



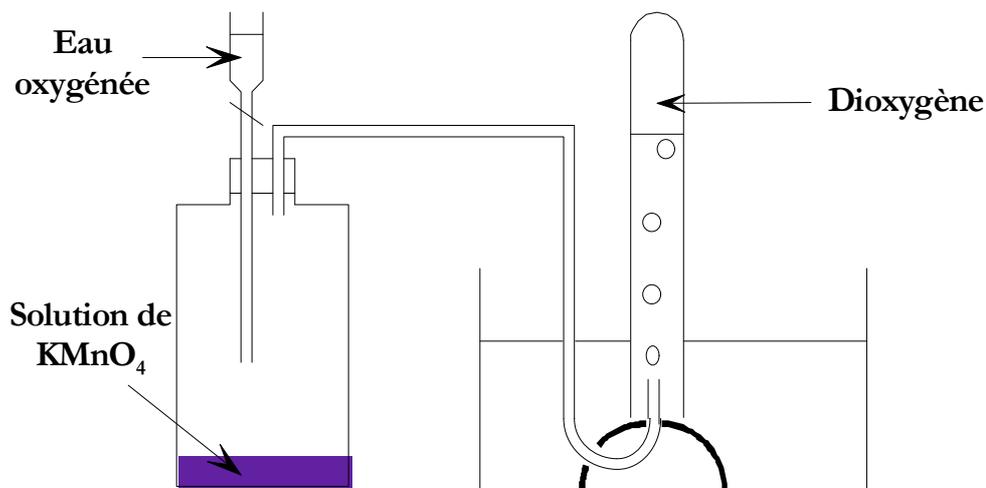
PARTIE C : QU'EST-CE QUE L'ON APPELLE LA SYNTHÈSE EN CHIMIE

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.