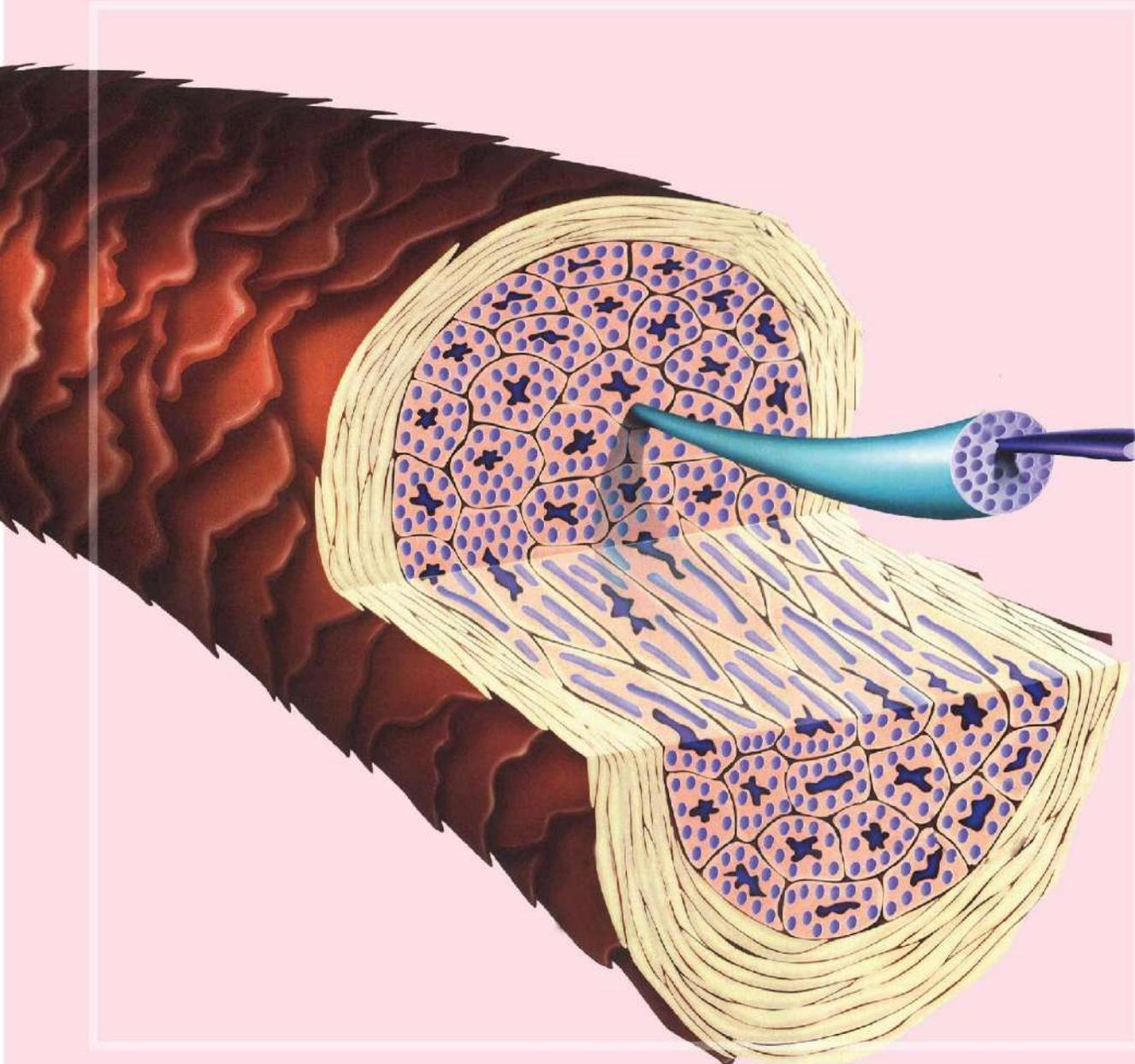




Expert@s en
ALISADOS

online

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

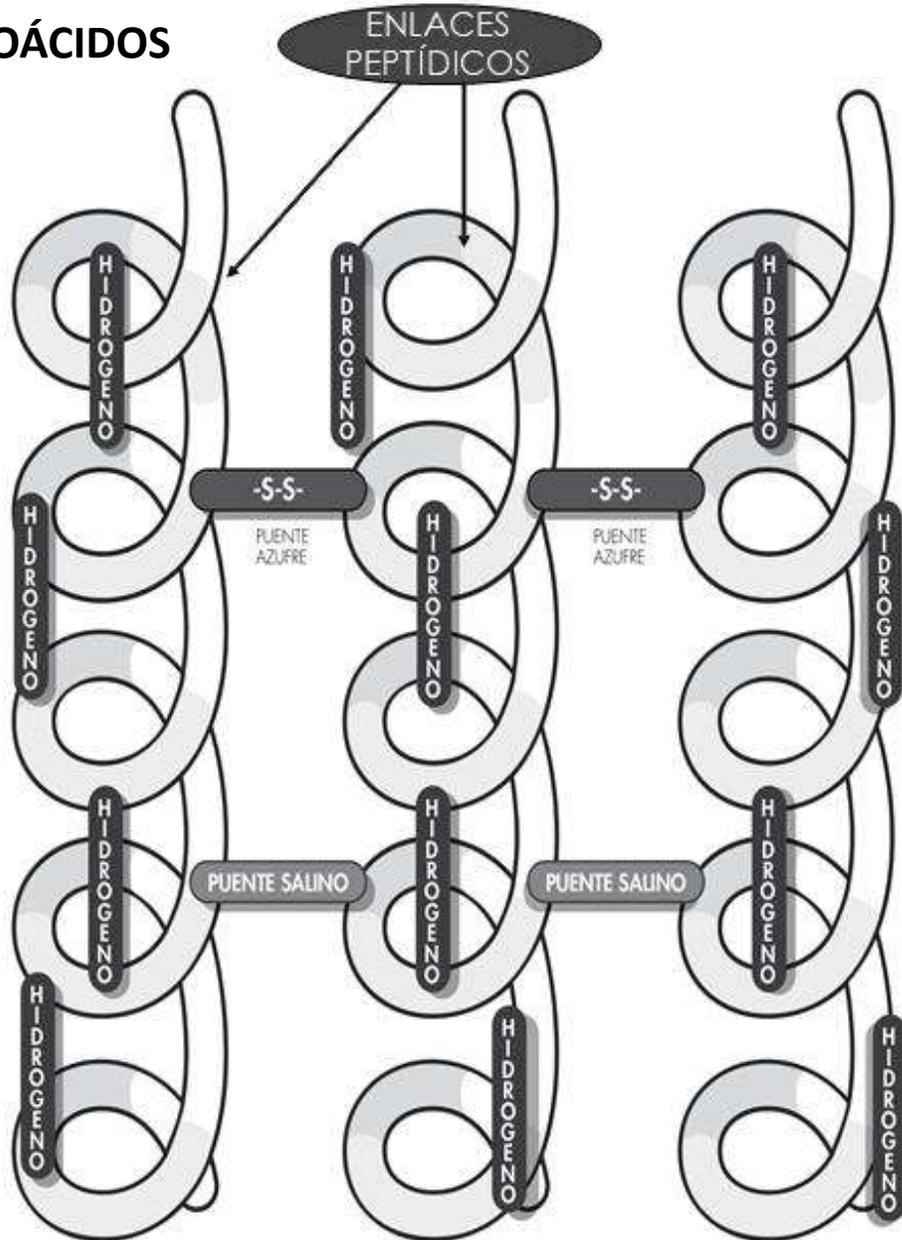


LECCIÓN 1

ESTRUCTURA DEL CABELLO

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

18 AMINOÁCIDOS



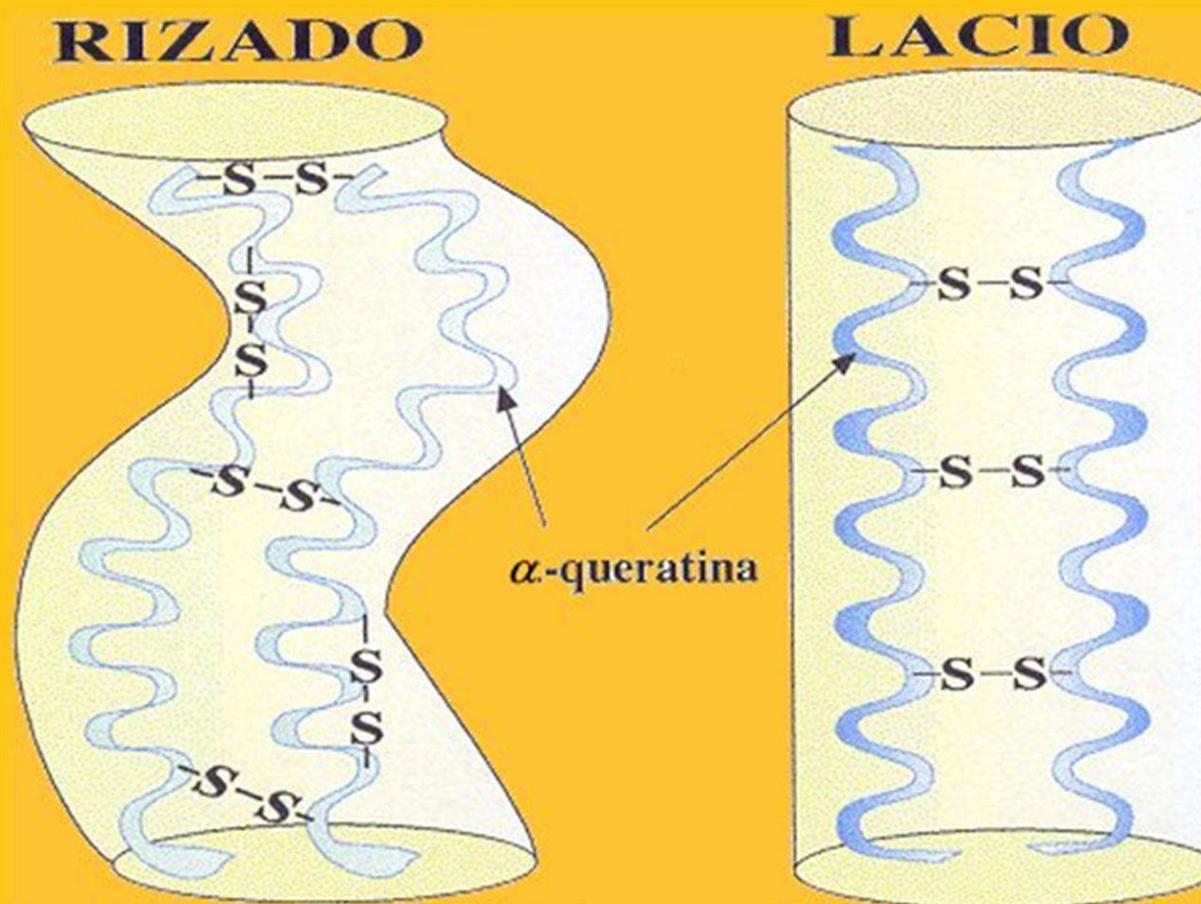
ALFA HÉLICE

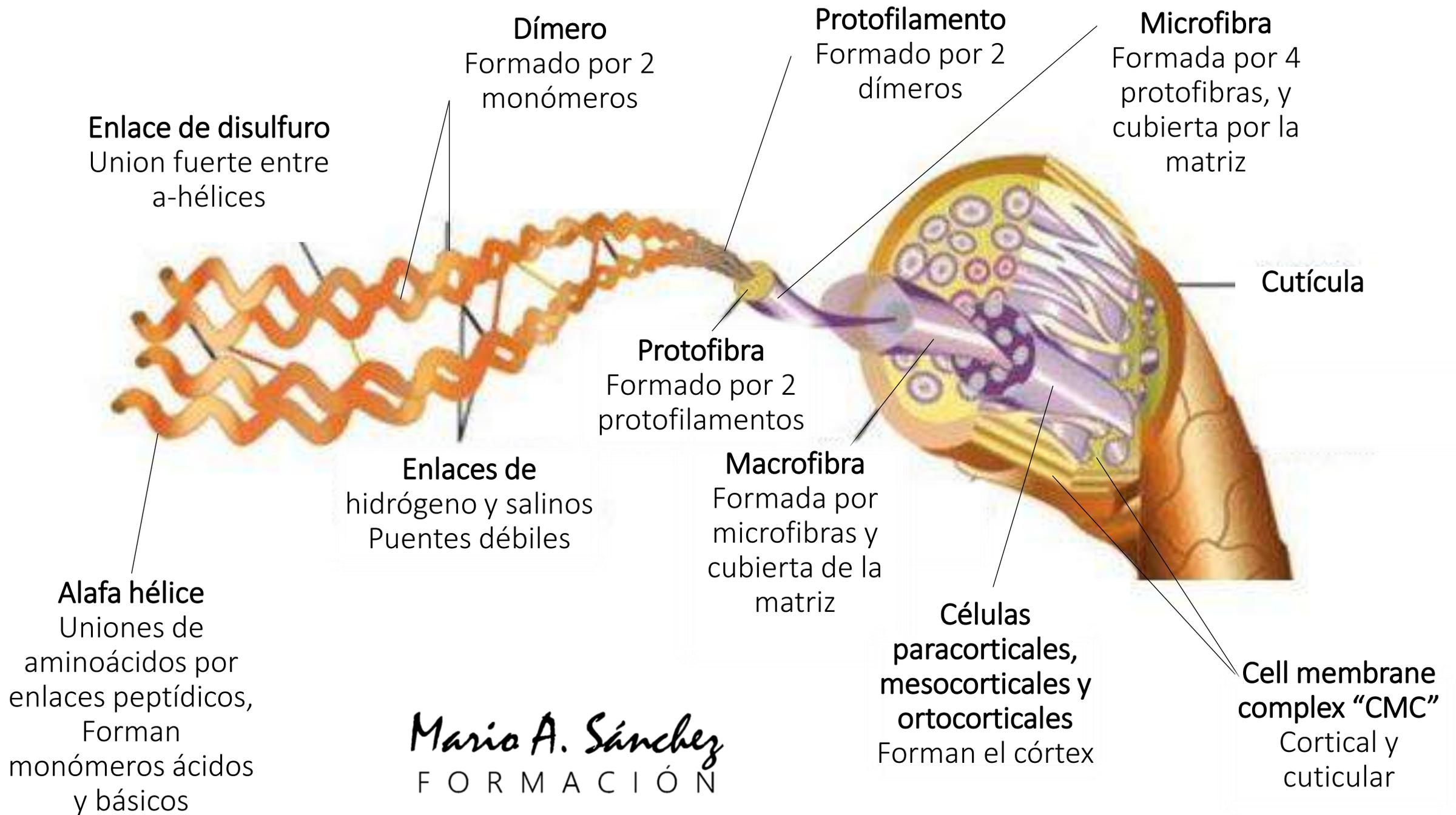
Cadena de cisteína formada por la unión de aminoácidos mediante enlaces peptídicos.

