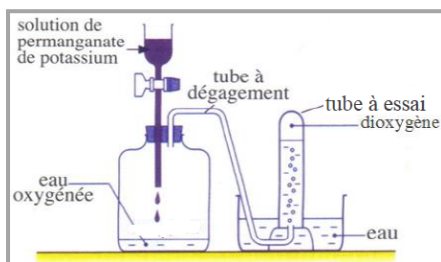


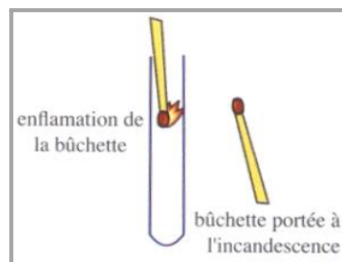
I- Synthèse de dioxygène

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).



Synthèse de dioxygène



Mise en évidence du dioxygène

2) Observation

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

3) Résultat

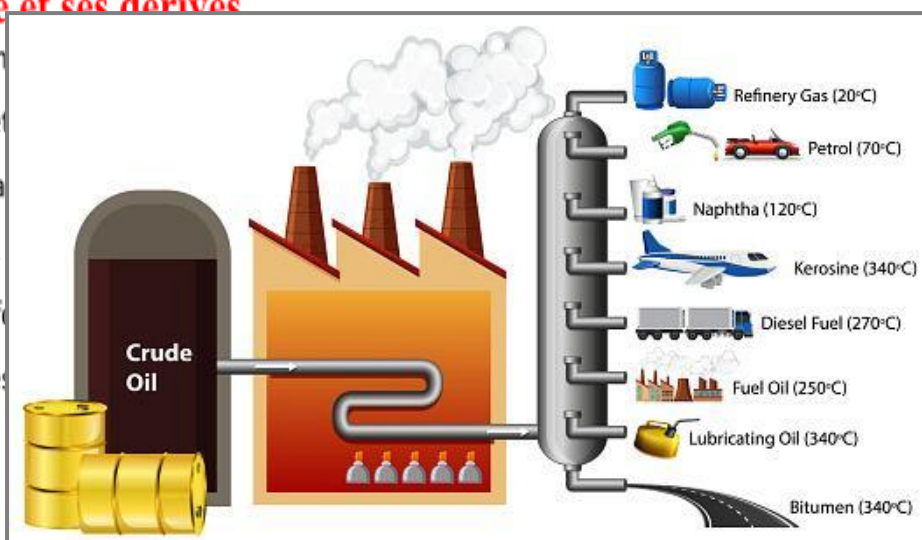
Au laboratoire, on peut préparer le dioxygène par réaction chimique entre le permanganate de potassium acidifié et l'eau oxygénée. Le dioxygène obtenu est une substance synthétique. Il est identique au dioxygène naturel.

4) Conclusion

- **Une substance naturelle** est toute substance 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 plastique, les médicaments, les arômes...*).

II- Le pétrole et ses dérivés

- Le **pétrole** est une m...
- La **distillation** du pé...
- Sous l'effet de la cha...
- que le gaz de pétrole,
- Le **naphtha** est transfo...
- Certaines substances



la terre ou sous la mer.
leurs.
plus légers montent (tel

n plastique



2ème
APIC