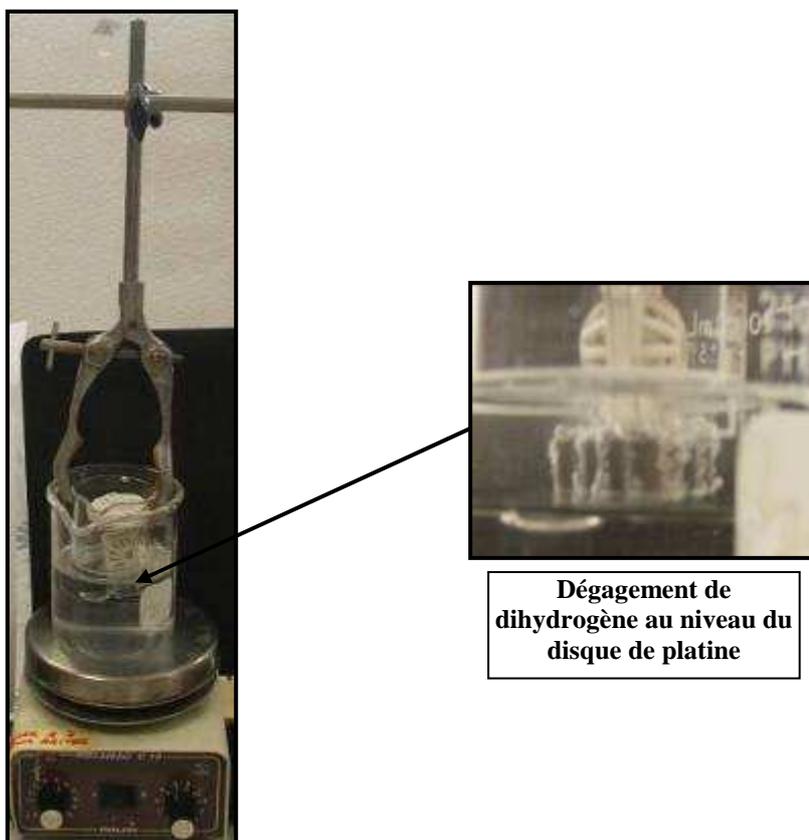
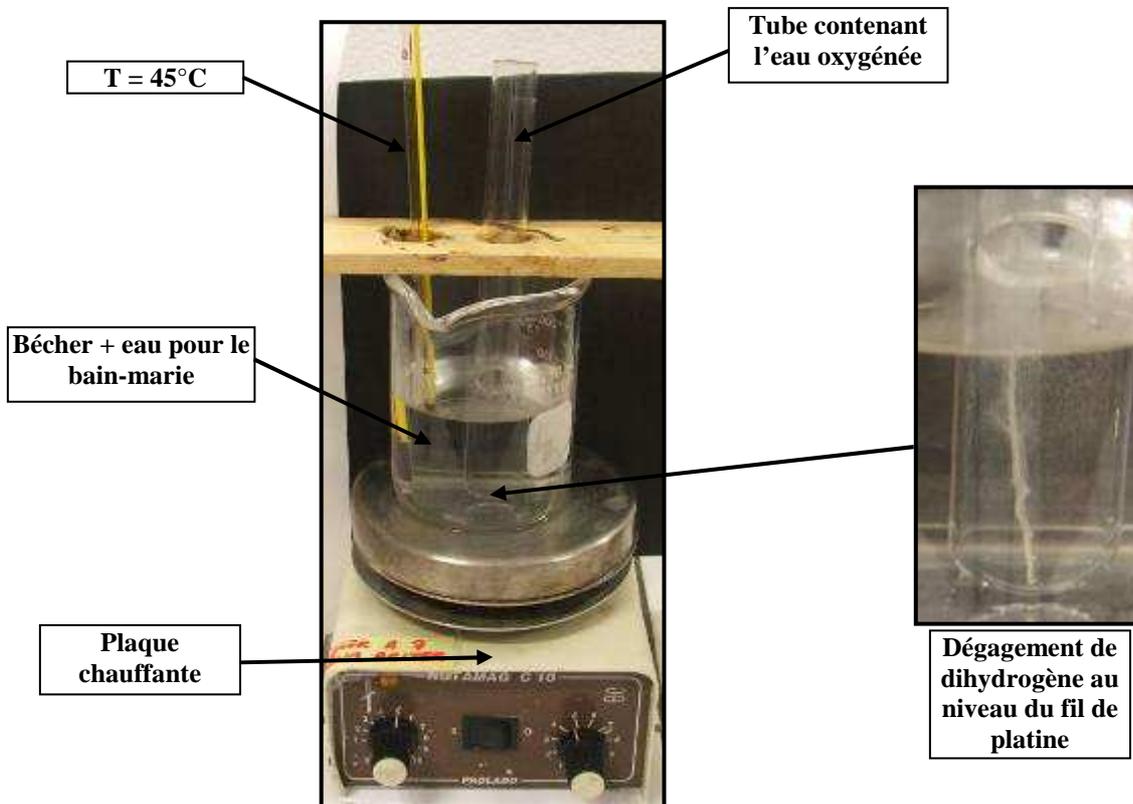


