

<http://physicsweb.org/article/news/4/6/4>

2000/06/14

فیزیک، پلیمرها، و حشره‌کش‌ها

فیزیک چه وجہ‌اشترانکی با علف‌کش‌ها دارد؟ بر اساس پژوهش‌های وانس پرژرن [1] (از پژوهش گران رُدیا [2] در فرانسه) و هم‌کارانش، بیش از آن که بتوانید فکر کش را بکنید، پرژرن و هم‌کارانش برخورده‌یک قطره آب با یک سطح مومی (مثل سطح برگ) را به تفصیل بررسی کرده اند و فهمیده اند چه طور می‌شود کاری کرد که بیشتر قطره از روی سطح وانجهد [3]. این کار قاعده‌ای استفاده از علف‌کش‌های سمی، و نیز افزایش اینمی این کار، منجر می‌شود.

چندین قرن است فیزیک‌پیشه‌ها بر هم‌کنش آب با سطح‌ها را بررسی می‌کنند. مثلاً در 1833، فلیس سَوَر [4] برای اولین بار شک‌های آب کم عمق را بررسی کرد. حالا معلوم شده که بیشینه‌ی قطره از روی نسبت دو عدد تعیین می‌شود: عدد پیتلدر [5] و عدد ویر [6]، که این دو هم تابع چگالی و قطره، سرعت قطره در برخورد، و گران‌روی بشی و کشش سطحی مابین سازنده‌ی قطره اند.

شاید فکر کنید با افزایش قطره بیشینه‌ی قطره روی سطح، جذب علف‌کش و ترکیب‌های دیگر موجود در قطره زیاد می‌شود. اما به محض این که قطره به قطره بیشینه برسد، قطره وامی جهد و قطرش کمتر می‌شود. اگر سرعت واجهش به حد کافی زیاد باشد، بخش بزرگی از قطره از سطح جدا می‌شود. پرژرن و هم‌کارانش، برای حل این مشکل اندکی از یک پلیمر انعطاف‌پذیر به آب اضافه کردند. در نتیجه سرعت واجهش و کسر آبی که از سطح جدا می‌شود کم شدند.

گروه فرانسوی توانست بعضی از توضیح‌های ممکن این پدیده، مثلاً جذب پلیمر به وسیله‌ی سطح، را کنار بگذارد و به این نتیجه رسید که علت پدیده افزایش مقدار کمیتی به‌اسم گران‌روی درازش‌گی است. این یک پدیده غیرنیوتنی است، که مدت‌ها

است از آن در خاموش کردن آتش استفاده می‌کنند: با افزایشِ اندازه از یک پلیمر به آب، برد شیرهای آبرآتش نشانی بهشدت زیاد می‌شود. آثار غیرنیوتنی در محلول‌های پلیمر زمانی مهم می‌شوند که آهنگ تغییرشکلِ محلول با آهنگ واهش مولکول‌های پلیمر قابل مقایسه باشد.

- [1] Vance Bergeron
- [2] Rhodia
- [3] Nature **405** 772
- [4] Felix Savart
- [5] Reynolds
- [6] Weber