

احتراق الشمعة

تعتبر الشمعة من الوسائل القديمة للإنارة إلا أنها فقدت أهميتها مع مرور الزمن ، وهي عبارة عن عمود من الشمع يمر في وسطه خيط قطني (الفتيل) ، فعند إشعال الخيط تأخذ النار بإذابة الشمع من حوله دون إتلافه وبذلك تشع النار لإضاءة ما حولها .



تعريف الشمع : الشمع مادة دهنية صلبة تستخدم غالبا كغطاء حامي للأسطح المختلفة وكذلك في صناعة الشموع ومواد التلميع والورق المشمع وهو صلب في درجة الحرارة العادية ويزوب بالتسخين .
ويقسّم الشمع إلى عدّة أنواع :

✚ شمع نفطي : شمع البراقين .

✚ شمع حيواني وحشري : شمع النحل .

✚ شمع اصطناعي .

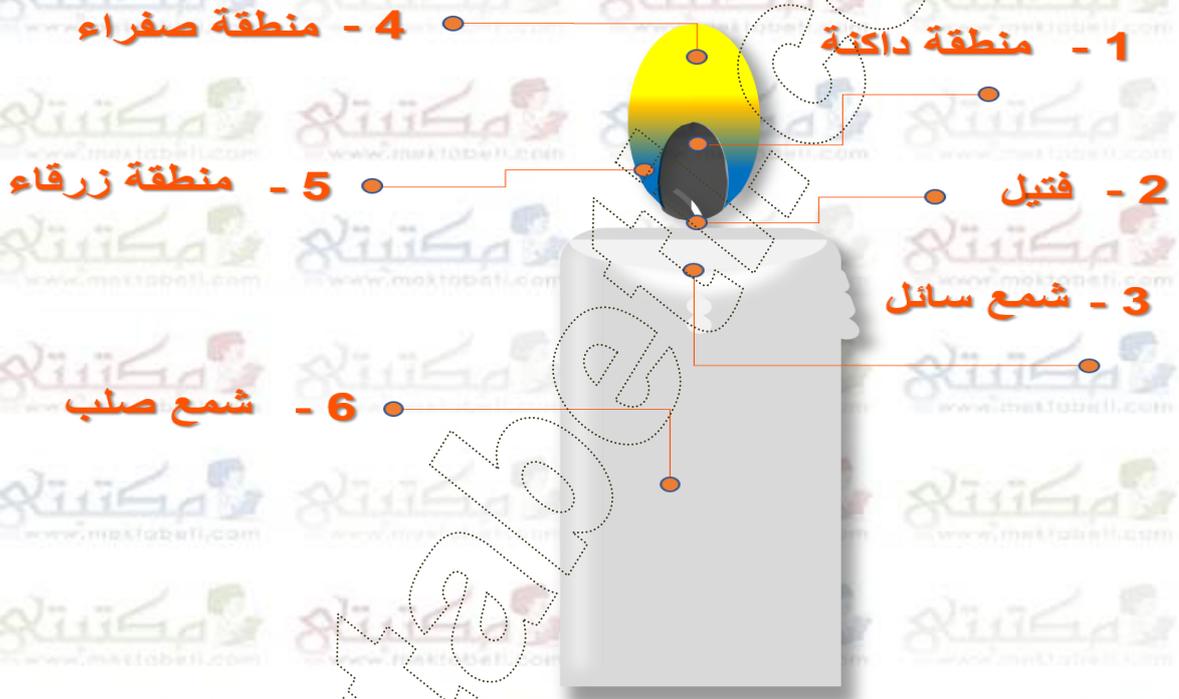
✚ شمع معدني .

احتراق الشمعة : اللهب هو المظهر الخارجي المرئي للغاز أو البخار المحترق . فعندما تحترق الشمعة ، الجزء المشتعل منها ليس كتلة الشمع الصلبة ، بل الشمع المذاب هو الذي يجذب إلى أعلى الفتيلة حيث يتبخّر هناك ويشتعل . اللهب يكون دوما مصحوبا بالحرارة ، مع ومضة ساطعة من الضوء وهذا نتيجة للاحتراق الذي يحدث عندما تتصل جزئيات الغاز الصلبة ، أي ذرات الكربون ، بذرات الأكسجين في الهواء . ودون الأكسجين لا يمكن أن يحدث لهب .
أجزاء شعلة الشمعة : شعلة الشمعة تشتمل على ثلاثة أجزاء مستقلة ومتميزة عن بعضها البعض :

✚ **المنطقة القاتمة :** هي التي تحيط بالفتيلة مباشرة ويتألف من الغاز أو البخار الذي لا يحترق ولا يمكن أن يحترق لأنه لا ينفذ إليه الهواء ولا يكون عند درجة حرارة مرتفعة بما يكفي للاشتعال .

✚ **المنطقة الزرقاء** : تتألف من جزيئات الكربون التي يقوم الغاز بتحريرها أو إطلاقها ، بفعل درجة الحرارة العالية ، وهذا الجزء يبعث وهجا ساطعا وهو الذي يعتبر اللهب الفعلي والذي يقوم باستحداث الضوء .

✚ **المنطقة الصفراء** : وهي مجال الاحتراق الكامل ، حيث الامدادات الكافية والضرورية من الأوكسجين لعملية الاحتراق ، ومع أن هذا الجزء بالذات هو شديد الحرارة لكنه لا يقوم بإعطاء أي مقدار من الضوء ، إذ أن ذرات الكربون المتصاعدة إليه تستهلك وتتحول إلى ثاني أكسيد الكربون و إلى بخار ماء غير مرئي .



التحوّلات الفيزيائية للشمعة :

عندما نقوم بتسخين الشمع الصلب فإنه سيتحوّل إلى سائل ويسمى هذا التحوّل الفيزيائي بالانصهار و إذا وصلنا عملية التسخين فإن الشمع السائل سيتحوّل إلى غاز ويسمى هذا التحوّل بالتبخّر .

