

S14 – Les formes cosmétiques

Évaluation formative

 Durée : 20 minutes

 Barème indicatif : /10

Statut de l'évaluation (E2)

Cette évaluation ne vise pas la restitution du cours.

Elle évalue la capacité de l'étudiant à :

- **identifier** la forme galénique d'un produit à partir d'indices concrets,
- **distinguer** les formes homogènes des dispersions,
- **relier** une forme à son usage et à sa cible,
- **mobiliser** le vocabulaire professionnel (phase, stabilisant, émulsionnant, coalescence...).

Toute réponse non justifiée ou uniquement affirmative sera considérée comme **incomplète**.

Situation professionnelle

Vous êtes stagiaire dans un **laboratoire de contrôle qualité**. Votre responsable vous demande de classer 4 produits finis selon leur forme galénique et d'expliquer le lien entre la forme et l'usage.

Document support

Document 1 – Fiches produits

Produit	Description	Conditionnement
Produit A	Liquide transparent, fluide, aqueux, odeur florale	Flacon spray 200 mL
Produit B	Texture blanche, onctueuse, épaisse, ne se rince pas à l'eau	Pot 50 mL
Produit C	Texture gélifiée, transparente, non coulante, contient du carbomer	Tube 100 mL
Produit D	Liquide opaque, pigmenté, agiter avant emploi	Flacon-pompe 30 mL

Exercice 1 – Identification des formes (4 points)

Pour chaque produit, indiquez la **forme galénique** et **un indice** qui la justifie :

Produit	Forme galénique	Indice justificatif
A		
B		
C		
D		

Exercice 2 – Formes homogènes vs hétérogènes (2 points)

1. Parmi les produits A, B, C, D, lesquels sont des formes **homogènes** et lesquels sont des formes **hétérogènes** (dispersions) ?

Formes homogènes	Formes hétérogènes

2. Quelle est la différence fondamentale entre une forme homogène et une dispersion ?

Exercice 3 – Émulsions H/E et E/H (2 points)

3. Le Produit B est une émulsion E/H. Complétez :

- Phase continue (dispersante) :
- Phase dispersée :
- Stabilisant nécessaire :

4. Pourquoi cette forme est-elle adaptée pour une crème protectrice destinée aux peaux sèches ?

Justifiez en 2-3 lignes.

Exercice 4 – Stabilisant et instabilité (2 points)

5. Reliez chaque forme à son stabilisant :

Forme		Stabilisant
Émulsion	•	<input type="radio"/> Gélifiant
Gel	•	<input type="radio"/> Raidisseur d'interface
Poudre	•	<input type="radio"/> Émulsionnant (TA)

6. Comment appelle-t-on le phénomène par lequel une émulsion se « sépare » (les gouttelettes grossissent et les deux phases se retrouvent) ?

Auto-évaluation

Cochez ce qui vous correspond :

- Je sais identifier une forme galénique à partir d'une description
- Je sais distinguer formes homogènes et dispersions
- Je sais expliquer la différence entre H/E et E/H
- Je sais nommer le stabilisant de chaque forme
- Je sais relier la forme à l'usage et à la cible
- Je dois encore progresser sur la justification écrite

Bilan de l'évaluation

À retenir pour la suite

- Il existe **4 grandes familles** : solutions, gels, émulsions, solides/poudres.
- Chaque forme a un **stabilisant spécifique** : émulsionnant, gélifiant, raidisseur d'interface.
- Les **émulsions** (H/E et E/H) sont les formes les plus courantes en cosmétique.
- Une émulsion est par nature **instable** → la **coalescence** est le risque principal.
- En E2, il faut toujours **nommer** la forme, donner des **preuves**, et **relier** à l'usage/cible.
- ➔ La **FM07** (méthode G.A.L.E.N.I.Q.U.E.) vous guide pour répondre à ces questions.