Forma monómeros ácidos y básicos que se unen entre ellos a través de puentes de disulfuro para crear dímeros, formando así la cistina.

Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

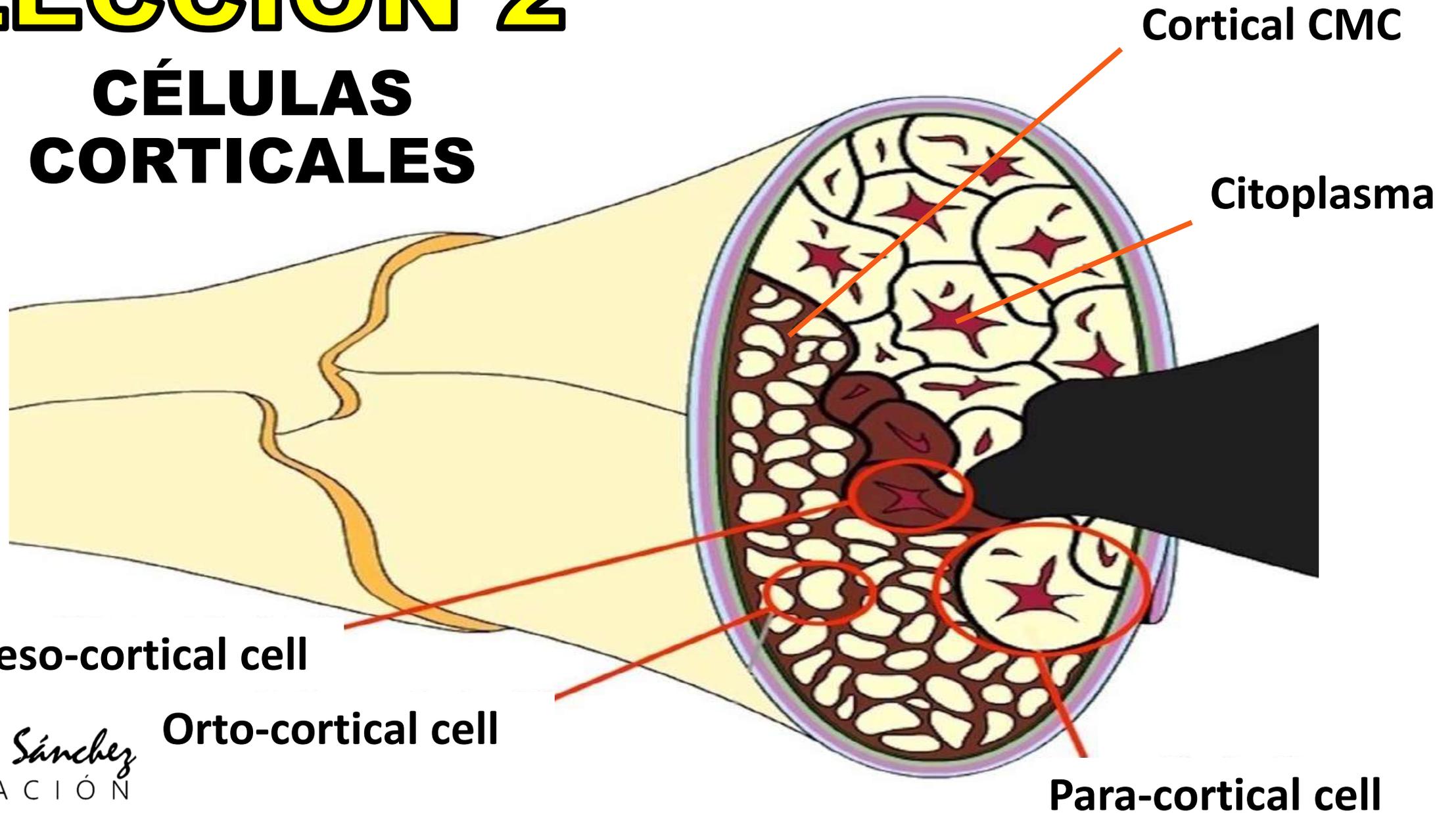
PUENTES DE DISULFURO CABELLO RIZADO VS LACIO



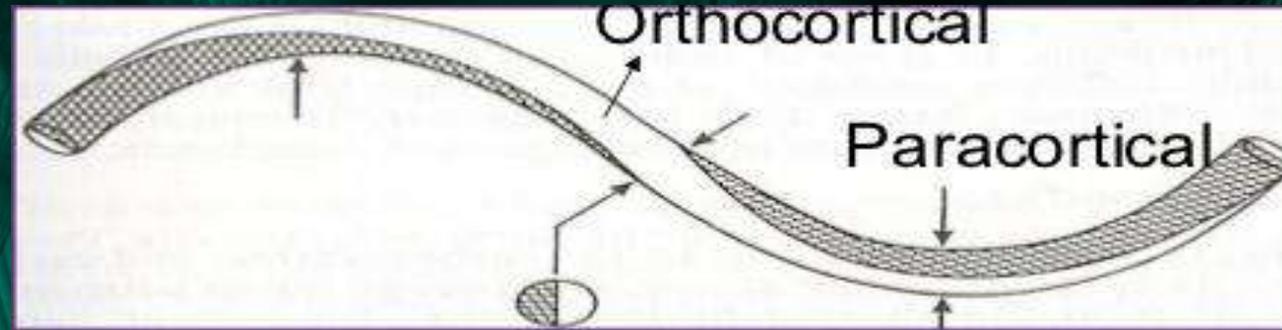


LECCIÓN 2

CÉLULAS CORTICALES



DIFERENCIAS ENTRE CÉLULAS MESOCORTICALES/PARACORTICALES Y ORTOCORTICALES

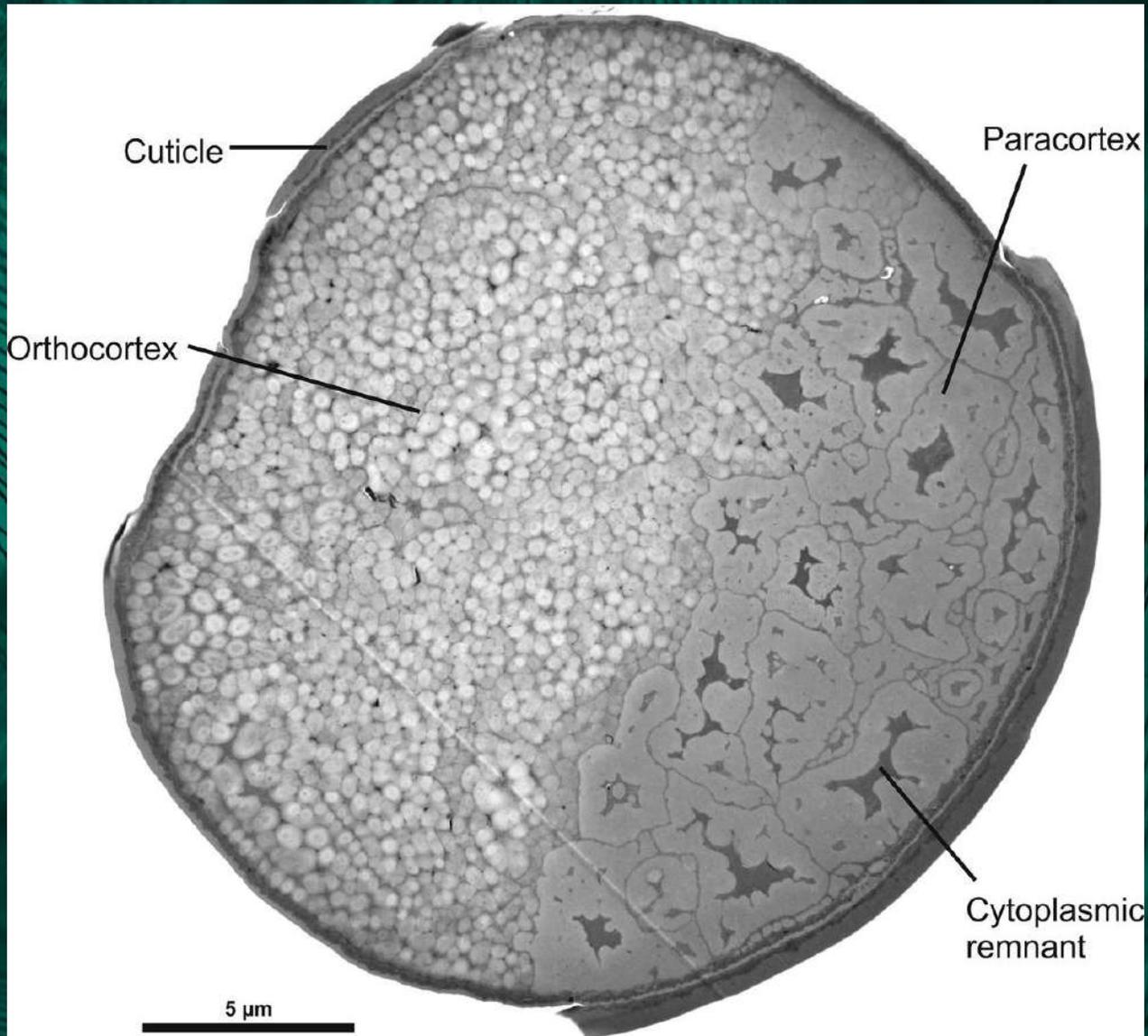


CÉLULAS MESOCORTICALES Y PARACORTICALES

- Las fibrillas se ensamblan en paralelo (puentes de disulfuro en paralelo).
- Están presentes en el interior del rizo.
- Alto contenido en cistina.
- Más densidad de matriz.
- Alta estabilidad térmica por la estabilidad de los puentes de disulfuro.
- Forma hexagonal.

CÉLULAS ORTOCORTICALES

- Las fibrillas se ensamblan como macrofibrillas retorcidas helicoidalmente.
- Están presentes en el exterior del rizo.
- Menor contenido en cistina.
- Menor densidad de matriz.
- Baja estabilidad térmica por menor cistina.
- Forma en espiral.



DISPOSICIÓN DE CÉLULAS PARACORTICALES EN UN CABELLO RIZADO

Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 2.1

¿POR QUÉ EL CABELLO RIZADO PARECE MÁS CRESPO Y MATE?

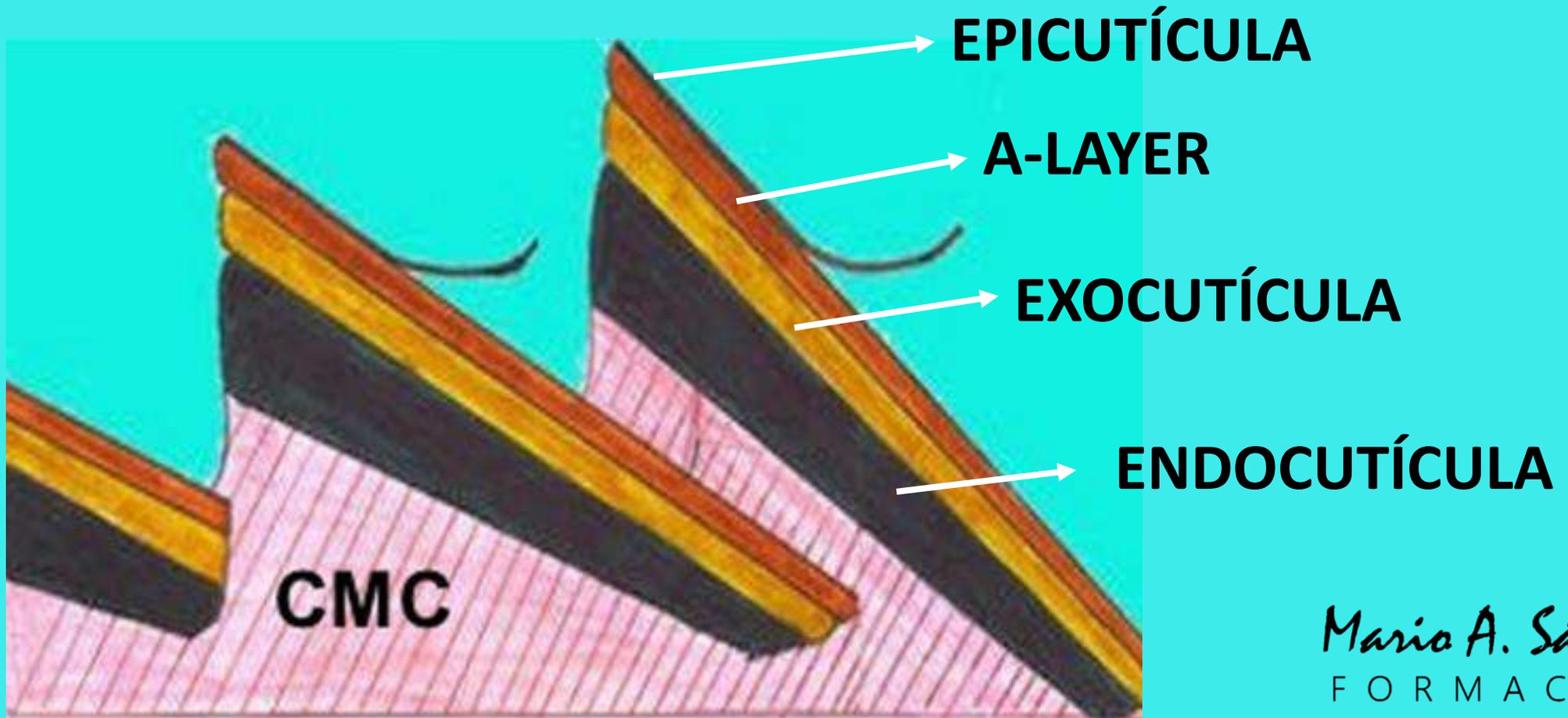
SU ESTRUCTURA ESTÁ TORSIONADA, PRODUCIENDO DIFERENTES GROSORES, SIENDO LOS PUNTOS DE TORSIÓN LOS MÁS ESTRECHOS Y FRÁGILES. ESTO PROVOCA UNA MALA REFLEXIÓN DE LA LUZ HACIENDO QUE EL CABELLO AUNQUE TENGA LA CUTÍCULA SELLADA SE VEA SIN BRILLO. ESTAS TORSIONES IRREGULARES TAMBIÉN IMPIDEN LA ALINEACIÓN DE UNOS CABELLOS CON OTROS HACIENDO QUE SE VEA EL CABELLO ENCRESPADO.

