

20 년 월 일 요일
 시간 : 장소 : ●●●●●●●●
 학교 학년 반
 번 이름 :

친환경 주방세제

계면활성제가 환경에 미치는 영향을
 알아보고, 천연 유래 성분의 계면활성
 제로 친환경 주방세제를 만들어봅시다.

실험키트구성

세제 용기+펌프, 플라스틱 비커, 주방세제 스틱커
 마일드솅파우더, LES, CDA, 폴리쿼터, 나무스틱
 에코향균오일, 글리세린, 레몬에센셜오일

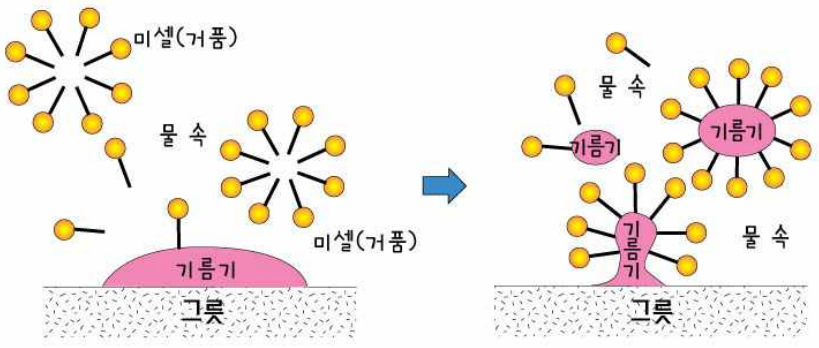
준비물

정제수(또는 정수기 물), 필기도구

생각해보기

음식물에는 기름기가 많습니다. 이 기름기를 물로 닦으려면, 서로 섞이지 않아 깨끗이 씻어내기 어렵는데, 이 때 주방세제를 사용하면 쉽게 씻을 수 있습니다.

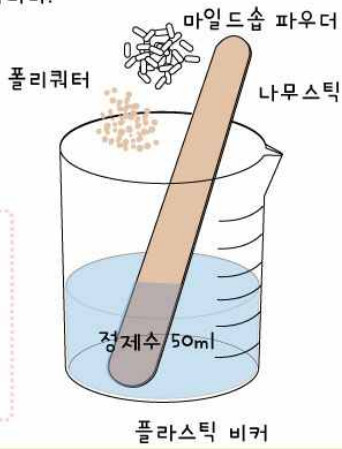
주방세제에 들어있는 **계면활성제**는 서로 섞이지 않는 물과 기름이 섞일 수 있도록 도와주는 역할을 합니다. 계면활성제 분자 내에 물과 친한 **친수기**, 기름과 친한 **친유기**를 둘 다 가지고 있어서 서로 잘 붙잡아 주는 역할을 하는 것이지요. 그래서 계면활성제는 주방세제 뿐 아니라 샴푸, 비누, 치약 등 우리 주변에서 많이 쓰입니다.



실험방법

[점증제와 계면활성제 녹이기] 조별 활동

- 40°C 정도(뜨거우면 안돼요!)의 정제수 (또는 정수기 물) 50ml에 폴리쿼터를 넣고 젓습니다.
 - ✓ 처음부터 뜨거운 물에 폴리쿼터를 넣으면 몽글몽글 뭉쳐서 잘 녹일 수 없습니다. 반드시 체온 정도의 물에 녹입니다.
 - ✓ 투명하게 완전히 녹이려면 1~2분 이상 저어야 합니다. 잘 녹이면 용액이 투명하면서 걸쭉해 집니다.
- 폴리쿼터 용액에 마일드솅파우더를 넣고 나무스틱으로 5분 이상 열심히 저어 녹입니다.
 - ✓ 저으면 거품이 나지만 완성 후 시간이 지나면 거품이 없어집니다. 거품과 상관없이 열심히 5분 이상 저으세요.
 - ✓ 물의 온도가 낮으면 잘 녹지 않습니다. 폴리쿼터 용액이 식기 전에 넣고 녹이세요.



