



III La combustion du fer :

Il y a un point de comportement

On va réaliser à présent la combustion du fer (sous forme de paille de fer) dans le dioxygène. On procède de la même façon que pour le fusain. Lorsqu'une incandescence apparaît, on introduit le fer dans le flacon de dioxygène que l'on débouche au dernier moment.

1) Schématise l'expérience (il y a trois étapes à schématiser. Une légende est vivement souhaitable) : *3pts*

2) La substance qui se forme est-elle du fer ? (compare les couleurs) *1pt*

.....
.....

3) Quels sont les réactifs de la réaction ? *1pt*

.....
.....

4) Comment peut-on faire pour savoir s'il reste du dioxygène dans le flacon ? Décris l'expérience et son résultat. *1pt*

.....
.....

5) Il se forme de l'oxyde de fer. Cette substance apparaît lors de la réaction, il s'agit d'un *1pt*

6) Représente la réaction de combustion du fer comme on l'a vu pour le carbone : *2pts*