FICHE EXPERIMENTALE CHAP14x : CATALYSE

Dismutation de l'eau oxygénée catalysée par le platine :

Matériel :

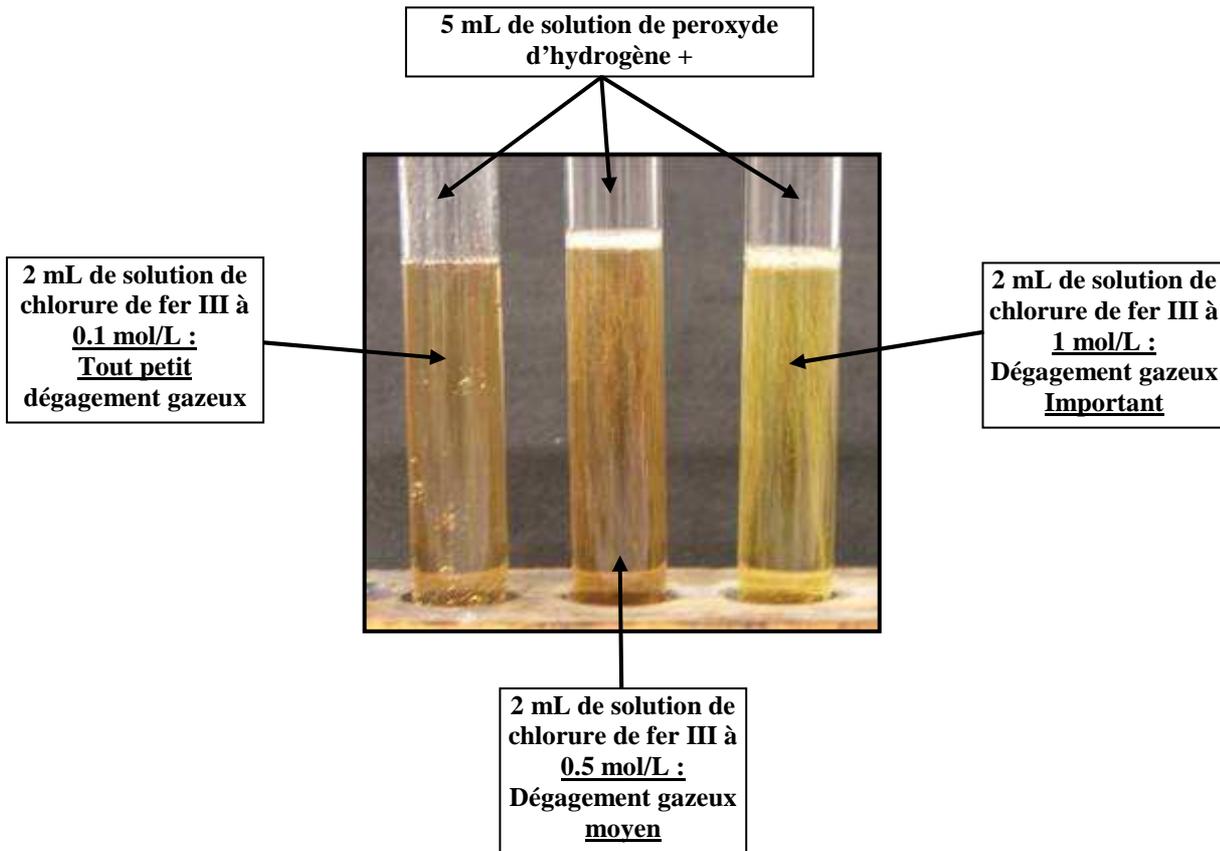
Solution de peroxyde d'hydrogène à 20 volumes ; un fil et un disque de platine ; un bécher ; un appareil de chauffage, un cristalliseur, un thermomètre (pour mettre la solution d'eau oxygénée à environ 50°C dans un bain-marie)