● 폴리쿼터 ●
 점성을 늘리는 재료입니다. 세제가 걸쭉해지는 역할을 합니다.

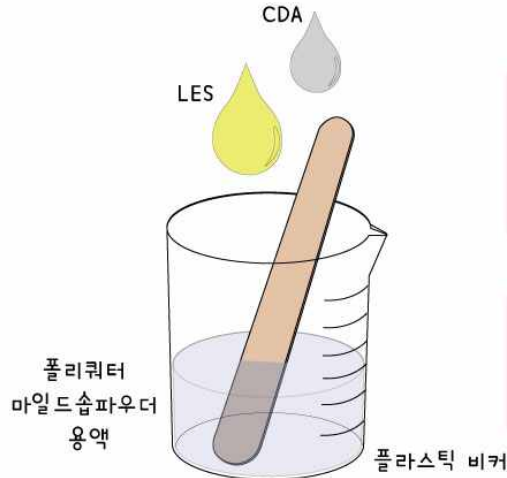
● 마일드솅파우더 ●
 코코넛 등 천연유래성분 저자극 약산성, 음이온 계면활성제입니다. 자극이 적고 매우 부드러워 도브 비누에도 쓰입니다.

▲ 폴리쿼터를 더 잘 녹이려면!
 폴리쿼터는 건분성분이므로 더 잘 녹이려면, 유리비커에 상온의 정제수 50ml와 폴리쿼터를 넣고, 알콜램프(핫플레이트) 위에서 저으면서 서서히 80°C로 가열 완전히 투명해질 때 까지 잘 저어줍니다.

[계면활성제 첨가] 조별 활동

3. LES를 넣습니다.

4. CDA를 넣고 잘 섞으세요.



● LES ●
코코넛오일의 라우릭산에
호박산을 더해 만듭니다.
가장 널리 사용되는 음이온
계면활성제 중 하나입니다.

● CDA ●
코코넛오일의 라우릭산으로
만든 비이온성 계면활성제.
거품이 지속되게 합니다.

[유성재료 첨가] 조별 활동

5. 글리세린 한 포를 넣고 잘 섞으세요.

6. 에코향균오일 한 포를 넣고 잘 섞으세요.

7. 레몬 에센셜 오일 한 포를 넣고 잘 섞으세요.



● 글리세린 ●
화장품에서 가장 널리 쓰는
보습성분입니다.
흡습성이 강합니다.

● 에코향균오일 ●
레몬의 구연산을 사용하여
강력한 향균, 항염, 살균,
소취효과가 있습니다.

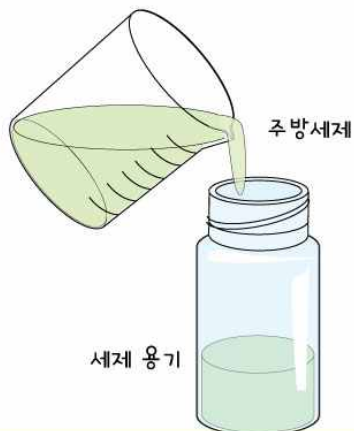
● 레몬 에센스 오일 ●
레몬에서 추출한 향오일

[친환경 주방세제 완성] 개별 활동

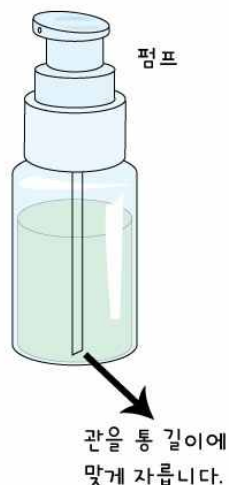
1. 완성된 주방 세제 용액을 세제 용기에 넣어 넣습니다.

✓ 펌프를 씌워야하므로 용기에 가득 채우지 않습니다.

$\frac{3}{4}$ 높이까지 채우세요.