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN



LECCIÓN 3

LA CUTÍCULA

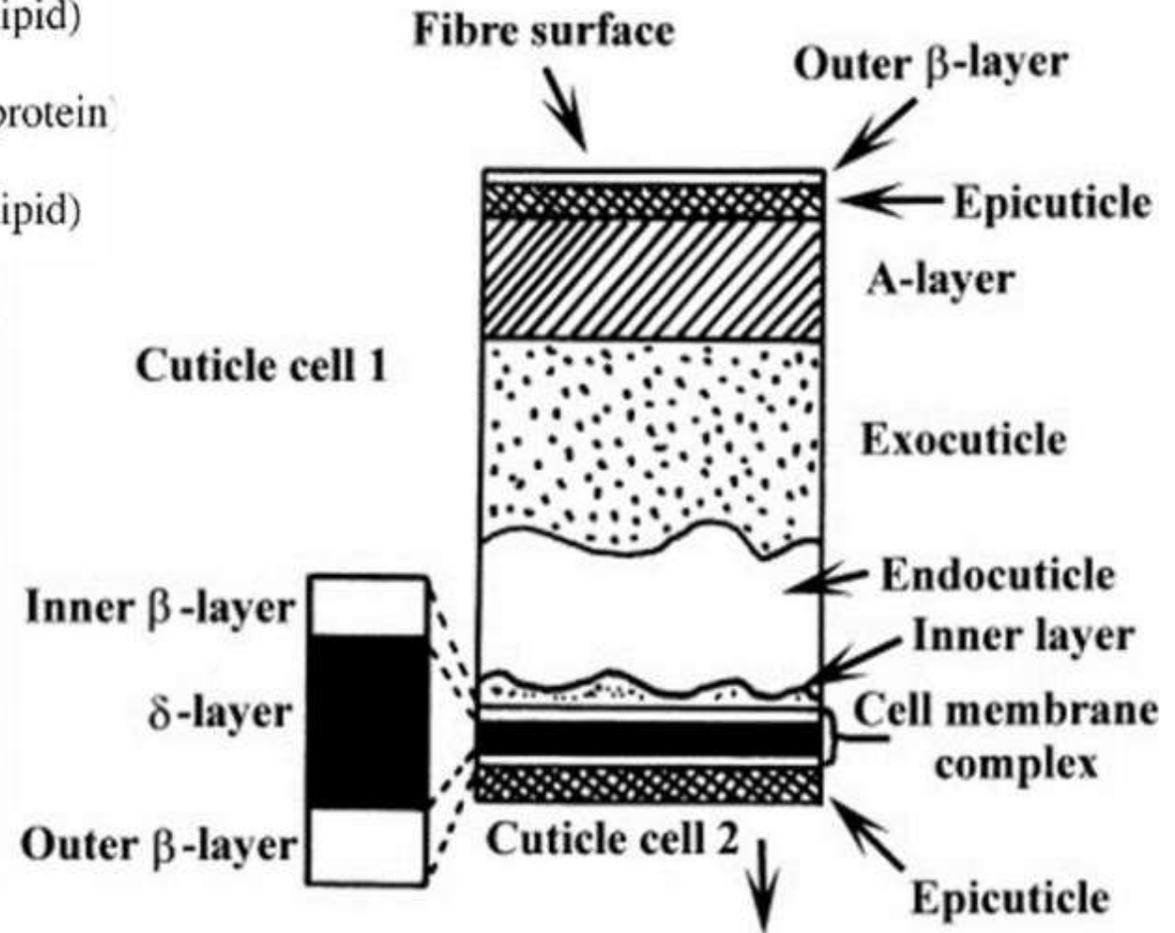
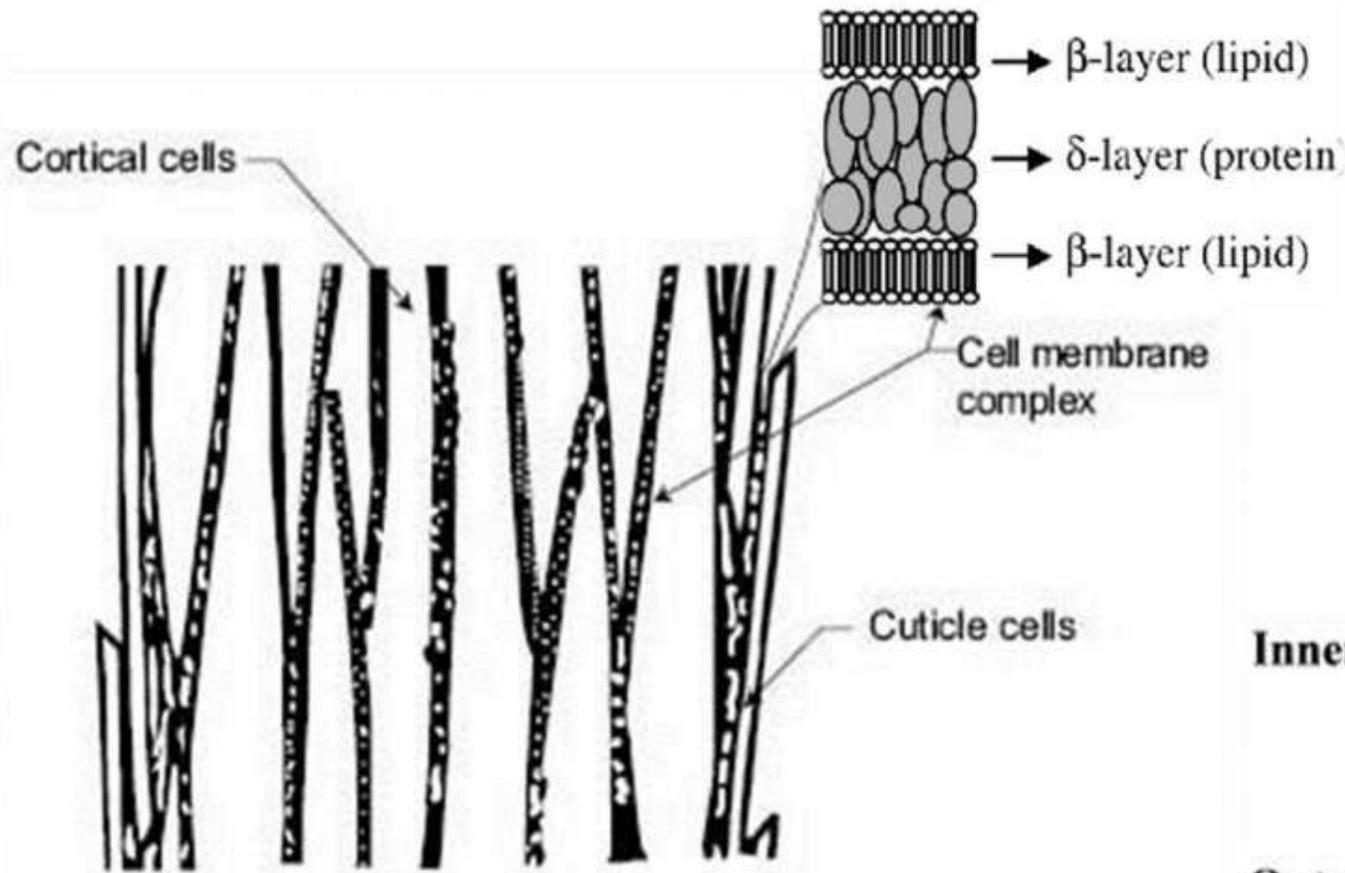


CELL MEMBRANE COMPLEX “CMC”

- Es una pasta cementante que sella y une las células corticales del córtex y las escamas de la cutícula.
- Actúa como vehiculizante de activos.
- Se compone principalmente de proteínas, y ácidos grasos como el palmítico, oléico o el 18 MEA, este último no está presente en el CMC cortical.

Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

ESTRUCTURA DEL CELL MEMBRANE COMPLEX



Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

LECCIÓN 4

POTENCIAL DE HIDROGENO

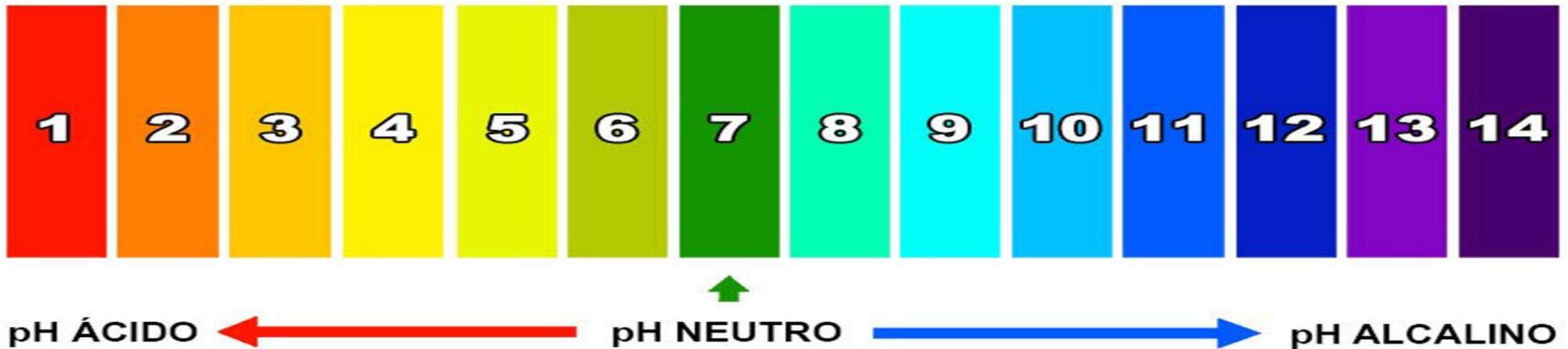
OXIDACIÓN VS REDUCCIÓN

PARTE 4.1

POTENCIAL DE HIDROGENO

ESCALA DE pH

Medidor de la acidez, neutralidad o alcalinidad de elementos químicos, sustancias y alimentos.



¿COMO ACTUA EN NUESTRO CABELLO?

PH DE LA QUERATINA DE NUESTRO CABELLO

PH 4.1

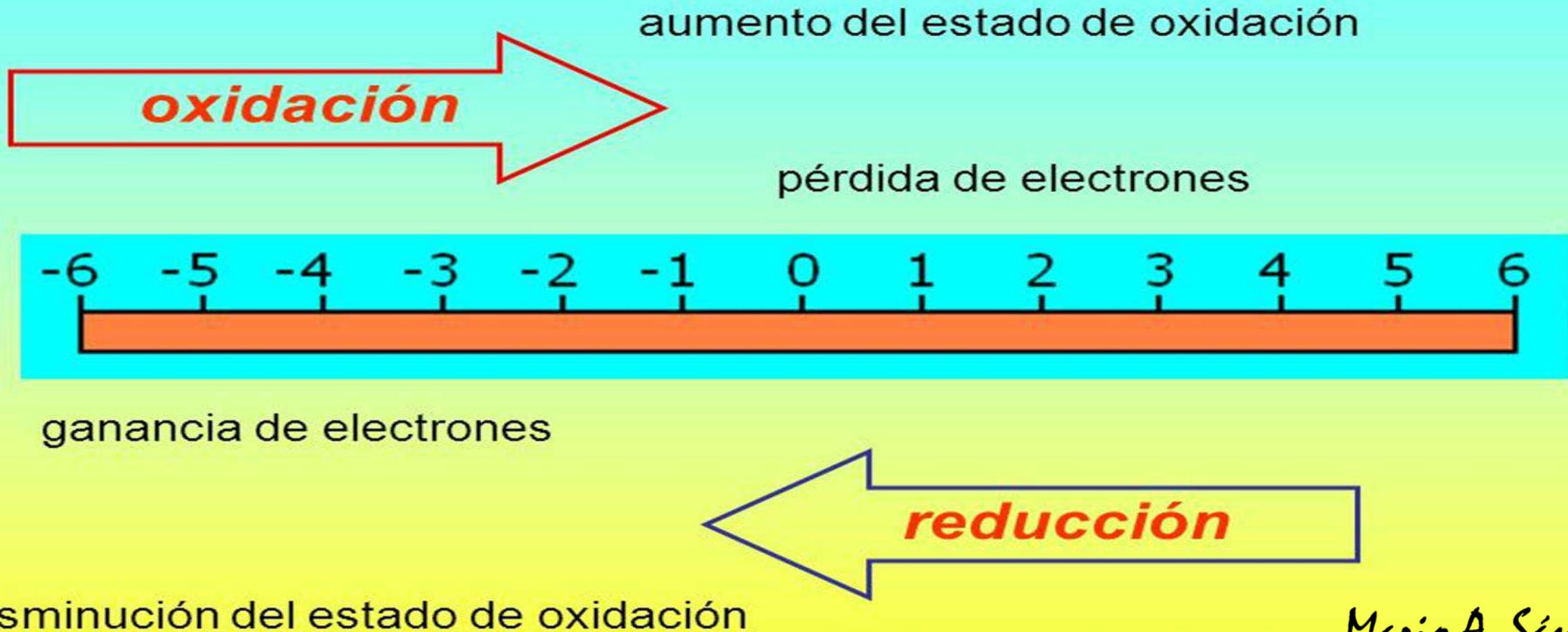
EN EL PUNTO ISOELÉCTRICO (carga eléctrica 0) DE LA QUERATINA EN EL QUE LOS ENLACES SON MAS ESTABLES Y FUERTES

