

## علوم تجربی هشتم

### جداسازی مواد

مخلوط همگن: اجزای مخلوط‌های همگن به طور یکنواخت پخش شده‌اند.

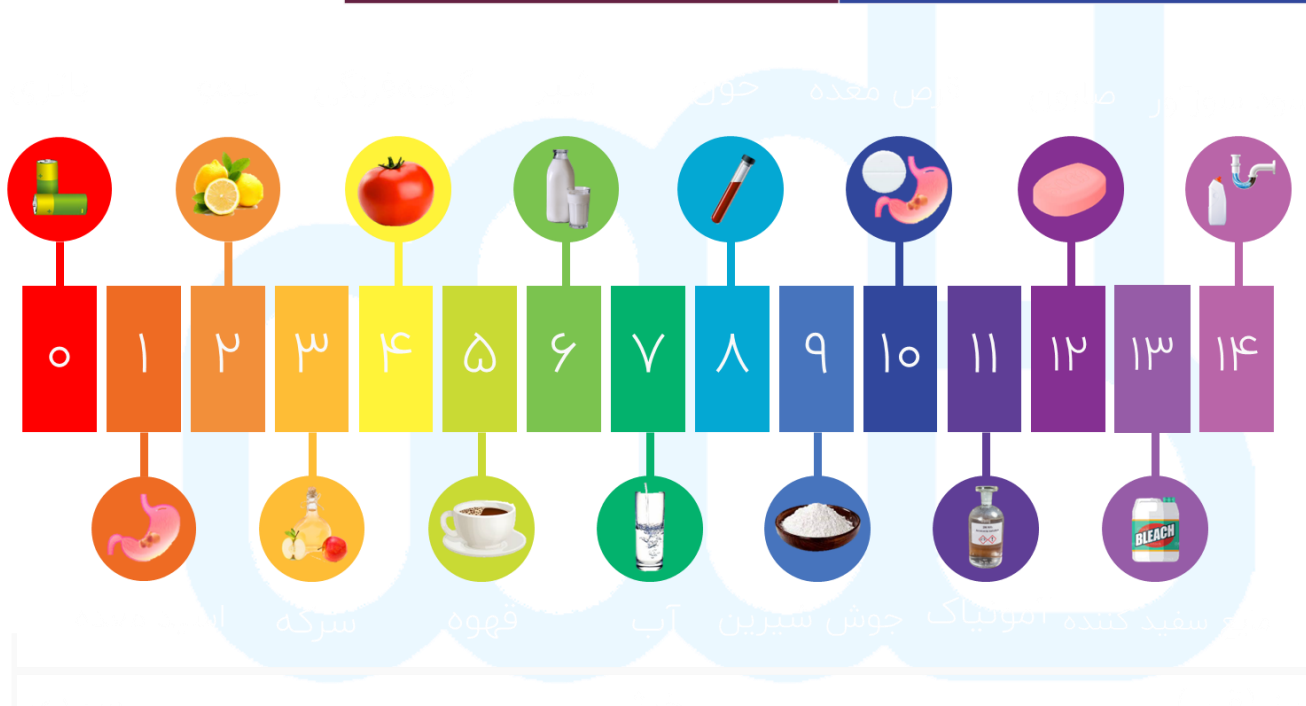
جدول برخی مخلوط‌های همگن:

مثال	حالت فیزیکی حل‌شونده و حلال	حالت فیزیکی مخلوط همگن
برخی آلیاژها مانند طلای زینتی، برنز	جامد در جامد	جامد
جیوه در سرب و نقره	مایع در جامد	
هیدروژن در فلزات	گاز در جامد	
شکر در آب، نمک در آب	جامد در مایع	مایع
الکل در آب	مایع در مایع	
اکسیژن در آب	گاز در مایع	
نفتالین در هوا	جامد در گاز	گاز
عطر در هوا	مایع در گاز	
هوای پاک	گاز در گاز	

اسیدها و بازها: موادی که پی‌اچ آنها از ۷ کمتر است اسید و موادی که پی‌اچ آنها بین ۷ تا ۱۴ است را مواد بازی یا قلیایی می‌نامند. خواص آنها را در جدول زیر می‌بینیم. همچنین نمودار آنها در ادامه برای شما آورده‌ایم.

مدرسه مجازی اینو

بازها	اسیدها
تلخ مزه یا گس هستند	ترش مزه‌اند
جوش شیرین، آمونیاک، سدیم هیدروکسید، شربت معده، مایع ظرفشویی و ...	آبلیمو، آبغوره، آب پرتقال، شیر، جوهرنمک، سرکه، ویتامین ث، سولفوریک اسید اسید معده (HCL)



پی‌اچ مواد را با کاغذ پی‌اچ یا کاغذ تورنسل اندازه‌گیری می‌کنیم.

روش‌های جداسازی مواد:

سانتریفیوژ: با این روش بر اساس نیروی گریز از مرکز مواد را از هم جدا می‌کنند.

مانند جدا کردن پلاسمای خون از اجزای دیگر آن یا جدا کردن چربی شیر.

## علوم تجربی هشتم

دکانته کردن (سرریز کردن): در این روش محلول‌ها بر اساس چگالی‌شان جدا می‌شوند. محلول‌ها را در قیف بوختر می‌ریزیم. با باز کردن شیر این قیف، ابتدا ماده با چگالی بیشتر خارج می‌شود.

روش برج تقطیر