2. 펌프의 관을 적당한 길이로 자른 후 용기에 돌려 끼웁니다.



3. 주방세제 스티커에 날짜, 이름을 쓰고 주방세제 용기에 붙입니다.



4. 사용할 때에는 수세미에 한 두번 펌핑하여 거품을 낸 후에 그릇을 닦고, 세제 거품이 남지 않도록 그릇을 충분히 헹굽니다.

실험시 주의사항

1. 가열하는 경우 폴리쿼터와 마일드솅 파우더를 녹일 때 화재 및 화상에 주의하세요.
2. 실험할 때 용액이 눈에 들어가지 않도록 주의하고, 혹시 들어간 경우 물로 충분히 씻어냅니다.
3. 순서에 따라 용액을 녹일 때 잘 섞일 수 있도록 충분히 저어야 합니다.

확인학습

1. 물에서 잘 분해되지 않는 합성 계면활성제(주방세제)를 사용하였을 때, 환경에 어떤 나쁜 영향을 주는지 정리해봅시다.



2. 계면활성제(세제)는 어떻게든 환경에는 좋지 않은 영향을 미칩니다. 생활 속에서 계면활성제(세제)를 덜 사용하는 방법에는 어떤 것들이 있는지 생각하여 적어봅시다.

원리학습

계면활성제는 무엇으로 만들까요?

계면활성제에는 두 가지가 있습니다. 동물성 기름과 식물성 기름으로 만드는 천연 계면활성제와, 석유를 원료로 만드는 합성 계면활성제가 있는데 천연에 비해 합성 계면활성제가 훨씬 저렴하여 많이 쓰였습니다.

합성 계면활성제는 석유를 원료로 만듭니다. 그래서 값은 싸지만 물에서 잘 분해되지 않아 환경에 나쁜 영향을 미칩니다.

합성 계면활성제가 섞인 생활폐수가 강으로 흘러들어가면 그 강에서는 미생물이 살기 어려워집니다. 또한 잘 분해가 되지 않고 물에 남아 물 속으로 들어가는 빛도 가로막습니다. 빛이 차단되면 물 속에서 사는 식물들이 광합성을 못하여 물 속 생태계가 파괴될 수 있습니다. 또한 정수시설을 거치더라도 완전히 제거되지 않아 수돗물에 섞여 들어올 수도 있다고 합니다.

천연 계면활성제는 동물성 기름과 식물성 기름으로 만듭니다. 자연에서 유래되는 성분으로 만들기 때문에 물에서 합성 계면활성제 보다 분해가 잘 되어 환경을 오염시키지 않는 편입니다.

오늘 실험에 사용한 계면활성제 세 가지 '마일드솅파우더', 'LES', 'CDA'는 모두 천연 계면 활성제이므로 우리는 [친환경 주방세제]를 만들게 된 것이지요!

어떤 계면활성제를 사용하더라도 환경에는 나쁜 영향을 주므로 좋은 생활습관으로 계면활성제 사용량을 줄여야 합니다.

샴푸, 비누 등 세제의 양은 되도록 적게 사용하고, 거품수건을 사용하여 거품을 충분히 낸 후 닦아내며, 기름진 후라이팬을 닦을 때는 휴지로 기름을 제거한 후 세제를 사용하는 등 우리가 할 수 있는 노력도 많습니다.

