

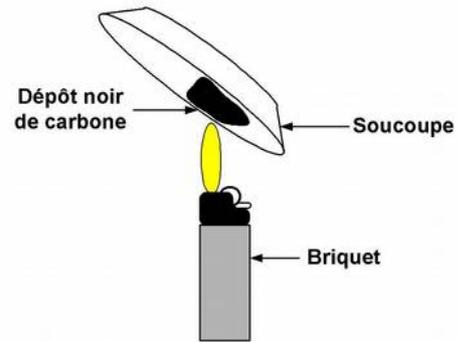
IV. Les combustions incomplètes

S'il manque du dioxygène lors de la combustion du butane, la flamme devient jaune et éclairée.

Expérience : on place un briquet sous une soucoupe.

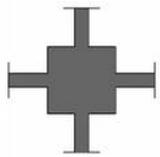
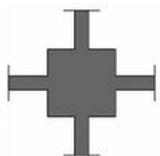
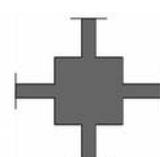
Observation : _____

Interprétation : _____



Le problème du monoxyde de carbone :

Dans le corps humain, ce sont les _____ qui sont chargés d'apporter à tous les organes du corps humain le _____ qui leur permet de fonctionner. Lorsque du monoxyde de carbone est dans l'air, celui-ci rentre donc aussi dans le poumons. Cependant, les globules rouges préfèrent se lier avec le _____ plutôt qu'avec le _____. On dit qu'ils ont une plus grande *affinité*. Les cellules du corps humain sont alors ravitaillées avec du monoxyde de carbone ! Le problème est que, sans dioxygène, les cellules meurent et donc l'être humain aussi...

Modèle moléculaire de l'air dans les poumons	Molécules qui se fixent sur le globules rouges	Explication
		Lorsqu'il n'y a que de l'air pur, les globules rouges ne se chargent qu'en dioxygène (c'est leur molécule préférée).
		Lorsqu'il n'y a qu'il y a un petit peu de monoxyde de carbone dans l'air respiré, toutes les molécules présentes dans les poumons vont se fixer sur les globules rouges. Les organes manquent donc un petit peu de dioxygène. Si cela se répète souvent (cigarette), le corps humain va augmenter le nombre de globules rouges. Mais cela peut alors boucher les artères trop petites !
		S'il y a trop de monoxyde de carbone dans le poumons, les globules rouges n'amènent plus assez de dioxygène aux différentes organes, qui meurent. La mort peut alors survenir au bout de quelques secondes !