

شیمی ۲ مخصوص تجربی

بازده درصدی (۱ از ۲)

واکنش‌های شیمیایی همیشه مطابق آنچه انتظار می‌رود پیش نمی‌روند، زیرا ممکن است:

- 1) واکنش دهنده‌ها ناخالص باشند.
 - 2) واکنش به طور کامل انجام نشود.
 - 3) حتی گاهی نیز هم زمان با آن، واکنش‌های ناخواسته‌ی دیگری انجام شود.
 - 4) ممکن است فراورده‌ی تولید شده را نتوان به طور کامل جداسازی و جمع‌آوری کند.
- با این توصیفات مقدار واقعی فراورده از مقدار مورد انتظار کمتر است. در واقع بازده درصدی واکنش‌های شیمیایی از صد کمتر است.

مدرسه مجازی آینو