느낀점



■ 교사용 실험 자료실 ■

실험 제목	친환경 주방세제		실험 원리	계면활성제, 친환경	
실험 시간	40분	실험 분야	화학, 생활과학	실험 방법	4인 1조, 조별실험
실험키트 구성	세제 용기+펌프, 플라스틱 비커, 주방세제 스티커, 마일드스파우더, LES, CDA, 폴리쿼터, 나무스틱, 에코 향균 오일, 글리세린, 레몬에센셜오일				
교사준비물	약 40℃ 정제수 (또는 정수기 물), [가열하는 경우] 알콜램프(핫플레이트), 유리비커, 온도계		학생준비물	필기도구	
실험 결과	학생 1인당 각자 만든 ‘친환경 주방세제’ 1개를 가지고 갑니다.				
실험팁	<p>TIP 1. 보존제를 첨가하지 않기 때문에 가급적 끓여 식힌물을 사용하시기 바랍니다. 불가능한 경우, 정수기의 따뜻한 물로 대체할 수 있습니다.(약 40℃로 식혀서 사용하세요)</p> <p>TIP 2. 뜨거운 물을 사용할 때 다치지 않도록 주의 지도 하십시오.</p> <p>TIP 3. 핸드블랜더를 사용하지 않고 손으로 저어주기 때문에 완전히 혼합되지 않을 수 있습니다. 최대한 많이 저어 섞어서 용해가 잘 될 수 있도록 합니다. 미니 핸드블랜더가 있다면 더 빠른 실험이 가능합니다.</p> <p>TIP 4. 소취성분, 안정제 등 기타 첨가제가 들어있는 시판되는 제품과는 다르게 과학 원리를 학습하기 위하여 꼭 필요한 원료만을 사용하였으며, 각각의 원료는 [화장품 원료 인증]을 받은 제품을 사용하였습니다.</p>				

확인학습

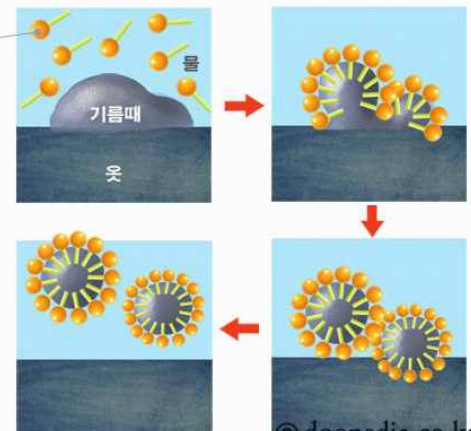
1. 물에서 잘 분해되지 않는 계면활성제(주방세제)를 사용하였을 때, 환경에 어떤 나쁜 영향을 주는지 정리해봅시다.
[원리학습 참조] 물 속에서 잘 분해되지 않는 계면활성제는 오래동안 남아 미생물이 살 수 없도록 하고, 빛도 차단하여 수생식물이 자랄 수 없어 물 속 생태계가 파괴됩니다. 등등
2. 계면활성제(세제)는 어떻게든 환경에는 좋지 않은 영향을 미칩니다.
 생활 속에서 계면활성제(세제)를 덜 사용하는 방법에는 어떤 것들이 있는지 생각하여 적어봅시다.
[원리학습 참조] 세제를 적은 양 사용합니다. 설거지를 할 때 미리 휴지로 기름을 닦아냅니다. 등등 다양한 의견을 생각하도록 지도 해 주세요.

계면활성제 [surfactant, 界面活性劑]

요약 물은 용액 속에서 계면에 흡착하여 그 표면장력을 감소시키는 물질이다. 보통 1분자 속에 친유기와 친수기가 함께 들어 있는 양쪽 친매성(親媒性)인 물질은 계면활성제가 될 수 있다.

표면활성제라고도 한다. 비누는 그 대표적인 것으로, 비눗물의 표면장력은 물에 비하여 훨씬 작다. 이것은 비누가 물의 표면에 모여 표면을 되도록 넓게 하려고 하기 때문인 것으로 알려져 있다. 비누가 물의 표면에 잘 모이는 성질은, 비누의 분자(예를 들면, 스테아르산나트륨) 속에 긴 사슬 모양의 알킬기(基)와 같은 친유성(親油性)의 기와 카복시기와 같은 친수성의 기가 들어 있어, 친유성의 기는 물의 반

계면활성제



*계면활성제의 친유기가 기름때에 달라 붙은 뒤, 기름때와 옷 사이를 파고 들어가 감싸면서 옷으로부터 때를 완전히 분리시킨다.

