

- ۱- در یک آزمایش پس از ۱۰ دقیقه ۷۵ درصد یک واکنش دهنده مایع بوسیله یک واکنش درجه ۰/۵ تجزیه شده است. پس از نیم ساعت چه کسری از این ماده تجزیه خواهد شد؟
- ۲- اگر ترکیب یک خوراک در فاز گاز بصورت $C_{A0} = C_{B0} = 100$ باشد، برای واکنش $A + 2B \rightarrow R$ در شرایطی که $C_B = 20$ است، مقدار X_A را تعیین کنید. راکتور در دما و فشار ثابت عمل می کند.
- ۳- ثابت سرعت واکنش درجه اول $A \rightarrow 1.6R$ را بدست آورید در شرایطی که حجم مخلوط واکنش که با A خالص آغاز شده است در مدت ۴ دقیقه ۵۰ درصد افزایش یابد. فشار کل سیستم ثابت و برابر ۱/۲ اتمسفر و دما ۲۵ درجه سانتیگراد می باشد.