)}$  réaction sans catalyseur

Q.C.M. 2 et 3 p.101 ;  Ex.2 p.103 ;

Ex.6 ;  8 ;  10 ;  12 ;  13 ;  14 ;  15 ;  16 ;  17 ;  18 ;  20 ;  21 p. 104 et+

**III. Chocs efficaces et interprétation des facteurs cinétiques**1. **Modèle des chocs efficaces**2. **Interprétation des facteurs cinétiques**

Q.C.M. 1 p.101