발을 받아 표면으로 가기 때문에 생긴다.

계면활성제 중 수용액에서 이온화하여 활성제의 주체가 음이온이 되는 것을 음이온 계면활성제라고 하는데, 비누·알킬벤젠설포산염 등이 이에 속한다. 또 이온화하여 양이온이 되는 것을 양이온 계면활성제라 하는데, 고급아민할로로젠화물·제사안모늄염·알킬피리디늄염 등이 이에 속한다. 또한 양쪽이 다 되는 것을 양쪽성 계면활성제라고 하는데, 여기에는 아미노산 등이 속한다.

한편, 전리하지 않는 것을 비(非)이온 계면활성제라 하여 구별하기도 하는데, 여기에는 폴리에틸렌글리콜류 등이 속한다. 계면활성제는 일반적으로 세척력·에멀션화력·분산력·삼투력·기포력(起泡力) 등을 지니고 있어, 각기 그 특성에 따라 세척제·섬유처리제·에멀션화제·부유선풋제(浮遊選鑛劑)·시멘트용 기포제·윤활유 첨가제·살균제·도료분산제(塗料分散劑) 등으로 널리 이용되고 있다.

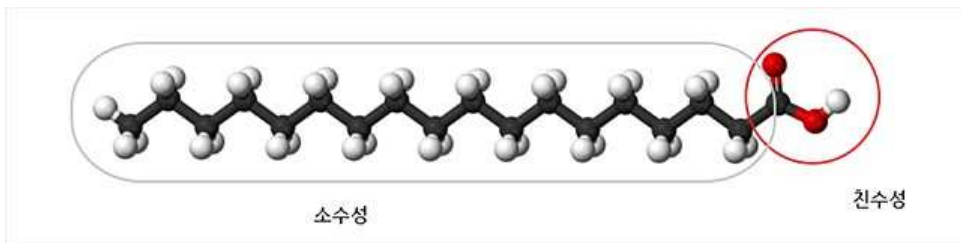
[네이버 지식백과] 계면활성제 [surfactant, 界面活性劑] (두산백과)

계면활성제는 나열하기 힘들 정도로 종류도 많고 사용 범위도 대단히 넓은 화학물질이다. 식품, 화장품, 약, 세제, 샴푸, 치약에 이르기까지 우리가 마주치는 수 많은 생활용품에 계면활성제가 포함되어 있다. 얼마 전 뉴스에서 농약에 포함된 계면활성제가 사람을 죽이는 직접적인 원인이라고 보도를 한 후에 계면활성제에 대한 관심이 높아졌다. 이번에는 계면활성제는 무엇이며, 어디에 사용되고 있는지 알아보자.

계면활성제는 무엇이며, 어디에 사용되고 있을까?

계면활성제란 무엇인가?

기름과 물은 서로 섞이지 않는다는 것을 우리 모두 경험으로 잘 알고 있다. 기름과 물은 화학적으로 서로 친하지 않다. 그것은 물은 극성의 성질을, 기름은 비극성의 성질을 띠기 때문이다. 일반적으로 화학물질은, 극성 용매에는 극성 분자들이 잘 녹고, 비극성 용매에는 비극성 분자들이 잘 녹는 성질을 지니고 있다. 사람과 마찬가지로 분자들도 서로 끼리끼리 상호작용을 잘하는 것이다.



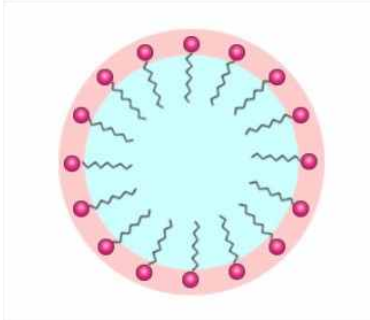
계면활성제 분자는 친수성 부분과 소수성 부분으로 나뉘어져 있다.

