

درباره صابون مایع و مایع دستشویی

چربی از لحاظ علمی، استر یک الکل (معمولاً گلیسیرول و یا کلسترول) و یک یا چند اسید چربی است و با ترکیب چربی با یک ماده قلیایی مثلاً سود سوزآور، پتاس، حتی در مواردی سولفات دو سود و مانند اینها صابون محلول ساخته می شود اما اگر به جای سدیم و پتاسیم، از ترکیبات حاوی کلسیم و منیزیم استفاده شود صابون نامحلول ایجاد می شود. این که صابون در آب بعضی جاها کف نمی کند و بصورت یک جرم قابل رؤیت روی آب جمع می شود غالباً به علت وجود کلسیم و منیزیم فراوان در آن آبها است که صابون محلول با جایگزینی فلزات مورد اشاره به جای سدیم و پتاسیم بصورت نامحلول درمی آید. برخی گیاهان مثل سدر، اشنان، چوبک و نظایر اینها که در آب مثل صابون کف می کنند این خصوصیت آنها به خاطر یک ماده آلی به نام ساپونین است که ساختمان شیمیایی آن با ساختمان صابون کاملاً متفاوت است.

آنچه که امروزه در ساختن شامپو، مایع ظرفشویی، مایع دستشویی و پودر رختشویی بکار می رود ترکیبی غیر از صابون است. اینها را با اسید سولفونیک و بکارگرفتن یک ماده قلیایی می سازند البته از مواد دیگری مثل لورامید و غیره، حتی سیلیکات سدیم برای حالت جامد دادن به پودر

رختشویی به تناسب کاربرد استفاده می‌نمایند.

همان‌طور که اشاره شد از ترکیب انواع چربی‌ها اعم از جامد و مایع با مواد قلیایی صابون می‌سازند. محصول این کار صابون جامد یا به درجاتی نزدیک به جامد است اما سابقاً نزد بعضی خواص، به جای مایع دستشویی متداول امروزی از صابون مایع استفاده می‌شد. برای ساختن صابون مایع باید روغن مایع را با پتاس ترکیب کرد و اگر به جای پتاس از سود استفاده شود صابون بصورت جامد یا نزدیک به جامد ساخته خواهد شد. برخی تصور می‌کنند با ریختن آب در ظرفی که صابون جامد در آن است می‌توانند صابون مایع با کیفیت مطلوب ایجاد کنند، البته این تصور صحیح نیست.