Dismutation de l'eau oxygénée catalysée par les ions ferriques :

Matériel :

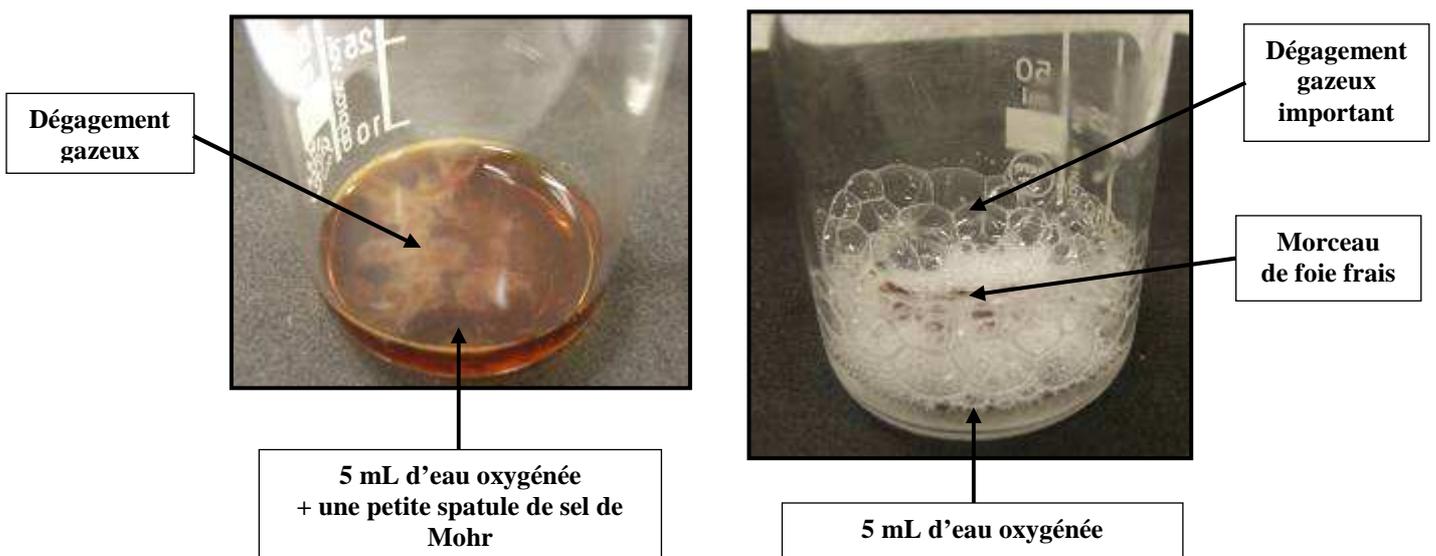
4 béchers ; 3 tubes à essais + porte tube ; solution de peroxyde d'hydrogène à 20 volumes ; 20mL de solutions de chlorure de fer III de concentration 1 mol/L, 0.5 mol/L et 0.1 mol/L



Dismutation de l'eau oxygénée catalysée par les ions ferreux et la catalase :

Matériel :