계면활성제 분자는 하나의 분자 안에 물을 좋아하는 부분(친수성, hydrophilic)과 물을 싫어하는 부분(소수성, hydrophobic)을 동시에 지니고 있다. 또한 계면활성제의 친수성 부분은 기름을 싫어하고(lipophobic), 소수성 부분은 기름을 좋아하는 특성(친유성, lipophilic)을 가진다. 계면활성제를 영어로 surfactant라 하는데, 이것은 표면(surface) 활성(active) 물질(substance 혹은 agent)을 조합해서 만든 단어이다. 계면활성제의 소수성 부분은 탄소 원자가 여러 개 연결된 구조이며, 비극성이다. 반면에 비극성 부분에 같이 결합되어 있는 친수성 부분은 극성이다. 일반적으로 극성 부분의 크기는 비극성 부분의 크기에 비해서 작은 편이다. 그래서 편의상 극성부분을 머리(head)라고 부르며, 비극성 부분을 꼬리(tail)라고 부른다. 계면활성제 분자를 생각할 때는, 콩나물을 연상하면 이해가 쉽다. 콩나물 대가리를 머리, 콩나물 줄기를 꼬리라고 생각하면 된다. 그러므로 꼬리부분은 비극성인 기름과 상호작용을 잘하며, 머리 부분은 극성인 물과 상호작용을 잘한다.

계면활성제의 머리 부분이 어떤 모습을 하고 있냐에 따라 음이온, 양이온, 중성, 주피터 이온형(zwitter ionic) 계면활성제로 분류를 한다. 물과 상호 작용하는 머리 부분이 음이온(예:-COO-)이면 음이온 계면활성제, 양이온(예:[R-N(CH3)3+])이면 양이온 계면활성제, 극성을 띠지만 전하는 중성인 그룹(예: 폴리에틸렌 옥사이드)이 붙어 있으면 중성 계면활성제, 양이온과 음이온이 모두 포함된 경우에는 주피터 이온형 계면활성제라고 한다. 우리가 잘 알고 있는 비누나 샴푸는 모두 계면활성제의 한 종류이며, 머리와 꼬리 부분을 변형하면 기능과 활용도가 다른 수 많은 종류의 계면활성제를 만들 수 있다.

마이셀(micelle)과 역 마이셀

물은 표면장력이 큰 액체이다. 액체 내의 물 분자들은 주위에 있는 같은 물 분자들에 의해 서로 끌려서(수소결합 포함) 안정화가 된다. 그러나 공기와 접촉하는 액체 표면에 노출된 물 분자들은 사정이 다르다. 즉 계면(액체와 기체)에 존재하고 있는 물 분자들은 액체 내부에서는 물 분자들이 끌어 당겨주지만 공기 방향에서는 그러한 요인이 없다. 따라서 계면에 노출된 물 분자들은 액체 내부에 있는 물 분자들보다 상대적으로 불안정하다. 그러므로 액체의 물은 표면에 가급적이면 공기와 접촉할 수 있는 분자들의 수를 줄여서 안정한 상태를 유지하려고 한다. 깨끗한 고체표면에 물을 조금 떨어뜨려 보면 물이 동그란 구형으로 방울이 맺히는 것도 물의 표면이 최소가 되려는 자연 현상인 것이다.



물에 계면활성제 분자가 일정 농도가 되면, 친수성인 계면활성제의 머리 부분이 물 쪽으로 노출되는 둥근 형태를 띠게 되는데, 이를 마이셀이라고 한다. 기름에 계면활성제 분자가 들어가면 이와는 반대모양의 역 마이셀이 만들어진다.

