



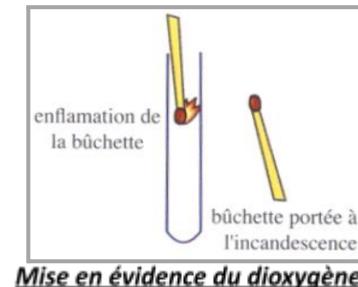
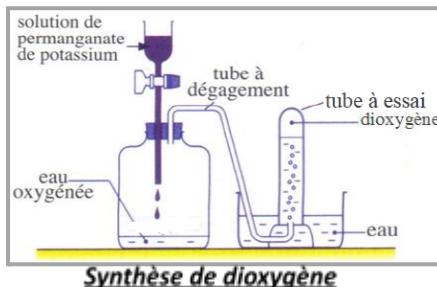
L'oxygène est un gaz incolore et inodore. Il est très réactif et peut réagir avec de nombreux éléments.



I- Synthèse de dioxygène

1) Activité expérimentale

On verse goutte à goutte d'une solution de permanganate de potassium acidifié (KMnO_4) dans un flacon contenant de l'eau oxygénée (H_2O_2).



Www.AdrarPhysic.Fr

2) Observation

On observe un dégagement des bulles gazeuses, et si on rapproche une allumette du tube la flamme devient très vive.

3) Résultat

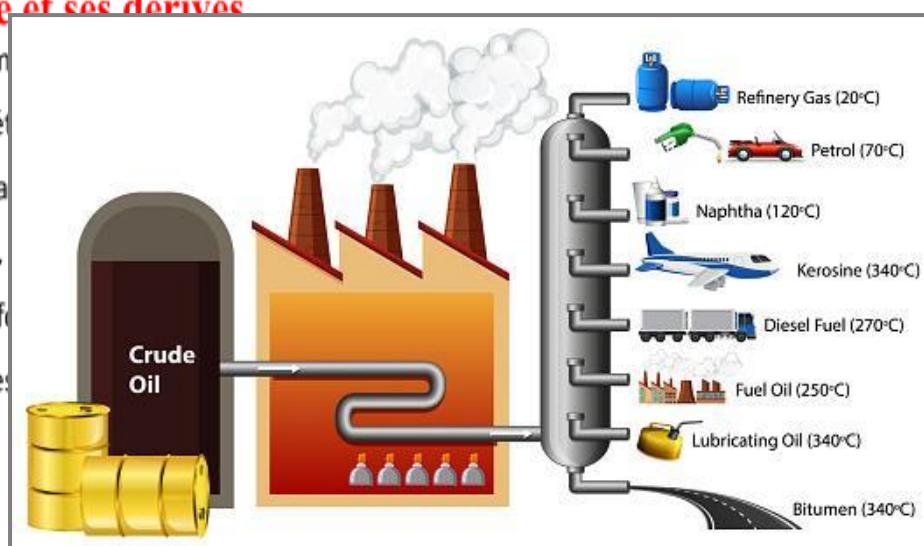
Au laboratoire, on peut préparer le dioxygène par réaction chimique entre le permanganate de potassium acidifié et l'eau oxygénée. Le dioxygène obtenu est une substance synthétique. Il est identique au dioxygène naturel.

4) Conclusion

- **Une substance naturelle** est toute substance qui existe dans la nature (*le sucre, le miel, le lait, la laine...*)
- **Une substance synthétique** est une substance obtenue dans les laboratoires à la suite de réactions chimiques (*les matières plastiques, les médicaments, les arômes...*).

II- Le pétrole et ses dérivés

- **Le pétrole** est une matrice organique formée par les débris des organismes marins et terrestres qui ont été enfouis sous la terre ou sous la mer.
- **La distillation** du pétrole permet de séparer les diverses fractions.
- Sous l'effet de la chaleur et de la pression, le pétrole se décompose pour donner le gaz de pétrole, l'éthane et le propane.
- **Le naphta** est transformé en benzene.
- Certaines substances sont utilisées directement.



s la terre ou sous la mer.

opeurs.

plus légers montent (tel

n plastiques...).



$2^{\hat{m}n}$
APIC