PH MAYOR DE 4.1 = CARGA NEGATIVA

PH MENOR DE 4.1 = CARGA POSITIVA

PARTE 4.2

ÓXIDO VS REDUCCIÓN



LECCIÓN 5

DESURIZANTES O ALISADOS ALCALINOS

PRINCIPIOS ACTIVOS ALISADORES DE LOS ALISADOS ALCALINOS (Y PERMANENTES)

PH COMPRENDIDO ENTRE 8 Y 11,5

TIOLES

HIDRÓXIDOS

PARTE 5.1

TIOLES

TIOGLICOLATO DE AMONIO

MONOETANOLAMINA

TIOLES

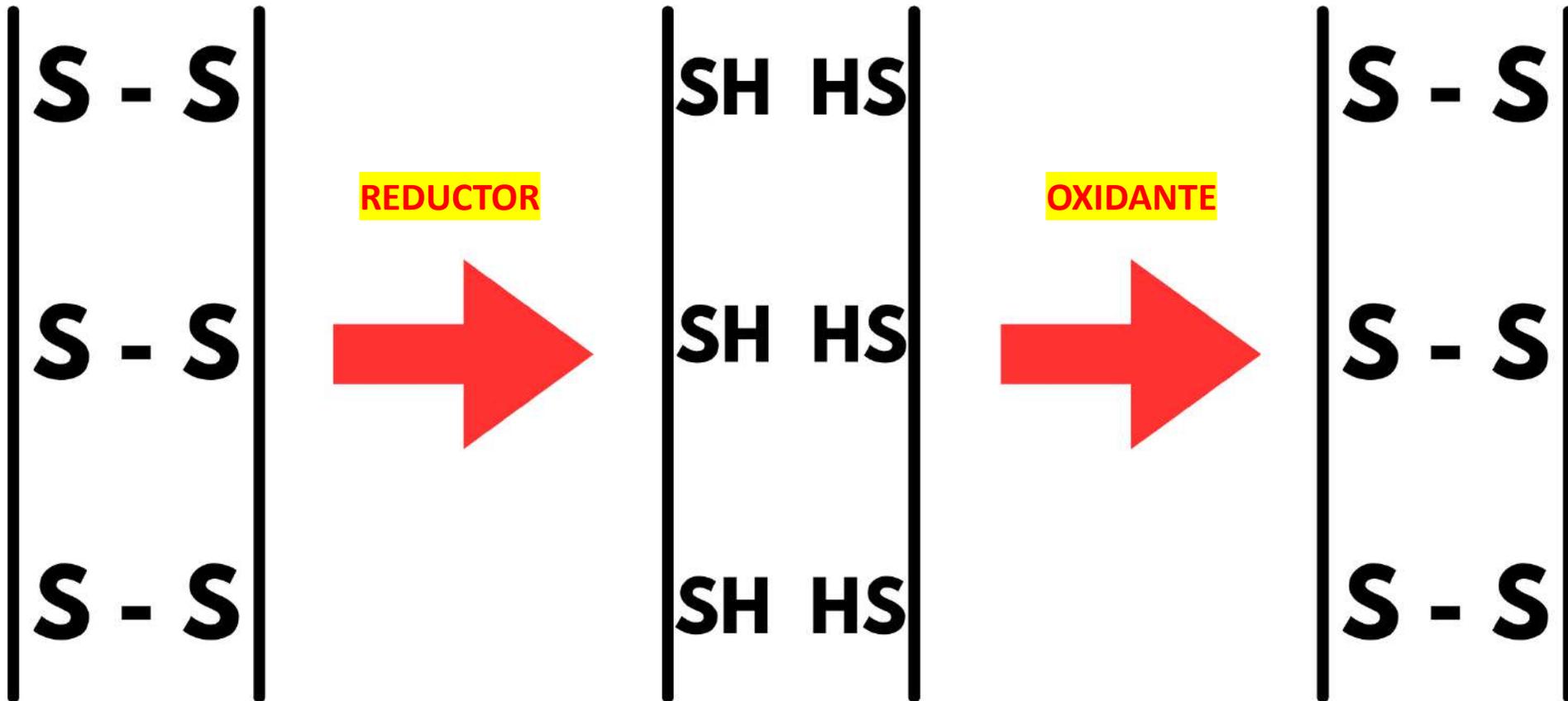
Principalmente se emplea TIOGLICOLATO DE AMONIO, reacción producida por la mezcla del *ÁCIDO TIOGLICÓLICO* y el *HIDRÓXIDO DE AMONIO*

El *hidróxido de amonio* actúa como alcalinizante dilatando el cabello para que el *ácido tioglicólico* penetre y actúe como reductor rompiendo los *enlaces de disulfuro*

El neutralizante empleado se compone principalmente de peróxido de hidrógeno al 2-3%

Es menos agresivo y eficiente que los hidróxidos

ACCIÓN DE LOS ALISADORES CON TIOLES



PARTE 5.2

HIDRÓXIDOS

HIDRÓXIDO DE SODIO

HIDRÓXIDO DE POTASIO

HIDRÓXIDO DE LITIO

HIDRÓXIDO DE GUANIDINA

HIDRÓXIDOS

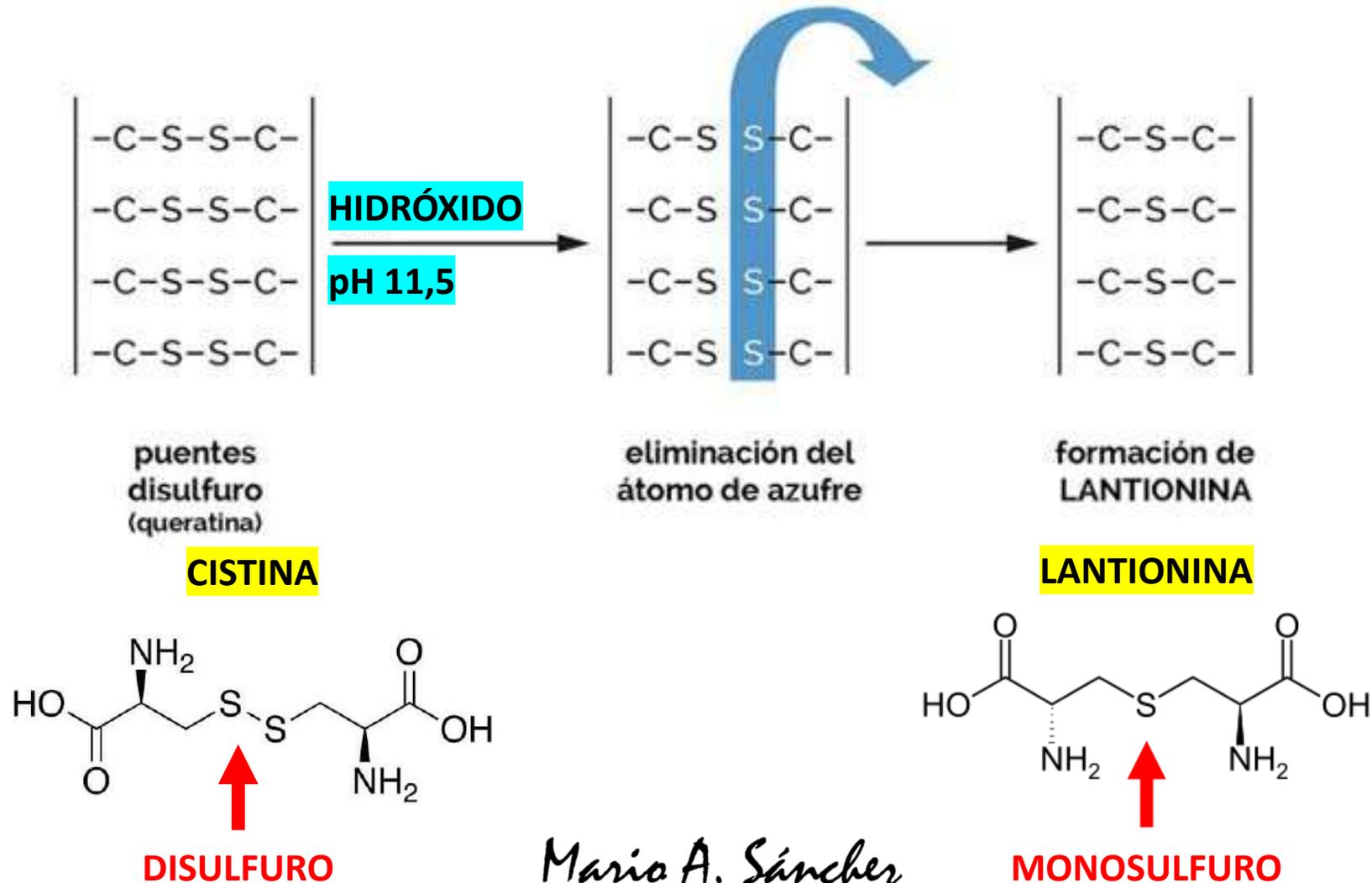
Transforman la cistina (disulfuro) en lantionina (monosulfuro). A este proceso se le llama LANTIONIZACIÓN

PH CERCANO A 11,5

Los más aconsejados para cabellos afros

Se neutralizan lavando con un champú ácido

ACCIÓN DE LOS ALISADORES CON HIDRÓXIDOS



HIDRÓXIDO DE GUANIDINA

Se prepara in situ mezclando HIDRÓXIDO DE CALCIO (en crema) y CARBONATO DE GUANIDINA (en líquido)

Es menos agresivo para el cuero cabelludo que el resto de hidróxidos, pero menos eficiente

Se recomienda en personas con cueros cabelludos sensibles

Forma un residuo de *carbonato de calcio* que deja el cabello más “seco”.

LECCIÓN 6

ALISADOS ÁCIDOS / PROGRESIVOS

ALISADOS ÁCIDOS / PROGRESIVOS

Tienen un pH comprendido entre 1,5 y 3,5

Modifican los enlaces de disulfuro periféricamente con P.A orgánicos.

Pueden vitrificar el cabello mediante polimerización, lo que aporta brillo e hidrofobicidad.