계면활성제를 물에 첨가하면 물보다 가벼운 계면활성제 분자들은 물 표면에 모여든다. 그 때 물 분자간의 인력은 계면활성제 분자가 물 분자들 사이에 끼어서 약해지고 더 이상 물이 구형을 유지하지 못하고 넓게 퍼진다. 그런 상태의 용액의 표면장력은 순수한 물의 표면장력보다 약하다. 약간의 상상력을 발휘하여 물에 섞여 있는 계면활성제 분자의 모습을 상상해보자. 분자들의 머리부분은 친수성이므로 물속에 잠겨있을 것이며, 꼬리부분은 소수성이므로 공기를 향해서 배열된 모습을 하고 있을 것이다. 물에 계면활성제 분자들이 점점 많아져서 물 표면을 다 채우고도 남은 계면활성제 분자들은 자기들끼리 서로 물속에 뭉치기 시작한다. 뭉쳐진 모습은 구형(sphere)의 작은 입자처럼 보일 것이다. 왜냐하면 계면활성제 주변은 온통 물 분자이기 때문에 계면활성제의 머리 부분은 물 쪽으로 노출되려고 하고, 계면활성제의 꼬리부분은 물과 가급적 접촉을 피하여 꼬리 부분이 서로 뭉쳐지는 정렬이 이루어 질 것이기 때문이다. 이러한 모습을 한 구형 입자를 마이셀(미셀, micelle)이라고 한다. 또한 마이셀이 형성되기 시작하는 농도를 임계 마이셀 농도(critical micelle concentration)라고 한다. 마이셀이 형성되는 조건은 농도뿐 아니라, 용액의 온도, pH, 용액에 존재하는 다른 이온들의 농도(이온세기)에 따라 다르다.

반대로 기름(혹은 비극성 용매)에 계면활성제를 첨가하면 마이셀과는 전혀 다른 모습이 될 것이다. 머리부분은 기름을 피하여 서로 뭉쳐지고, 꼬리 부분은 기름 속으로 퍼져있는 형태를 상상하면 된다. 마이셀의 구형 입자가 안과 밖이 한번 뒤집어진 구형이 될 것이며, 이것을 역 마이셀(reverse micelle)이라 한다. 역 마이셀에서 머리 부분이 형성하는 구형 모양의 크기는 포함된 물의 양과 온도에 따라서 변한다. 그런 구형의 역 마이셀은 나노 입자를 만드는 템플릿(template)으로 활용하기도 한다.

물에 비누(계면활성제의 한 종류)를 많이 풀어서 비누 분자의 수가 많아지면(임계 마이셀 농도 이상이 되면) 마이셀 입자가 형성된다. 그 입자들로 인해서 빛이 산란 되기에 용액 전체가 뿌옇게 보인다. 물에 포함된 기름 분자들이 마이셀의 중심에 놓여있을 경우 아주 안정한 상태를 오랫동안 유지할 수 있다. 마치 잠수함(마이셀)에 타고 있는 사람(기름 분자)처럼...

계면활성제는 비누, 치약, 샴푸를 비롯한 생활용품부터 여러 가지 식품까지, 우리 생활의 많은 곳에 사용되고 있다.

<출처: gettyimages>

우리 생활 속의 계면활성제

에멀션은 물과 기름과 같이 서로 섞일 수 없는 액체들이 분산된 상태다. 에멀션 상태를 유지하기 위해 첨가하는 것이 계면활성제다.

물에 기름을 한 두 방울 넣고 잘 흔들어주면 기름은 작은 입자로 쪼개져서 물 속에 분산된다. 마찬가지로 소량의 물을 기름에 넣고 흔들면 물은 작은 입자로 갈라져서 기름 속에 분산된다. 흔드는 것을 멈추면 금방 작은 입자들은 서로 뭉치고, 결국에는 물과 기름으로 분리된 상태로 변한다. 에멀션(emulsion)은 물과 기름과 같이 서로 섞일 수 없는 액체들이 분산된 상태이다. 일반적으로 한 종류의 액체가 작은 입자로 다른 종류의 액체 내에 분산되어 있는 상태가 에멀션이다. 에멀션 액체가 뿌옇게 혹은 불투명한 흰색으로 보이는 것은 작은 액체입자로 인해서 빛이 산란되기 때문이다. 분산된 작은 입자들이 안정이 되어 에멀션 상태를 오래 유지하기 위해서는 제 3의 물질을 첨가하는 데 그것이 바로 계면활

