

فصل اول شیمی دوازدهم

تهیه شده توسط گروه مشاوره فراهوش



گروه مشاوره فراهوش

INSTAGRAM : FARA_HOOSH99

WEB : FARAHOOOSH99.IR

مخلوط‌ها :

مخلوط‌ها ممکن است از دو یا چند ماده تشکیل شده باشند.

مخلوط‌ها خواص متفاوتی دارند. بر این اساس، می‌توان آن‌ها را به سه دسته تقسیم کرد:



نوع مخلوط	همگن بودن	شفافیت	نه نشین	پایداری	خش نور
محلول	همگن	شفاف	نمی‌شود	پایدار	ندارد
کلرئید	ناهمگن	کدر یا مات	نمی‌شود	پایدار	دارد
سوسپانسیون	ناهمگن	کدر یا مات	می‌شود	ناپایدار	دارد

کرو ۰۹۰ مشاوره فراهموش
INSTAGRAM : FARA_HOOOSH99

WEB : FARAHOOSH99.IR

صابون:

مولکول های صابون همانند پلی میان مولکول های آب و چربی یا روغن قرار می گیرند و کلوئید

پایداری از روغن یا چربی در آب ایجاد می کنند.

صابون جامد \leftarrow نمک سدیم اسید چرب $(RCOONa)$

صابون مایع \leftarrow نمک پتاسیم و آمونیوم اسید چرب $(RCOONH_4 \text{ یا } RCOOK)$

بخش قطبی صابون $(COO^-) \leftarrow$ آب دوست (چربی گریز) \leftarrow محلول در آب

صابون جامد $(RCOONa)$ هنگام حل شدن در آب محیط را بازی می کند ، بنابراین باعث

افزایش PH آب می شود ، در ضمن کاغذ PH (شناسآگر رنگی) در محلول آب و صابون به رنگی آبی است.

بخش ناقطبی صابون (زنجبیر هیدروکربنی) \leftarrow چربی دوست (آب گریز) \leftarrow محلول در چربی

صابون جامد را از گرم کردن مخلوط روغن های گوناگون جانوری یا گیاهی مانند روغن زیتون ،

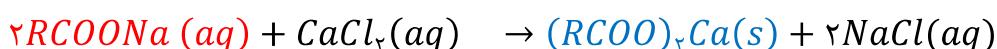
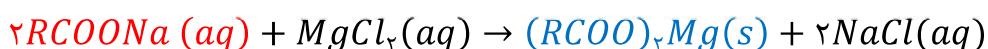
نارگیل و دنبه با سدیم هیدروکسید تهیه می کنند.

به آب دریا و آب شور مناطق کویری که مقادیر چشمگیری از یون های کلسیم و منیزیم دارند ، آب

سخت می گویند.

صابون در آب سخت به خوبی کف نمی کند و قدرت پاک کنندگی آن کاهش می یابد ، زیرا صابون

با یون های موجود در آب سخت رسوب تشکیل می دهد.



صابون محلول در آب

رسوب سفید رنگ

قدرت پاک کنندگی صابون در آب دریا **کم** تر از آب چشمه است ، زیرا مقادیر یون هایی همانند

منیزیم و کلسیم در آب دریا بیشتر بوده و درجه سختی آب بالاتر است.

هر اندازه صابون بتواند مقدار بیشتری از آلینده و چربی را بزداید ، قدرت پاک کنندگی بیشتری

دارد.



گروه متقاوله فراهموش

INSTAGRAM : FARA_HOOOSH99

WEB : FARAHOOOSH99.IR

پاک کننده های جدید

فراهوش

شیمی دان ها در جست و جوی موادی بودند که :

- قدرت پاک کنندگی زیادی داشته باشند.
- ساختار آن ها شبیه صابون باشد.
- بتوان آن ها را به میزان انبوه و قیمت مناسب تولید کرد.

ساختار یک پاک کننده غیر صابونی

جزء آئیون پاک کننده

کاتیون



گروه متقاوله فراهوش

بخش نقطی بخش ناقطبی

همانند صابون ، پاک کننده های غیر صابونی نیز کلولید پایداری از روغن یا چربی در آب

ایجاد می کند.

INSTAGRAM : FARA_HOOOSH99

WEB : FARAHOOSH99.IR

هادی حاجی نژادیان شیمی دوازدهم فصل اول

مقایسه صابون با پاک کننده های غیر صابونی :

پاک کننده غیر صابونی	صابون	ویژگی
$RC_6H_5SO_4^- Na^+$	$RCOO^- Na^+$	فرمول شیمیایی
RC_6H_5	R	بخش ناقطبی (آب گریز و چربی دوست)
یون سولفونات $(-SO_4^-)$	یون کربوکسیلات $(-CO_2^-)$	بخش قطبی (آب دوست)
از مواد شیمیایی طی واکنش های پیچیده در صنعت تولید می شود.	از چربی ساخته می شود.	نحوی تولید
دارد	ندارد	حلقه بینزن
بیشتر	کم تر	خاصیت پاک کنندگی
دارد	ندارد	خاصیت پاک کنندگی در آب سخت

صابون های طبیعی : افزودنی شیمیایی ندارند.

✓ صابون مراغه به بیش از ۱۵۰ سال قدمت، معروف ترین صابون سنتی ایران است.

✓ برای تهیه این صابون، پیه گوسفند و سوزآور را با آب در دیگ های بزرگ می جوشانند و پس

از قالب گیری، آن ها را در آفتاب خشک می کنند.

✓ سود سوزآور همان محلول سدیم هیدروکسید جامد ($NaOH$) در آب است.

✓ این صابون به دلیل خاصیت بازی مناسب، برای موهای چرب استفاده می شود.

پاک کننده هایی مانند هیدروکلریک اسید (جوهرنمک)، سدیم هیدروکسید (محلول سود) و سفید

کننده ها دارای ویژگی های زیر هستند:

- بر اساس پر هم کنش میان ذره ها عمل می کنند. ✓

- با آلاینده ها واکنش می دهند. ✓

- ✓ از نظر شیمیابی فعال هستند و خاصیت خورنده‌گی دارند (با پیوست نیاید تماس داشته باشند)

صایپون ها و شوینده های شیمیایی افزودنی شیمیایی دارند.

- ✓ صابون کلردار: افزایش خاصیت ضد عفونی کنندگی و میکروب کشی

- صایپون گوگرد دار: از بین پردن جوش صورت و قارچ های پوستی ✓

- مواد شویندۀ فسفات دار: افزایش قدرت پاک کنندگی ✓

نمیت (نمک های فسفات با یون های کلسیم و منیزیم در آب های سخت) واکنش می دهند

و از تشکیل رسوب و ایجاد لکه جلوگیری می کنند)

ساید نکوو

گروه مشاوره فراهوش

INSTAGRAM : FARA HOOSH99

WEB : FARAHOOOSH99.IR