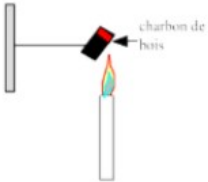

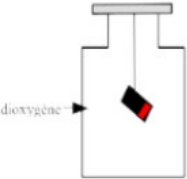
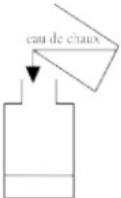


1. Combustion du charbon de bois.

1.1 Observations : Le charbon de bois est un solide noir qui contient essentiellement du carbone

	<p>Le charbon de bois</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>		<p>Test n°1</p> <p>Quand on place un verre à pied au-dessus</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>La combustion du carbone</p> <p>.....</p>
	<p>Dans le dioxygène pur, il brûle avec des</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>La réaction se termine quand il n'y a plus de</p> <p>....., ou plus de</p>		<p>Test n°2</p> <p>Quand on verse dans le flacon, celle-ci se</p> <p>.....</p> <p>La combustion du carbone</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

1.2 Conclusions : bilan de la réaction de la **combustion du carbone**.

Réactif(s) : Dans cette réaction et sont consommés.

Produit(s) : Le est produit.

On écrit : Le et le réagissent pour former du