Son progresivos y semipermanentes

Precisan de la actuación de la plancha

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 6.1

PRINCIPIOS ACTIVOS ALISADORES DE LOS ALISADOS ÁCIDOS

FORMOL

METILENGLICOL/
GLIOXILATO DE METILENO

GLIOXILATO DE AMONIO

GLUTARALDEHIDO

ÁCIDO GLIOXÍLICO

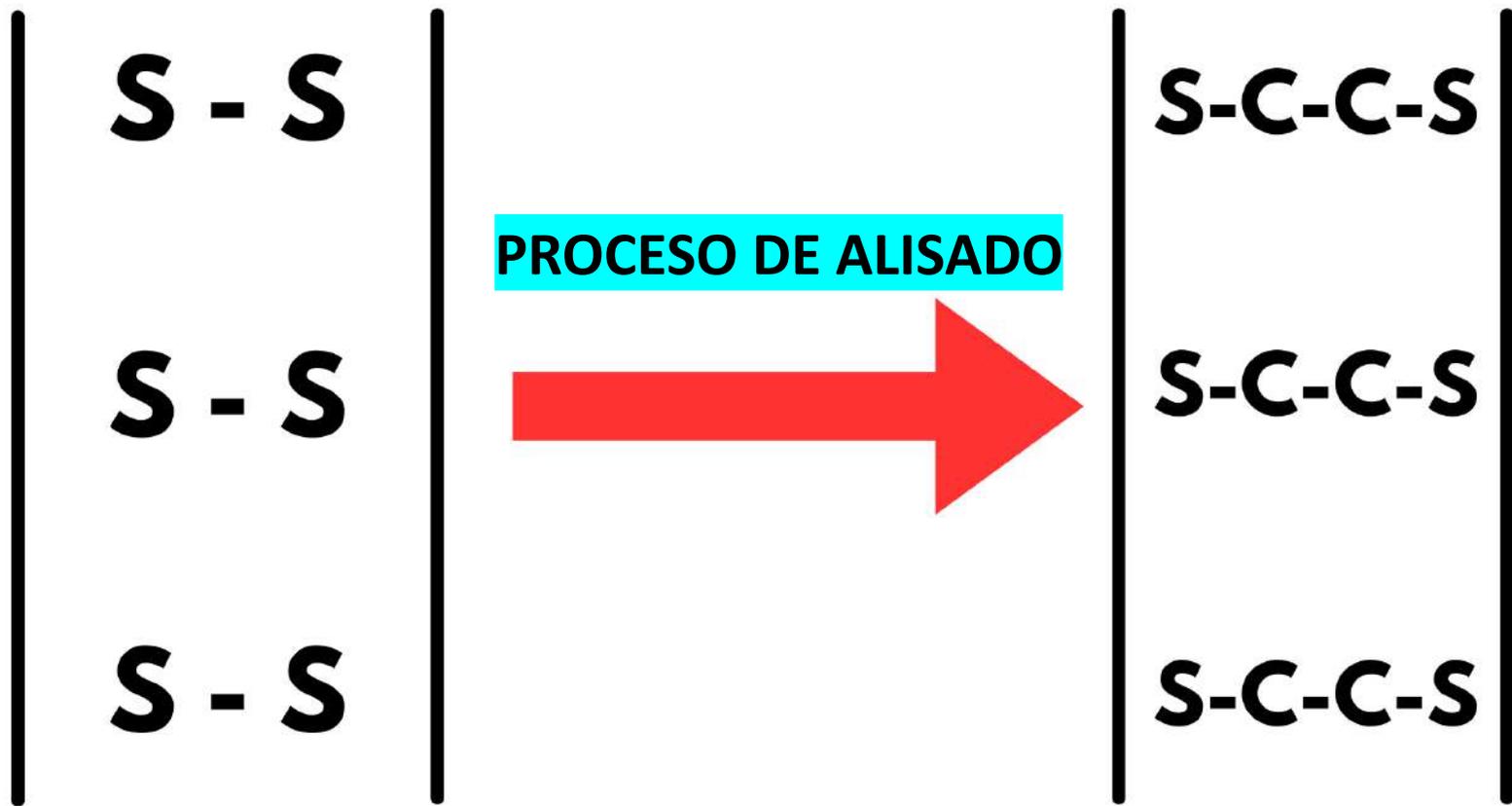
CARBOCISTEINA

GLIOXILOYL CARBOCISTEYNE

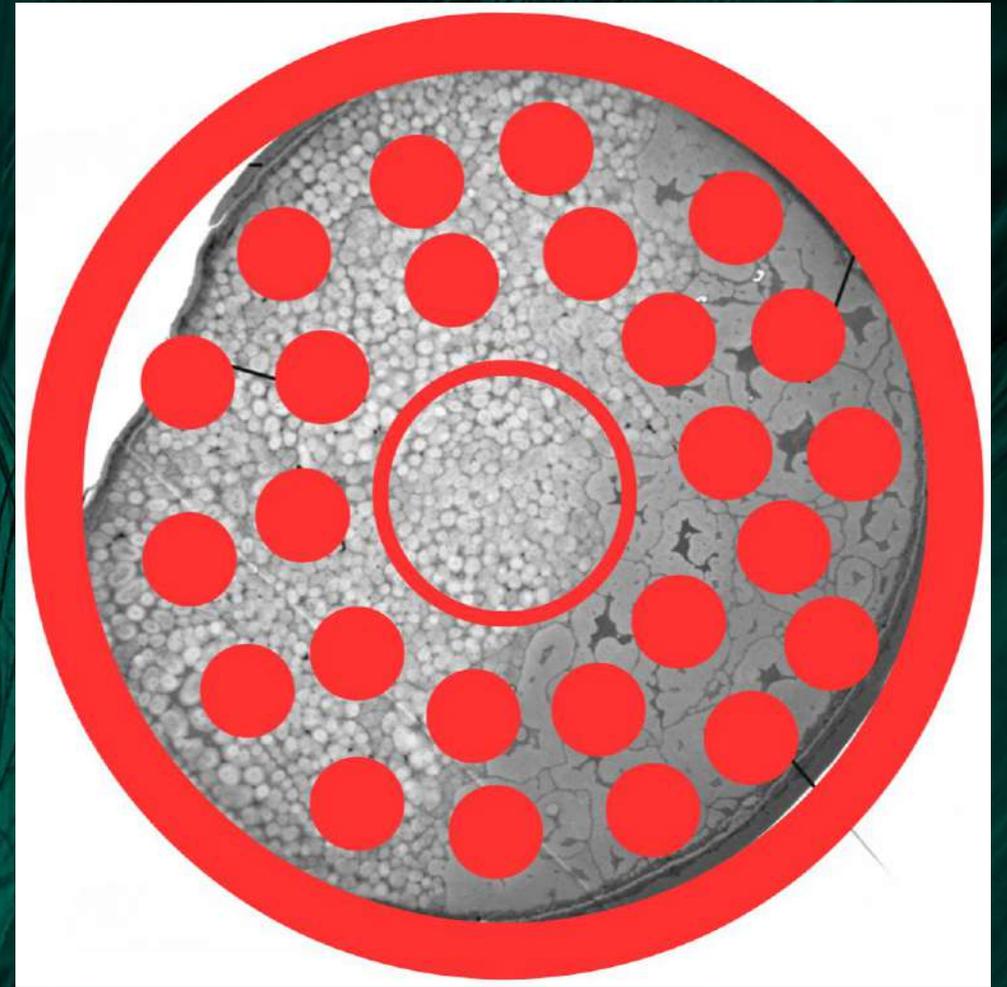
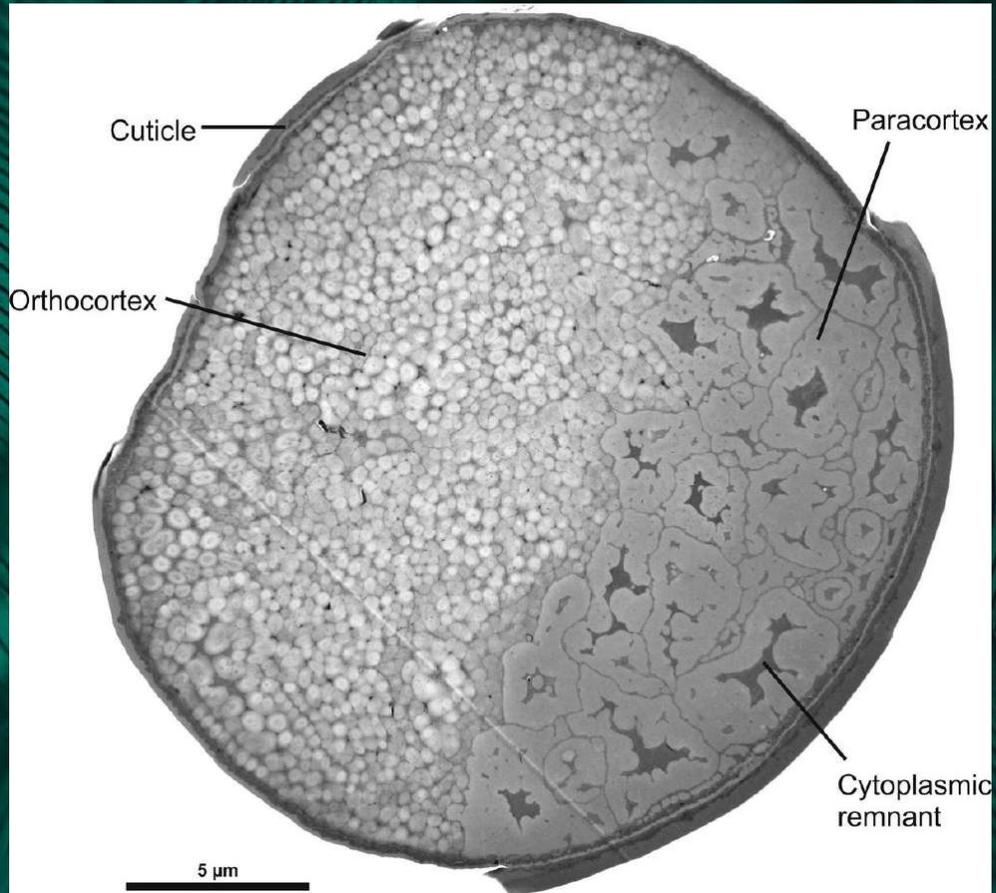
CARACTERÍSTICAS DEL FORMOL

- PROHIBIDO Y DECLARADO POR LA OMS CARCINOGENICO (SOLO 0,2% COMO CONSERVANTE Y 5% COMO ENDURECEDORES DE UÑAS)
- PARA SER EFECTIVO COMO ALISADO AL MENOS 5% DE CONCENTRACIÓN
- SE DENOMINA ORGÁNICO PORQUE MOLECULARMENTE CONTIENE CARBONO
- INCIDE DIRECTA Y PROFUNDAMENTE EN LOS ENLACES DE DISULFURO MODIFICANDOLOS MOLECULARMENTE, CREANDO ENLACES ETILÉNICOS Y ALISANDO PERMANENTEMENTE.
- VITRIFICA EL CABELLO
- SE PLANCHA SIN ACLARAR
- GENERA VAPORES MOLESTOS.

TRANSFORMACIÓN DE ENLACE DE DISULFURO A ENLACE ETILÉNICO



AREA DE ACTUACIÓN (FORMOL)



DERIVADOS O LIBERADORES DE FORMALDEHIDO

METILENGLICOL / GLIOXILATO DE METILENO:

Derivado del formol libera formaldehido con las temperaturas de las planchas.

GLIOXILATO DE AMONIO Y OTROS GLIOXILATOS COMO EL GLIOXÍLICO:

Pueden liberar en ocasiones y a muy altas temperaturas concentraciones muy bajas de formaldehido.

GLUTARALDEHIDO:

Muy poco empleado y una liberación de formaldehido a altas temperaturas muy baja.

