

## // LA MISE EN FORME DURABLE / DÉFRISAGE



### » RÉALISATION DE DÉFRISAGE

#### 1. Connaissance des types de défrisants

Il existe deux types de technologies de produits pour modifier la forme des cheveux par le lissage :

- Les défrisants thiolés
- Les défrisants alcalins

Les différences entre les technologies thiolées et alcalines :

	Défrisant THIOLÉ	Défrisant ALCALIN	
Pour quel type de cheveux dois-je l'utiliser ?	Pour les cheveux : européens, frisés bouclés caucasiens frisés bouclés 	Pour les cheveux : afros, métissés, crépus. 	
Quels produits actifs trouve-t-on dans ces défrisants ?	Thioglycolate d'ammonium (Acide thioglycolique+ ammoniaque)	<u>Contenu dans les défrisants alcalins AVEC SOUDE</u> Hydroxyde de sodium Utilisé pour les cheveux très résistants. Indiqué sur emballage (NO BASE)	<u>Contenu dans les défrisants alcalins SANS SOUDE</u> Hydroxyde de Potassium (potasse) Hydroxyde de Lithium (lithine) Hydroxyde de Guanidine Utilisé pour les cheveux moyennement à faiblement résistants. Indiqué sur emballage (NO LYE)
Quel est le pH de ce produit ?	pH entre 8,5 à 9,5	pH entre 12 et 13	pH entre 11 et 12
Quel type de modification peut-on réaliser ?	Modification réversible : le cheveu peut reprendre sa forme initiale	Modification irréversible : le cheveu ne retrouvera plus sa forme initiale.	

# // LA MISE EN FORME DURABLE / DÉFRISAGE

## >> RÉALISATION DE DÉFRISAGE

### 2 . Défrisage thiolé

**Principe chimique :** actions du défrisage thiolé sur les cheveux

Actions	Schémas	Description du schéma
<p><b>1</b> Le cheveu à l'état initial</p>		<p>Dans son état initial le cheveu comporte des liaisons disulfures qui sont constituées de 2 atomes de soufre.</p>
<p><b>2</b> 1<sup>ère</sup> Action chimique : application du REDUCTEUR</p>		<p>L'hydrogène contenu dans la crème défrisante se combine avec les atomes de soufre provoquant la rupture de 30% des liaisons disulfures.</p>
<p><b>3</b> Action mécanique : le LISSAGE avec le dos de la main et / ou au peigne démêloir</p>		<p>Le lissage du cheveu permet le glissement des chaînes kératiniques.</p>

Actions	Schémas	Description du schéma
<p><b>4</b> 2<sup>ème</sup> Action Chimique : application FIXATEUR ou NEUTRALISANT</p>		<p>L'oxygène contenu dans le fixateur se combine avec l'hydrogène pour former de l'eau. Cette action va permettre la reconstitution des liaisons soufrées dans leur nouvelle forme.</p>
<p><b>5</b> Cheveu après un défrisage THIOLE</p>		<p>Le cheveu est lisse et les liaisons soufrées sont ressoudées dans leur nouvelle forme.</p>

## EXERCICES D'APPLICATION DE LA CONNAISSANCE DES TYPES DE DÉFRISANTS

1. Pour une cliente aux cheveux européens qui vous demande un défrisage, quelle technologie de défrisant privilégiez-vous ? Justifiez votre réponse.

---

2. Quels produits actifs trouve-t-on dans les défrisants alcalins sans soude ?

---

---

---

3. Quel type de modification réalise-t-on avec un défrisant thiolé ? Justifiez votre réponse.

---

---

## EXERCICES D'APPLICATION SUR LE PRINCIPE CHIMIQUE DU DÉFRISANT THIOLÉ

1. Que fait l'hydrogène contenu dans le réducteur lors de la réduction en défrisage thiolé ?

---

2. Qu'est ce qui provoque le glissement des chaînes kératiniques lors du défrisage thiolé ?

---

3. Quelle est la deuxième phase chimique d'un défrisage thiolé ? Expliquez son action sur le cheveu.

---

---