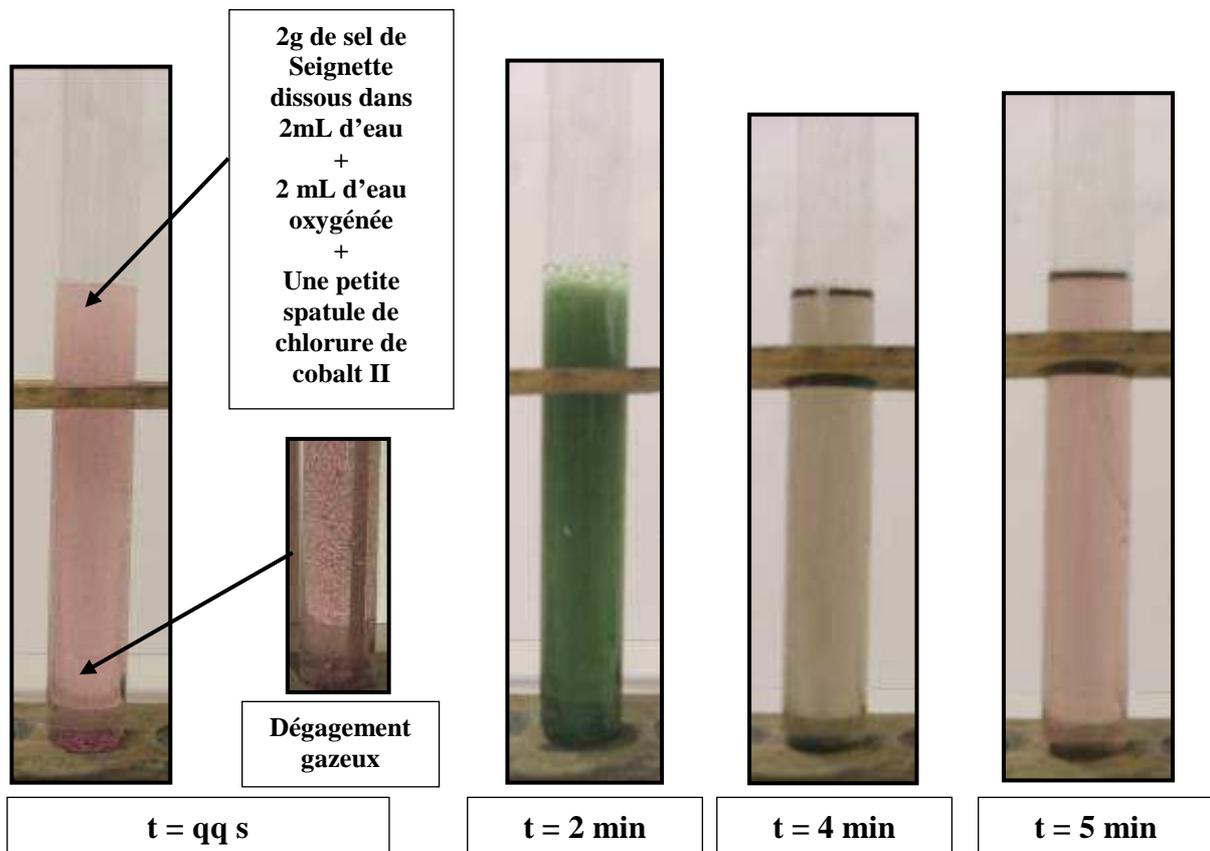
Deux béchers ; sel de Mohr ; foie frais ; solution de peroxyde d'hydrogène à 20 volumes



Dismutation de l'eau oxygénée par les ions tartrate :

Matériel :

Un tube à essai ; sel de Seignette (tartrate de sodium et de potassium) ; chlorure de cobalt II et chlorure de cobalt III ; solution de peroxyde d'hydrogène à 20 volumes