PARTE 6.2

PRINCIPIOS ACTIVOS APROBADOS Y MÁS EMPLEADOS

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

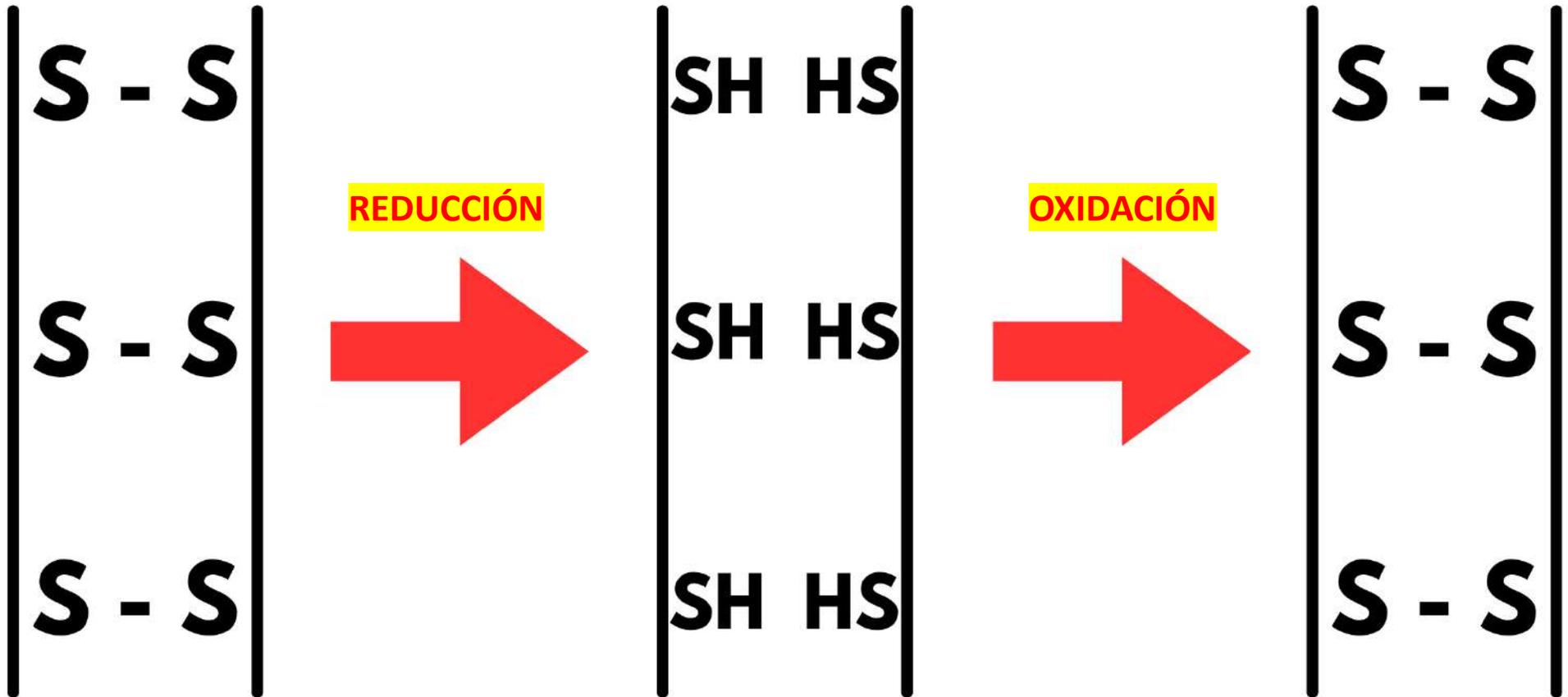
ÁCIDO GLIOXÍLICO

CARBOCISTEINA

GLIOXILOYL CARBOCISTEYNE

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

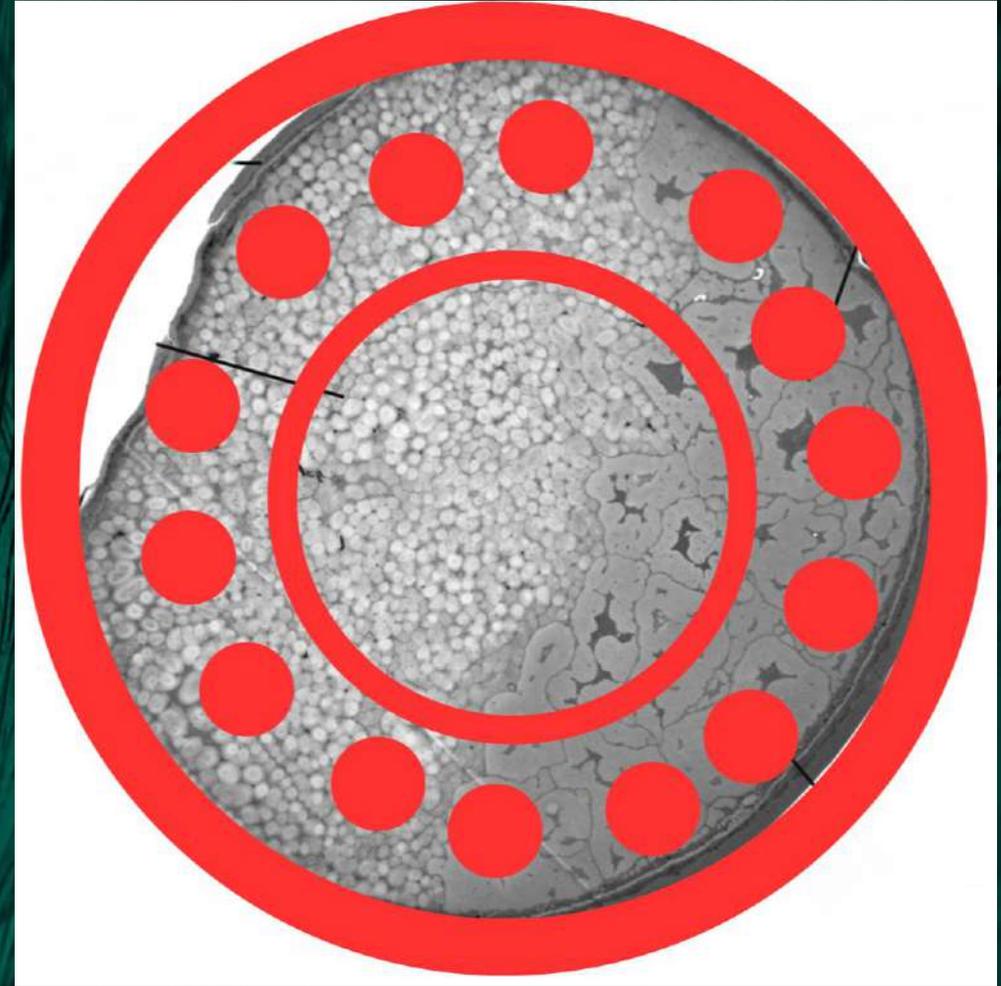
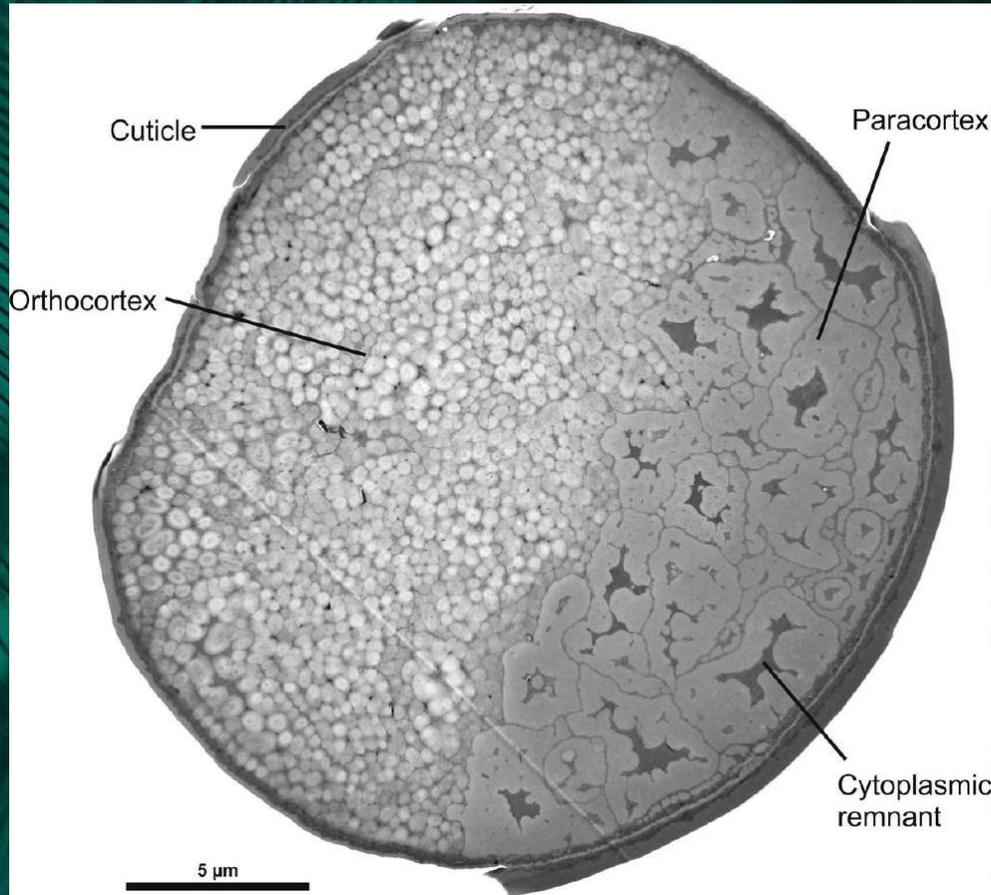
ACCIÓN DE ESTOS P. ACTIVOS



ÁCIDO GLIOXÍLICO

- **INCIDE EN LOS ENLACES DE DISULFURO EN LA PERIFERIA DEL CÓRTEX**
- **“OXIDA” EL COLOR CON EL CALOR**
- **SE ACLARA PARA PLANCHAR**
- **NO GENERA VAPORES MOLESTOS**
- **NO EXISTE EVIDENCIA CIENTÍFICA DE QUE PUEDA SER PERJUDICIAL A NIVEL RENAL NI OTROS ASPECTOS DE LA SALUD**

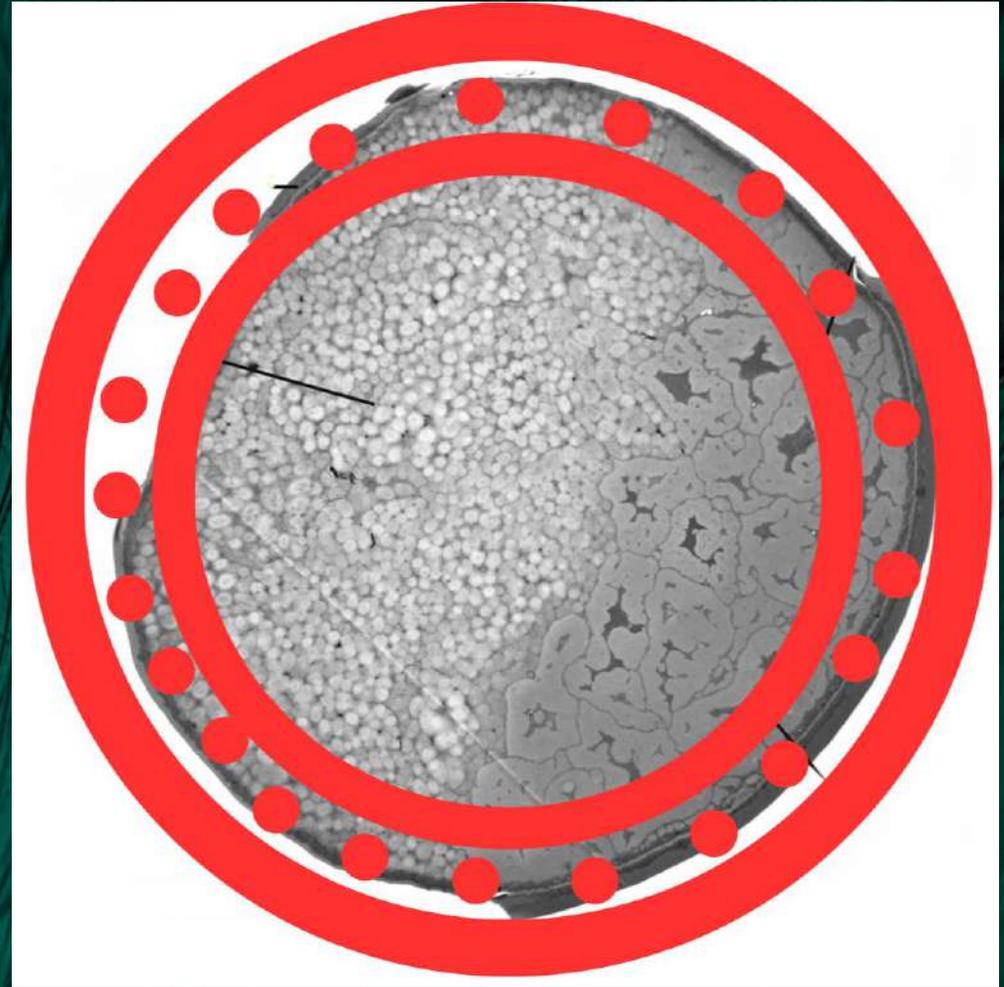
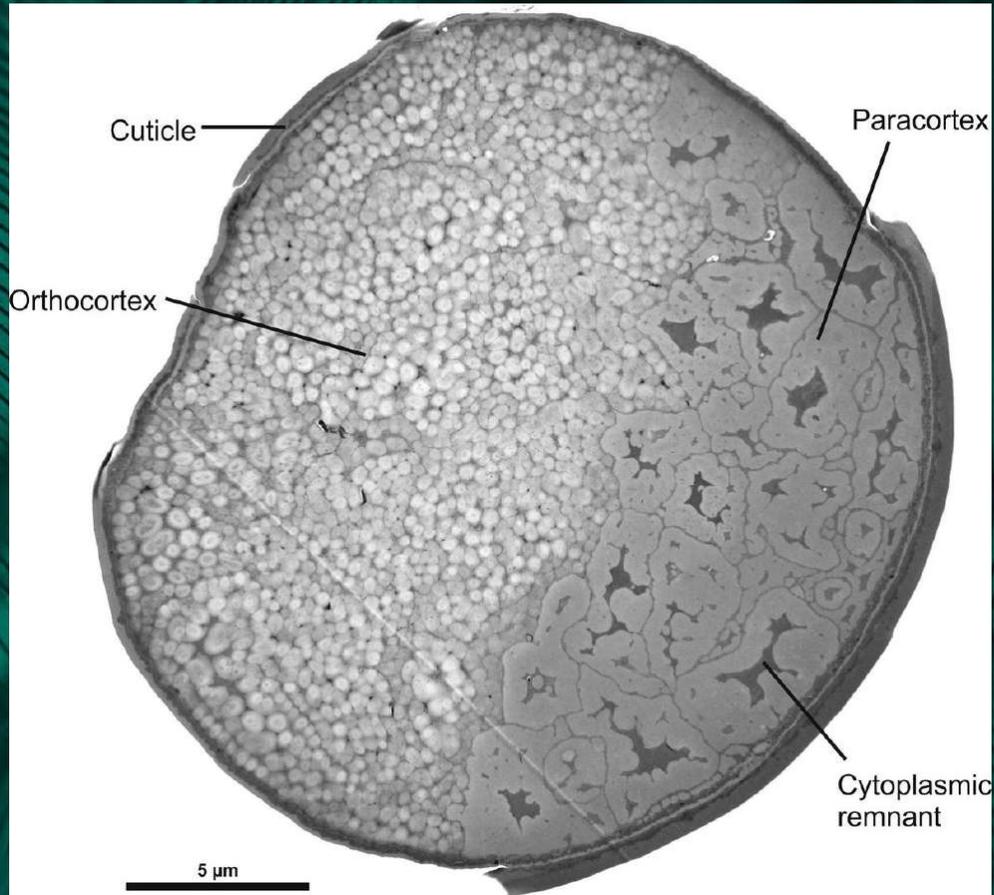
AREA DE ACTUACIÓN (A.GLIOXÍLICO)



CARBOCISTEINA

- **ES UN DERIVADO DE LA CISTEINA**
- **INCIDE SUAVEMENTE EN LOS ENLACES DE DISULFURO DE LA PERIFERIA DEL CORTEX Y OFRECE UN EFECTO DE VITRIFICACIÓN CAPILAR**
- **MENOS AGRESIVA Y MÁS TRATANTE PARA EL CABELLO.**
- **SE SUELE PLANCHAR SIN ACLARAR.**

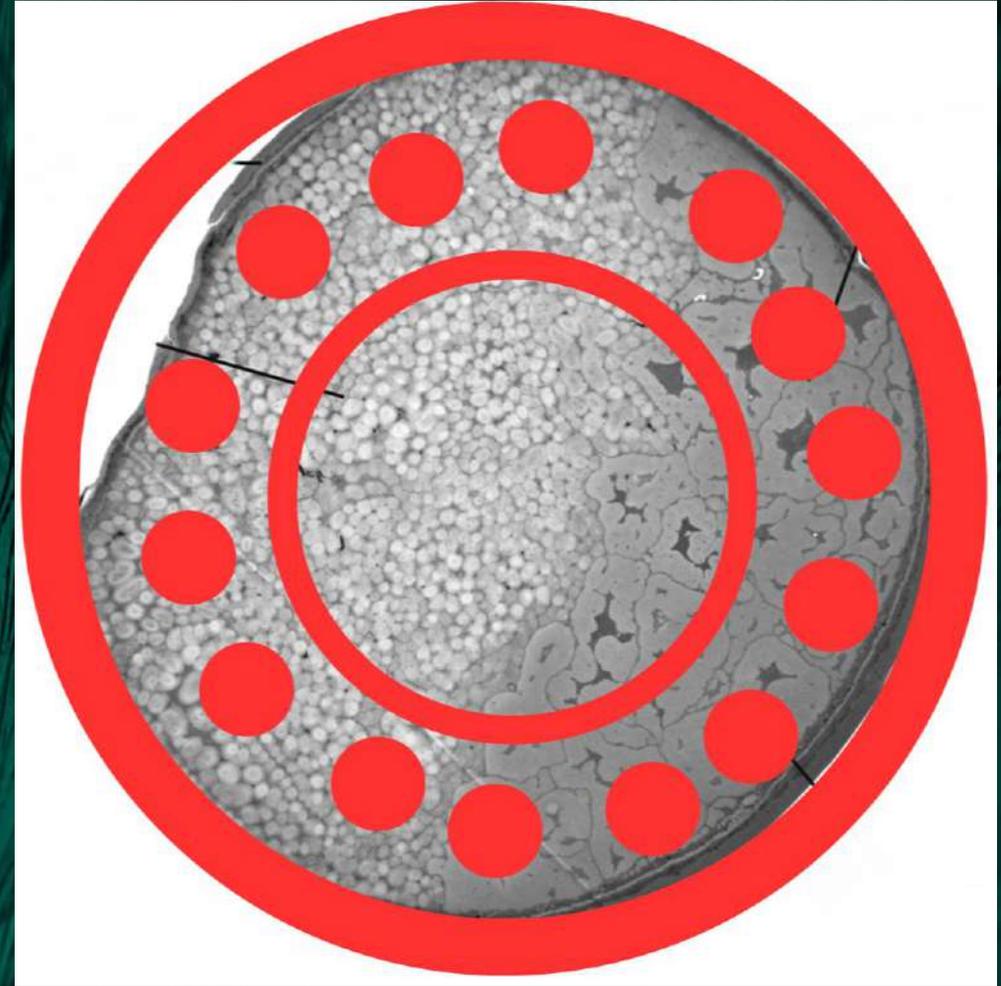
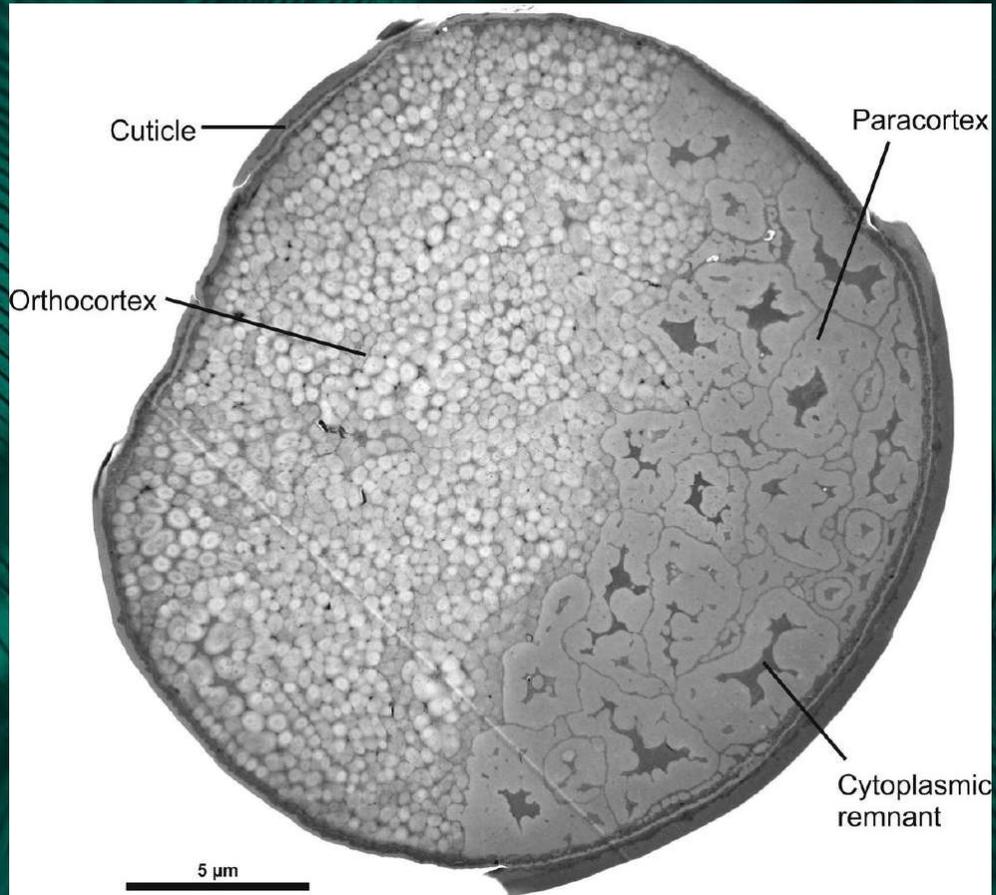
AREA DE ACTUACIÓN (CARBOCISTEÍNA)



