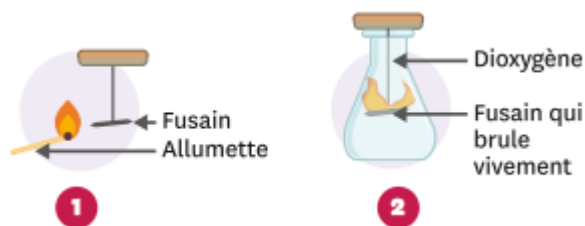


Correction des exercices du livre

Ex 20 p67 – ex 17 p66 – ex 22 p67

Exercice 20



- 1.
2. Au début, la combustion du fusain dans l'air est lente et faible. Le fusain est incandescent. Ensuite, Lorsqu'on le met dans le flacon de dioxygène, la combustion est très vive. Beaucoup de chaleur et de lumière se dégagent. A la fin, lorsqu'il n'y a plus de dioxygène dans le flacon, la combustion s'arrête.
3. On verse de l'eau de chaux dans le flacon, on agite et un précipité blanc se forme.
4. Les réactifs sont le carbone et le dioxygène. Le produit est du dioxyde de carbone.
5. Carbone + dioxygène \longrightarrow dioxyde de carbone.

Exercice 17

1. C'est une combustion complète car la flamme du briquet est bleue.
2. Les produits sont le dioxyde de carbone car l'eau de chaux s'est troublée et la vapeur d'eau car de la buée s'est formée.
3. butane + dioxygène \longrightarrow dioxyde de carbone + vapeur d'eau

Exercice 22

Vert

1. Les espèces chimiques dont la quantité a diminué sont la paraffine et le dioxygène.
2. Ce sont les réactifs.
3. Les espèces chimiques dont la quantité a augmenté sont le dioxyde de carbone, le monoxyde de carbone et l'eau. Ce sont les produits.
4. Paraffine + dioxygène \longrightarrow dioxyde de carbone + monoxyde de carbone + eau.

Jaune

1. Les réactifs sont l'éthanol et le dioxygène.
2. Les produits sont le dioxyde de carbone et l'eau.
3. Ethanol + dioxygène \longrightarrow dioxyde de carbone + eau.

Rouge

1. Dihydrogène + dioxygène \longrightarrow eau.