



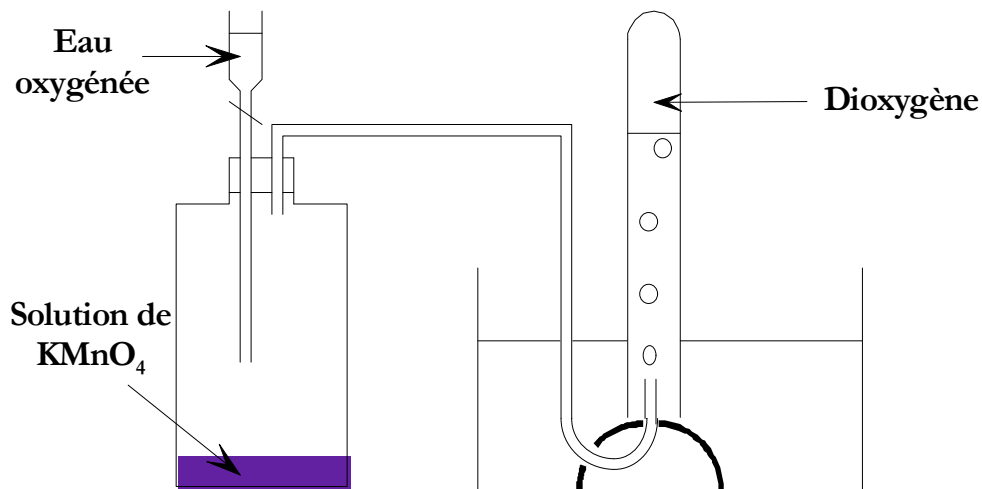
# PARTIE C : QU'EST-CE QUE L'ON APPELLE LA SYNTHÈSE EN CHIMIE

## Chapitre 1 : Comment obtenir du dioxygène

**I La production industrielle :** [fiche élève](#)

**II La production au laboratoire :**

Expérience prof



Les élèves schématisent et décrivent le test en une phrase :

Au laboratoire, le dioxygène peut être préparé par action de l'eau oxygénée ( $H_2O_2$ ) sur le permanganate de potassium ( $KMnO_4$ ).

**III Identification :**

On effectue le test d'identification avec une bûchette enflammée sur le dioxygène provenant de la bouteille et sur le dioxygène provenant de l'expérience.

A noter :

Quelque soit la provenance du dioxygène, il s'agit du même gaz.