GLIOXILOYL CARBOCISTEYNE

- ES UN COMPUESTO DE GLIOXÍLICO Y CARBOCISTEINA.
- INCIDE SUAVEMENTE EN LOS ENLACES DE DISULFURO DE LA PERIFERIA DEL CORTEX Y OFRECE UN EFECTO DE VITRIFICACIÓN CAPILAR.
- MENOS AGRESIVO Y MÁS TRATANTE PARA EL CABELLO.
- SE ACLARA PARA PLANCHAR.

AREA DE ACTUACIÓN (G.CARBOCISTEÍNE)



PARTE 6.3

ÁCIDOS POTENCIADORES DEL ALISADO

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

ÁCIDOS POTENCIADORES

CON LIGERO PODER ALISADOR

- ÁCIDO GLICÓLICO
- ÁCIDO GLUTÁMICO
- ÁCIDO TÁNICO

SIN PODER ALISADOR

- ÁCIDO CÍTRICO
- ÁCIDO LÁCTICO
- ÁCIDO FENILACÉTICO
- ÁCIDO ACÉTICO
- ÁCIDO PROPIÓNICO/PROPANOICO

SU ACCIÓN EN EL CABELLO

- HUMECTAN EL CABELLO PROPORCIONANDO HIDRATACIÓN Y FLEXIBILIDAD.
- APORTAN BRILLO Y SUAVIDAD POLIMERIZANDO EL CABELLO.
- MEJORAN LA ELASTICIDAD DE LA FIBRA CAPILAR.
- REGULAN EL PH.
- FACILITAN LA PENETRACIÓN DEL PRINCIPIO ACTIVO ALISADOR.
- POTENCIAN EL PODER ALISADOR.
- ALGUNOS TIENEN ACCIÓN EXFOLIANTE.

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO GLICÓLICO** ($C_2H_4O_3$)

Penetra fácilmente en la fibra capilar debido a su bajo peso molecular.

Potencia la penetración del principio activo alisador.

Reorganiza enlaces de hidrógeno, ayudando a realinear la queratina con el calor.

Efectos hidratantes y acondicionadores.

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO GLUTÁMICO** ($C_5H_9NO_4$)

Es un aminoácido ácido con propiedades reestructurantes.

Participa en la reparación de la estructura interna del cabello dañado, refuerza la matriz de queratina y actúa como humectante.

Acción alisadora muy leve y superficial.

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO TÁNICO**

Aunque tiene cierta capacidad de alisar, esta es muy leve, por lo que lo incluyo en el apartado de potenciadores.

Es un tipo de polifenol hidrosoluble derivado de plantas, especialmente de la corteza de árboles como el roble, la nuez de galla o el castaño.

El ácido tánico no rompe los enlaces disulfuro, sino que actúa por afinidad con las proteínas del cabello, formando una red de enlaces de hidrógeno y puentes de hidroxilo que ayudan a reorganizar la estructura capilar de una forma muy superficial.

Además, forma una película polimérica protectora alrededor de la cutícula, mejorando el brillo y actuando como una barrera contra la humedad, lo que reduce el encrespamiento.

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO PROPIÓNICO/PROPANOICO (C_2H_5COOH)**
 - Se puede utilizar para ajustar el pH del producto, ayudando a mantenerlo en un rango ácido que suaviza la cutícula del cabello y reduce el encrespamiento.

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO CÍTRICO ($C_6H_8O_7$)**
- **Ajusta el pH de la fórmula y ayuda a cerrar la cutícula del cabello, mejorando el brillo y suavidad.**

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO LÁCTICO** ($C_3H_6O_3$)

Actúa como humectante, reestructurante y regulador de pH.

Mejora la cohesión entre las escamas.

No es alisador por sí mismo, pero contribuye a la suavidad y manejabilidad del cabello post-tratamiento.

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO FENILACÉTICO** ($C_8H_8O_2$)

Ayuda superficialmente en la acción del alisado.

ÁCIDOS POTENCIADORES

- **ÁCIDO ACÉTICO** (CH_3COOH)

Contribuye al cierre cuticular y al equilibrio del ph, potenciando el efecto de cabello brillante.

PARTE 6.4

IMPORTANCIA DE LA APLICACIÓN Y CANTIDADES DE PRODUCTO

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 6.5

IMPORTANCIA DE LA CONCENTRACIÓN DE P.A. ALISADOR

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 6.6

**PODEMOS VENDER LOS ALISADOS
ÁCIDOS COMO RECONSTRUCTORES
CAPILARES?**

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 6.7

IMPORTANCIA DE LOS PRINCIPIOS ACTIVOS TRATANTES

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 6.8

ALISADOS CON PASO ÚNICO

Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 6.9

ALISADOS VS LIFTING CAPILARES

Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

PARTE 6.10

SINERGIA Y POTENCIACIÓN DE ALISADOS

Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

ESTRUCTURAS CAPILARES DIFERENTES

RESTOS DE ALISADOS

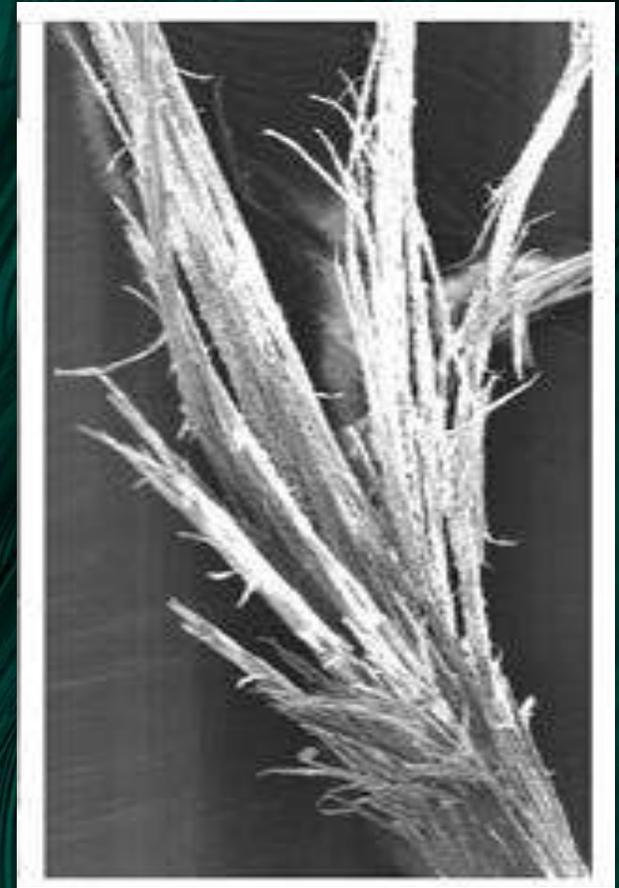
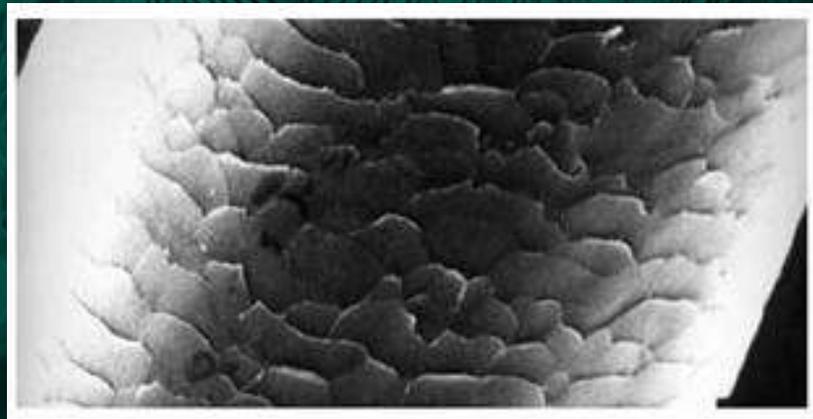
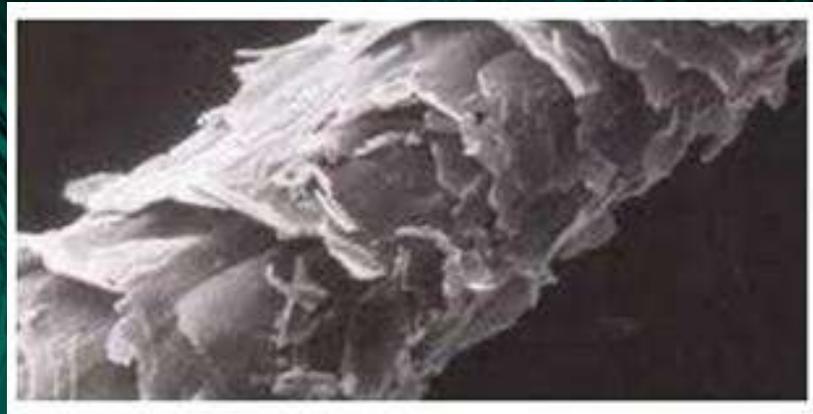
POTENCIACIÓN

Mario A. Sánchez
FORMACIÓN

LECCIÓN 7

DAÑO CAPILAR

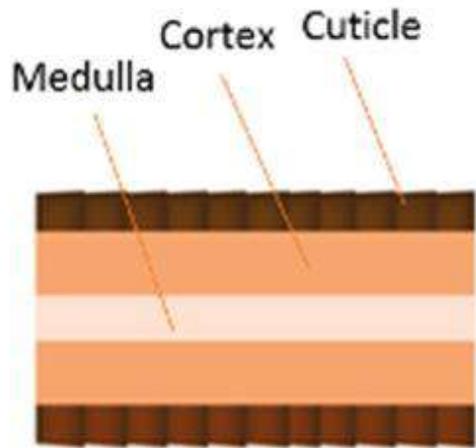
Mario A. Sánchez
FORMACIÓN



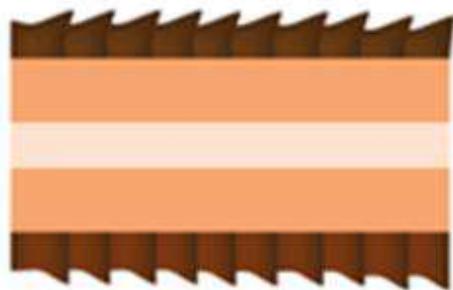
DEGRADACIÓN CAPILAR

CUANDO HABLAMOS DE DEGRADACIÓN CAPILAR, HABLAMOS DE PERDIDA DE LÍPIDOS, DE CMC, DE CUTÍCULA, DE CÉLULAS CORTICALES Y DE DEGRADACIÓN DE ENLACES EN LA ESTRUCTURA CAPILAR. ESTOS DAÑOS SUELEN SER PRODUCIDOS PRINCIPALMENTE POR:

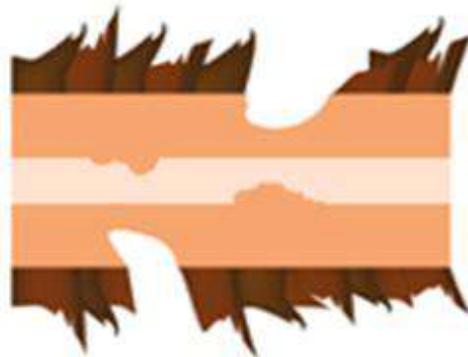
- ALISADOS
- DECOLORACIONES
- TINTES
- EXCESO DE TEMPERATURA
- CEPILLADO EXCESIVO
- EXPOSICIÓN SOLAR



