



مسائل درصد خلوص



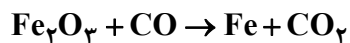
معمولاً در آزمایشگاه و صنعت اغلب با موادی سروکار داریم که خالص نمی‌باشند و از درصد خلوص استفاده می‌کنیم.

$$\text{درصد خلوص} = \frac{\text{جرم ماده خالص}}{\text{جرم ماده ناخالص}} \times 100$$

مثلاً وقتی می‌گویند ۶۵ درصد از نوعی کیک را آرد تشکیل می‌دهد یعنی از هر ۱۰۰ گرم کیک ۶۵ گرم آرد وجود دارد و ۳۵ گرم از مواد دیگر است.

۱. از واکنش ۲۵۰ گرم سنگ معدن هماتیت با خلوص ۸۰ درصد با مقدار کافی کربن مونواکسید چند گرم فلز آهن تولید می‌شود؟

(Fe = ۵۶, O = ۱۶)



۲. از واکنش ۵ گرم LiAlH_4 با آب مطابق واکنش زیر ۱۱/۲ لیتر گاز در شرایط STP تولید شده است. درصد خلوص



LiAlH_4 کدام است؟ (Al = ۲۷, Li = ۷)