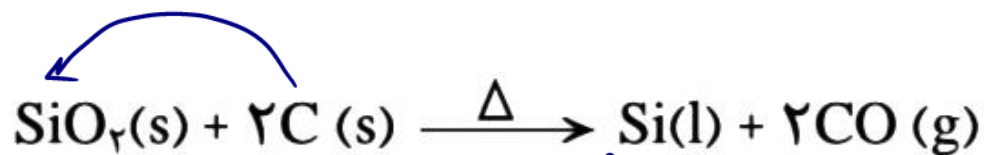


تمرینات دوره ای فصل ۱ شیمی یازدهم



۳- سیلیسیم عنصر اصلی سازنده سلول های خورشیدی است که از واکنش زیر تهیه می شود.



الف) واکنش پذیری کربن را با سیلیسیم مقایسه کنید. واکنش پذیری کربن از سیلیسیم بیشتر است.

ب) مقدار ناخالصی در ۱۰۰ گرم سیلیسیم مصرفی در صنایع الکترونیک ۰/۰۰۰۱ گرم است. درصد خلوص آن را حساب کنید.

$$100 - 0.0001 = 99,9999 \text{ g}_{\text{Si}}$$

$$P = \frac{g_{\text{Si}}}{g_{\text{نخالص}}} \times 100 \Rightarrow P = \frac{99,9999}{100} \times 100 = 99,9999\%$$