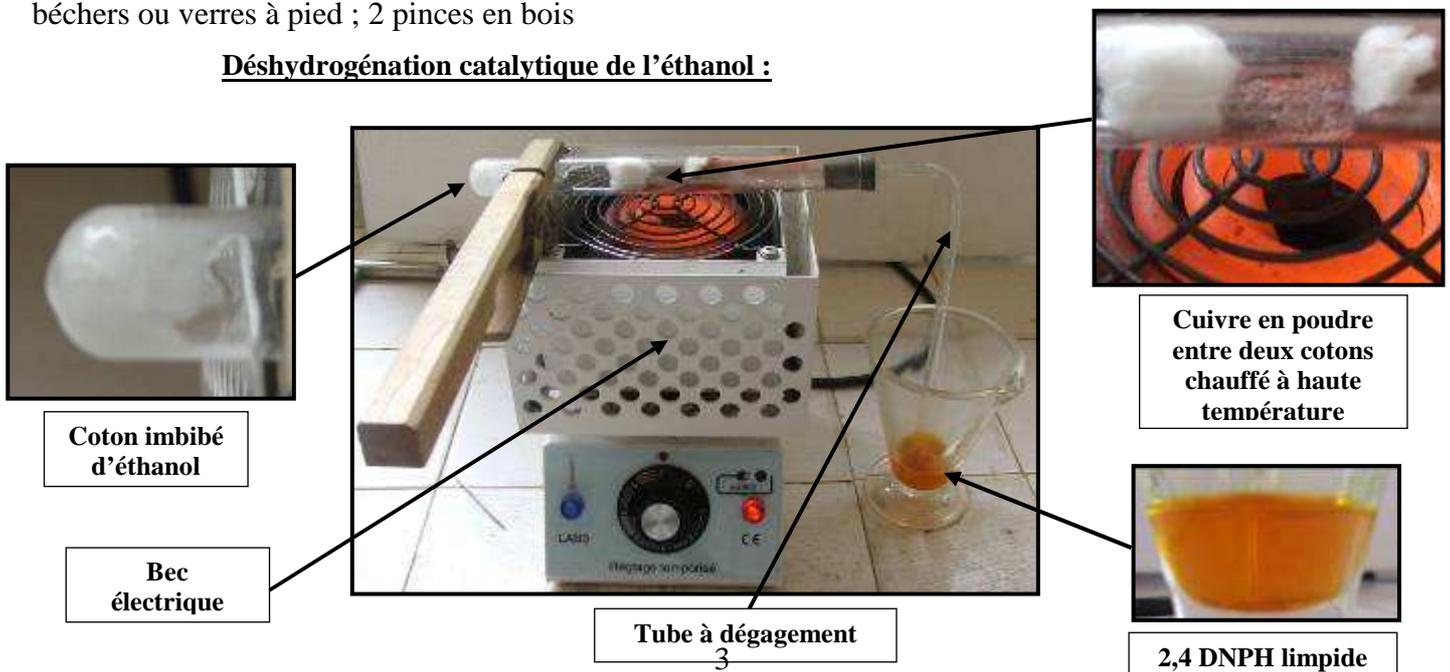
Ces temps sont donnés à titre indicatif, en effet la manipulation est assez longue (qq minutes)

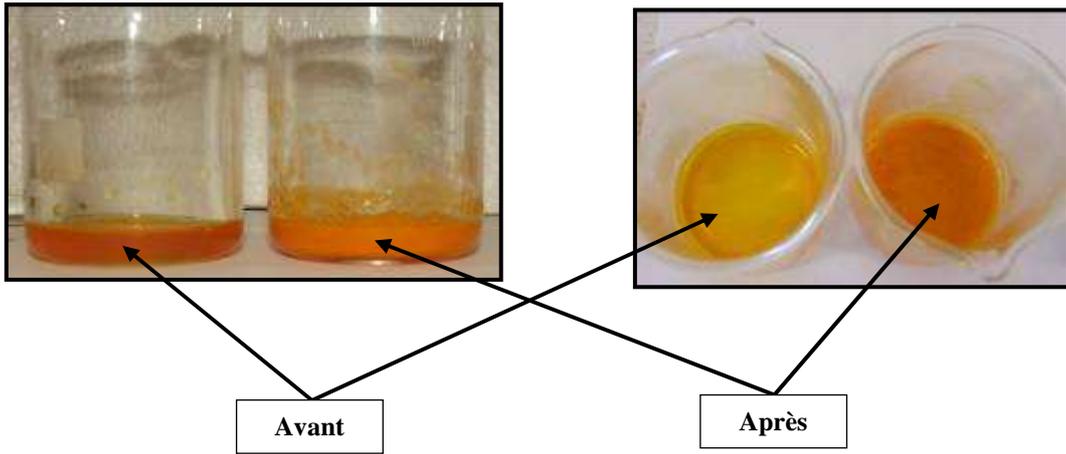
Sélectivité du catalyseur :

Matériel :

Ethanol ; un appareil de chauffage (bec électrique) ; coton ; cuivre métal en poudre ; alumine en poudre ; solution aqueuse de dibrome ; 2,4 DNP ; 2 tubes à essais (gros format) ; 2 tubes à dégagement ; 2 béchers ou verres à pied ; 2 pinces en bois

Déshydrogénation catalytique de l'éthanol :





Déshydratation catalytique de l'éthanol :