성제이다. 우유도 물에 지방과 지질 단백질이 잘 분산된 에멀션 상태이지만 자연산 계면활성제(레시틴(lecithin))가 들어 있어 오랫동안 그 상태를 유지하고 있는 것이다. 식용유와 식초를 섞어서 샐러드 드레싱(dressing)을 만들어 보면 불안정한 상태의 에멀션이 되어 곧 바로 두 층의 액체로 분리 되는 것을 볼 수 있다. 소량의 식용 계면활성제를 첨가하면 샐러드 드레싱이 안정한 상태로 오랫동안 유지되는 것을 볼 수 있다.

계란 노른자에 식용유를 넣고 계속 저어 주면 흰색의 마요네즈가 만들어진다. 계란 노른자에는 역시 레시틴이 들어 있다. 레시틴은 인지질(phospholipids)의 한 종류이며, 콩 기름에 많이 포함된 식용 계면활성제이다. 그래서 콩 기름에서 추출된 레시틴은 식품에 사용되는 계면 활성제로 많이 이용한다. 계란 노른자 한 개에도 약 2 그램 정도의 레시틴이 포함되어 있다. 레시틴의 꼬리 부분이 식용유 입자 혹은 지방을 둘러 싸서 식용유는 안정이 된다. 마요네즈 역시 오랫동안 안정된 에멀션 상태를 유지하고 있는 식품이다. 마아가린과 같은 유제품에도 식용 계면활성제가 첨가되어 있다.

화장품에도 계면활성제가 포함되어 있다. 안전한 에멀션 상태를 유지하려면 어쩔 수 없는 선택이다. 만약에 피부에 바르려고 화장품을 열었을 때 기름과 물이 분리된 상태로 있다면 화장품을 사용하고 싶은 마음이 사라질 것 같다. 먼지나 기름기를 닦아내는 기초 화장품인 클렌징 크림(cleansing cream)은 물 속에 지방산을 포함한 기름 등을 섞고, 계면활성제를 첨가하여 안정화 시킨 제품인 것이다. 연구를 통하여 피부에 안전한 계면활성제와 그 양을 잘 조절하여 안정한 상태로 에멀션을 유지하도록 만든 것이다.

계란 노른자에 식용유를 넣고 계속 저어 주면 흰색의 마요네즈가 만들어진다. 계란 노른자에 들어있는 계면활성제, 레시틴이 식용유 입자 혹은 지방을 둘러 싸서 식용유는 안정이 된다.<출처: (CC)FotoosVanRobin at flickr.com>

먼지나 기름기를 닦아내는 기초 화장품인 클렌징 크림은 물 속에 지방산을 포함한 기름 등을 섞고, 계면활성제를 첨가하여 안정화 시킨 제품이다.

계면활성제, 위험한가?

다른 화학물질과 마찬가지로 계면활성제도 적절한 양을 필요한 곳에 사용하는 것이 중요한 것이다. 사용 용도와 범위를 벗어나 이용하면 계면활성제 역시 위험한 화학물질인 것은 어쩔 수 없는 노릇이다. 독버섯을 보고 놀라서 모든 버섯에 독이 있을 것이라 생각하는 것은 옳은 일이 아니다. 자연에서 추출한 계면활성제일지라도 공장에서 합성한 계면활성제와 분자구조가 정확히 같다면 그것은 같은 효과와 기능을 발휘할 것이다. 사람들은 자신들의 이익을 위해서 계면활성제 이름 앞에 천연, 자연, 유기농과 같은 이름을 붙이지만 계면활성제를 포함한 모든 화학물질 분자의 관점에서 변한 것은 없다.

[네이버 지식백과] 계면활성제 [surfactant] - 표면 활성 물질 (화학산책)