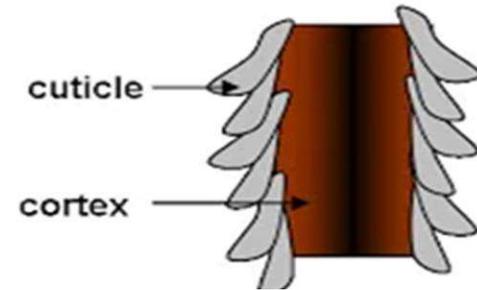
Normal Closed
Cuticle



Porous Open
Cuticle



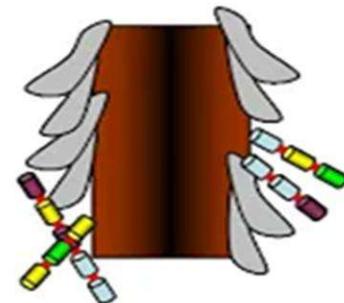
Extra Porous
Cuticle



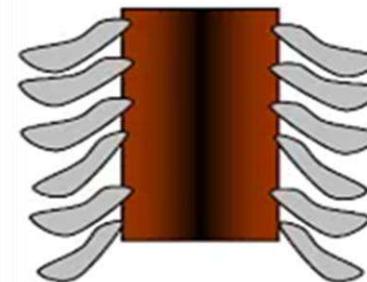
CABELLO SANO



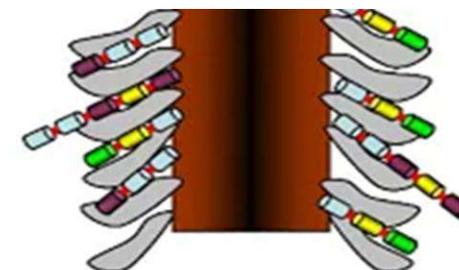
DAÑO
PÉRDIDA
CUTICULAR



REPARACIÓN
TEMPORAL CON
QUERATINA
HIDROLIZADA



DAÑO
APERTURA
CUTICULAR



REPARACIÓN TEMPORAL
CON QUERATINA
HIDROLIZADA

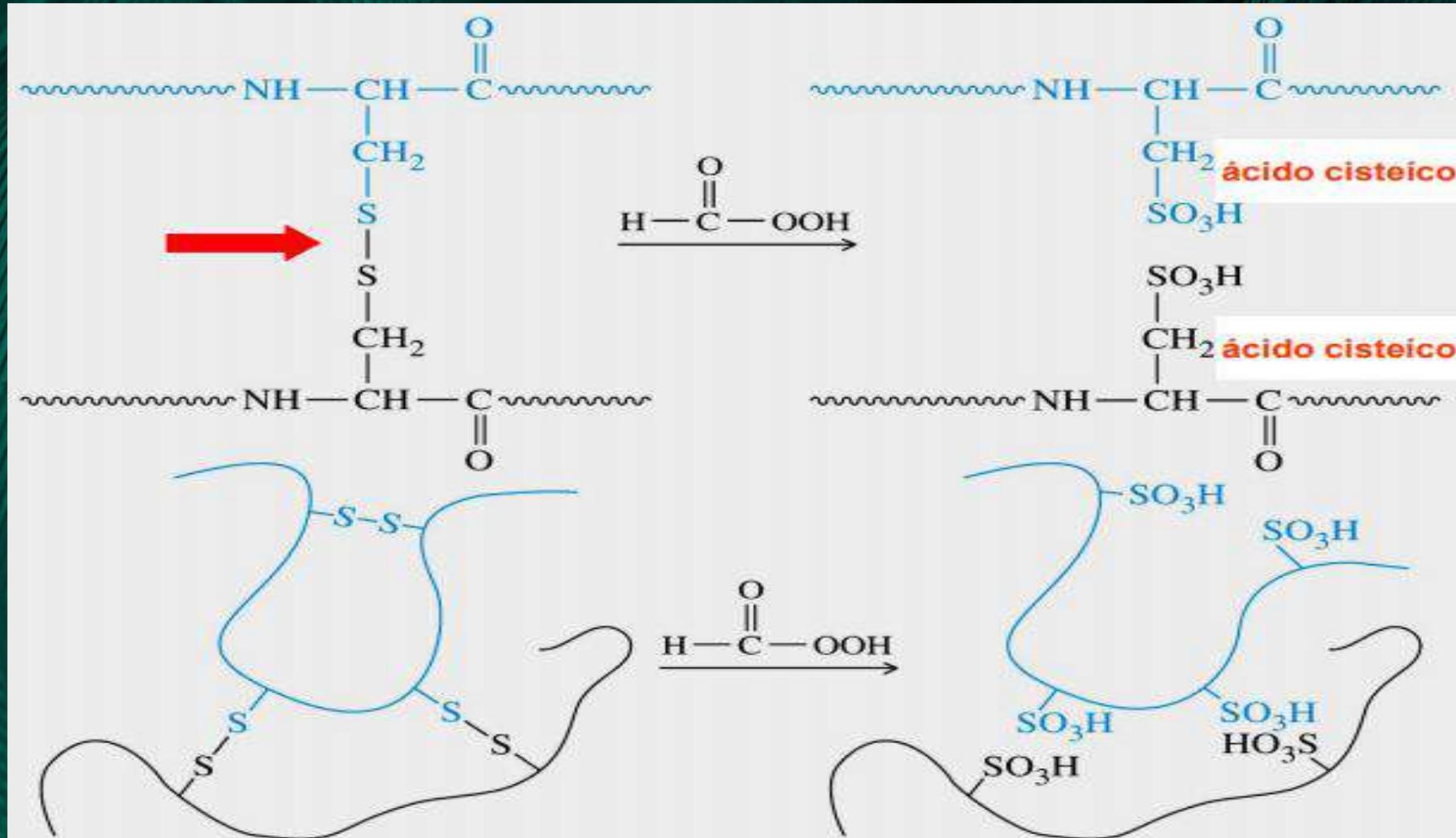
PARTE 7.1

TRIÓXIDO DE AZUFRE O ÁCIDO CISTÉICO

SO₃

- SEPRODUCE CON LA DEGRADACIÓN DE LOS PUENTES DE DISULFURO.
- REACCIONA Y COMBUSTIONA CON PRODUCTOS COMO LA DECOLORACIÓN, EL PERÓXIDO Y CIERTOS ALISADOS.
- AL ENTRAR EN CONTACTO CON EL AGUA PUEDE TRANSFORMARSE EN ÁCIDO SULFÚRICO.
- LOS ANTIOXIDANTES SON LO MÁS RECOMENDABLE.

OXIDACIÓN DE LA CISTEINA A ÁCIDO CISTÉICO



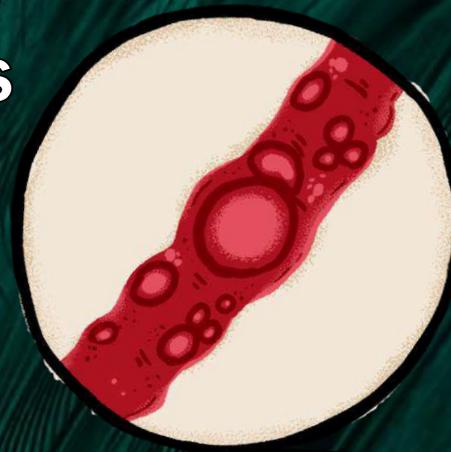
PARTE 7.2

BUBBLE HAIR

EN EL CORTEX DEL CABELLO SE ENCUENTRAN ESPACIOS HUECOS LLAMADOS **VACUOLAS** DONDE SE ACUMULA AGUA CUANDO EL CABELLO ESTÁ HÚMEDO.

SI APLICAMOS UN CALOR EXCESIVO CON EL CABELLO HÚMEDO, EL AGUA ALMACENADA EN ESTAS VACUOLAS HIERVE PRODUCIENDO UNA BURBUJA DE GASES QUE DILATARÁ Y DEBILITARÁ LA ESTRUCTURA CAPILAR.

A ESTO SE LE DENOMINA **BUBBLE HAIR**.



LECCIÓN 8

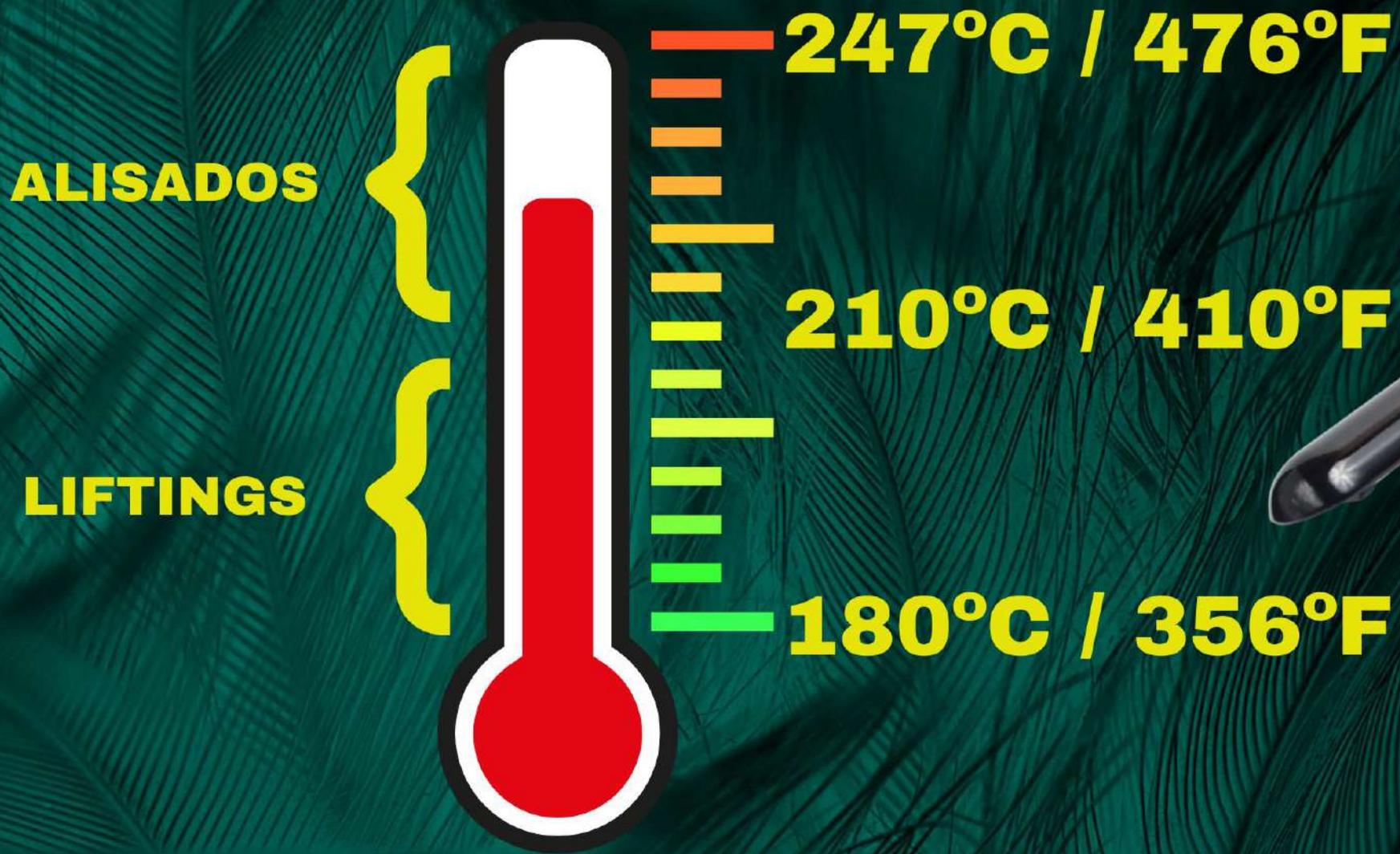
LA IMPORTANCIA DE LA PLANCHA Y EL PLANCHADO



Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

TEMPERATURA



Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

NUMERO DE PASADAS, RAPIDEZ Y GROSOR DEL MECHÓN



Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

LECCIÓN 9

CABELLOS HIDROFÓBICOS VS CABELLOS HIDROFÍLICOS

CABELLOS

HIDROFÓBICOS

- NO REACCIONAN A LA HUMEDAD
- CUESTA MÁS ALISARLOS, PERO LA DURACIÓN DEL ALISADO ES MAYOR
- ES IMPORTANTE EMPLEAR ALISADOS ESPECÍFICOS.
- NECESITAN MENOS “TERMOACTIVACIÓN”



HIDROFÍLICOS

- REACCIONAN A LA HUMEDAD Y CARGAS ELÉCTRICAS.
- SE ALISAN FACILMENTE PERO EL EFECTO DEL ALISADO ES MENOS POTENTE Y DURADERO
- EXISTEN ALISADOS ESPECÍFICOS.
- NECESITAN MÁS TERMOACTIVACIÓN.



9.1

TIPOS DE ENCRESPAMIENTO

ESTRUCTURAL



DESLIPIDIZACIÓN



Maria A. Sánchez
FORMACIÓN

LECCIÓN 10

PRINCIPIOS ACTIVOS TRATANTES

HIDRATACIÓN

HUMECTACIÓN

- PROTEINAS
- AMINOÁCIDOS
- QUERATINA
- GLICERINA
- COLÁGENO
- ÁCIDO HIALURÓNICO
- CÉLULAS MADRE...

OCCLUSIÓN

- OLEOS LIVIANOS (DE PEPITA DE UVA, ALMENDRAS, LINO...).
- ACEITES (DE JOJOVA, OLIVA, COCO...)
- MANTECAS (DE KARITÉ, MURUMURU, CACAO...)
- SILICONAS (SOLOUBLES, INSOLUBLES Y VOLÁTILES)
- CERAMIDAS...

LECCIÓN 11

DURACIÓN Y MANTENIMIENTO ADECUADO

DURACIÓN DEL ALISADO?

DURACIÓN DEL LIFTING?

CUANDO Y COMO LAVAR EL CABELLO?

QUÉ CHAMPÚS EMPLEAR?

QUÉ ACONDICIONADORES EMPLEAR?

LECCIÓN 12

PREGUNTAS FRECUENTES

SE PUEDEN HACER COLETAS?

**CÓMO ACTUAR DESPUÉS DE UNA COLORACIÓN /
DECOLORACIÓN?**

**COMPATIBILIDAD CON COLORACIÓN /
DECOLORACIÓN?**

**PUEDO HACER EL MISMO DÍA, ALISADO Y COLOR O
DECOLORACIÓN?**

COMPATIBILIDAD ENTRE ALISADOS?

**COMPATIBILIDAD CON PERMANENTES O
MOLDEADORES?**

Maria A. Sánchez
FORMACIÓN