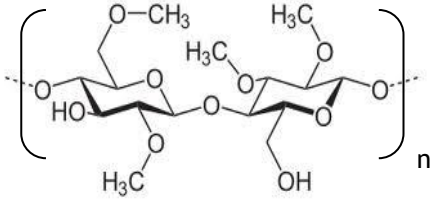
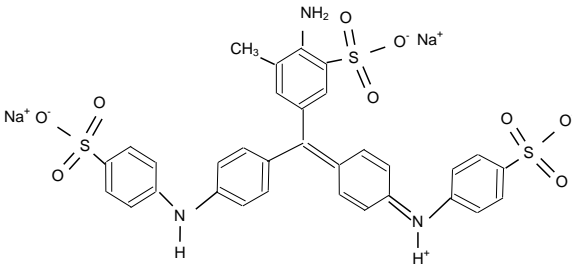
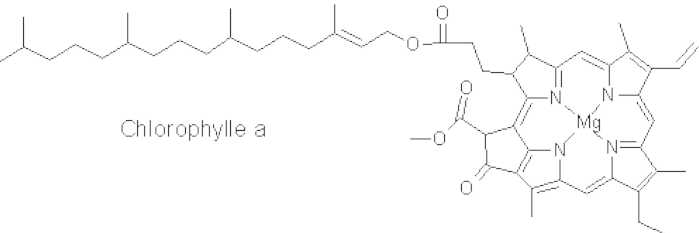


Nature	Composition
<p><b>Rouge à lèvres</b></p>	<p>Le rouge à lèvres est un mélange dont l'excipient est la cire d'abeille constituée majoritairement de palmitate de myricyle dont la formule est :</p> $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_{14} - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} - \text{O} - (\text{CH}_2)_{29} - \text{CH}_3$
<p><b>Huile d'olive</b></p>	<p>L'huile d'olive est composée d'environ 99 % de matières grasses. La matière grasse de l'huile d'olive est composée de triglycérides.</p> <p>Ceux-ci sont constitués d'acides gras de différentes sortes. Les acides gras de l'huile d'olive possèdent une chaîne carbonée de 16 à 24 atomes de carbone et un groupe – COOH.</p>
<p><b>Gouache</b></p>	<p>Peinture composée de pigments et surtout d'un liant. Les liants actuels sont des dérivés de la cellulose comme le méthyle de cellulose de formule :</p>  <p>The diagram shows a repeating unit of methyl cellulose in its cyclic pyranose form, enclosed in large square brackets with a subscript 'n'. The structure consists of two glucose rings linked by an oxygen atom at the C1 position of the second ring. The first ring has a methoxy group (-OCH3) at the C2 position and a hydroxyl group (-OH) at the C3 position. The second ring has a methyl group (-H3C) at the C2 position and a hydroxyl group (-OH) at the C3 position. Dashed lines indicate the continuation of the polymer chain through the oxygen atoms at the C4 and C6 positions of the rings.</p>
<p><b>Encre bleue pour stylo plume</b></p>	<p>Le colorant présent est le bleu d'aniline de formule :</p>  <p>The diagram shows the chemical structure of a disodium salt of a blue dye. It features a central carbon-carbon double bond connecting two benzene rings. The left ring has a methyl group (-CH3) at the 2-position, an amino group (-NH2) at the 5-position, and a sodium sulfonate group (-SO3Na) at the 4-position. The right ring has an amino group (-NH2) at the 4-position and a sodium sulfonate group (-SO3Na) at the 1-position. The amino group on the right ring is shown as a protonated form (-NH+).</p>
<p><b>Dentifrice</b></p>	<p>Un dentifrice comprend plusieurs ingrédients liés ensemble par le glycérol qui a pour formule topologique :</p> $\text{HO} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{OH}) - \text{CH}_2 - \text{OH}$
<p><b>Feuille verte</b></p>	<p>Une feuille est verte à cause de la présence d'un groupe de pigments appelé chlorophylle (a) de formule brute : C<sub>55</sub>H<sub>72</sub>O<sub>5</sub>N<sub>4</sub>Mg.</p>  <p>The diagram shows the chemical structure of Chlorophyll a. It consists of a long phytyl side chain (a branched hydrocarbon chain) attached to a central magnesium atom (Mg) coordinated within a porphyrin-like ring system. The ring system has four nitrogen atoms and several oxygen atoms, with various methyl and vinyl groups attached to the ring carbons.</p>