

S1.1.2.4 Produits cosmétiques

Limites de connaissances

- CARACTERISER LES DIFFERENTES FORMES GALENIQUES
- DIFFERENCIER L'EXCIPIENT, LES PRINCIPES ACTIFS, LES ADJUVANTS, LES ADDITIFS
 - POUR CHAQUE PRODUIT :
 - o INDIQUER LEURS PROPRIETES
 - o PRECISER LEURS CARACTERES ORGANOLEPTIQUES
 - o JUSTIFIER LE CHOIX DES FORMES GALENIQUES ET DES CONDITIONNEMENTS
 - o DIFFERENCIER LEURS COMPOSANTS : ORIGINE ET ROLE

Formes galéniques : solutions, dispersions (émulsion, suspension, mousse, aérosol), baumes et patchs

Les produits cosmétiques se présentent sous différentes formes et textures appelées forme galénique. Le choix d'une forme galénique se fait en fonction de la nature du produit et des effets attendus

Formes galéniques	Définition
Solutions	C'est un mélange HOMOGENE d'au moins 2 constituants MISCIBLES entre eux. L'un toujours LIQUIDE appelé SOLVANT (en général en quantité la plus grande), qui permet de DISSOUDRE un autre corps; les autres constituants appelés SOLUTÉS , sont SOLIDES, GAZEUX OU LIQUIDES et sont dissous dans le SOLVANT
1. Vraie	
2. Colloïdale	Une solution vraie est un mélange homogène de deux ou plusieurs substances. SOLUTE (petite quantité : solide, liquide, gazeux) + SOLVANT (grande quantité: liquide) = SOLUTION Une solution colloïdale est une dissolution de particules de solutés (macromolécules) dans l'eau (solvant).

Dispersions	<p>Mélange hétérogène qui peut être sous différents états physiques (solide, liquide ou gazeux).</p> <p>Composées de 2 phases (plusieurs noms pour chaque phase) :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Dispersante ou continue ou externe • Dispersée ou discontinue ou interne
1. Émulsion	<p>1. Les émulsions sont des dispersions 2 liquides non miscibles entre eux</p> <p style="text-align: center;">Phase HYDROPHILE (liquide) + Phase LIPOPHILE (liquide) = EMULSION</p> <p>Émulsions multiples : permettent la protection de certains principes actifs fragiles</p> <p>Micro-émulsions : émulsions H/E ou E/H contenant une grande quantité de tensio-actifs. Ce sont des textures très fines que la peau absorbe très rapidement (ex : crème contour des yeux)</p>
2. Suspension	<p>2. Les suspensions sont des dispersions d'un solide, sous forme de poudre très fine dans un liquide. Ce mélange est stable grâce à l'ajout d'un stabilisant</p> <p style="text-align: center;">PHASE DISPERSEE (Solide) + PHASE DISPERSANTE (liquide) + STABILISANT (gélifiant) = SUSPENSION</p>
3. Mousse	<p>La phase dispersée donne les propriétés au produit (ex : couvrant, absorbant, ...), la phase dispersante donne la texture</p> <p>3. Les mousses sont des dispersions de gaz dans un liquide ou un solide réduit sous forme de poudre très fine. Ce liquide peut être une solution ou une émulsion.</p> <p style="text-align: center;">PHASE DISPERSEE (Gaz) + PHASE DISPERSANTE (Liquide) = MOUSSE</p>

<p>4. Aérosol</p>	<p>4. Les aérosols sont des dispersions d'un liquide ou de fines particules solides dans un gaz.</p> <p>PHASE DISPERSEE (Liquide ou solide) + PHASE DISPERSANTE (Gaz) = AEROSOL</p> <p>Pour être conforme aux directives européennes, il doit comporter :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Le signe 3 sur son boîtier • La notion "extrêmement inflammable" • Le dessin d'une flamme et de nombreuses recommandations
<p>Baumes</p>	<p>Produits épais sous forme d'émulsion ou de pommades anhydres</p> <p>Ils contiennent des cires filmogènes et occlusives, des huiles surgraissantes et émoullientes, parfois des filtres et écrans UV</p>
<p>Patches</p>	<p>Matériaux constitués de fibres non tissées, contenant ou non des principes actifs, adhésifs seuls ou avec apport d'eau, occlusifs ou non</p> <p>Occlusifs ou non, imbibés de principes actifs ou non.</p> <p>Dans le milieu médical ce sont des systèmes transdermiques qui font pénétrer les principes actifs jusqu'au derme (chose interdite en esthétique !)</p>

Précision :

Une **forme homogène** est définie quand le constituant majoritaire, nommé solvant dissout le ou les constituants minoritaires nommés solutés.

Une **forme hétérogène** est constituée de 2 phases minimums non miscibles entre elles : l'une sera dominante dite dispersante, l'autre sera dominée dite dispersée.