

بخش ۱: سینتیک شیمیایی

۱- ص ۲، درحاشیه :

واکنش از دید ترمودینامیکی

۲- ص ۴، شکل ۳:

روی محور عمودی عددها به صورت ۰، ۱، ۲، ... و ۱ بازنویسی شود و روی محور افقی عددهای ۱۰ و ۲۰

و ۳۰... قرار گیرد.

۳- ص ۶، خود را بیازمایید، آخر صفحه، قسمت ب :

بر حسب $\text{mol. L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$

۴- ص ۶، جدول :

$$(-\Delta [\text{N}_2 \text{O}_5] / \Delta t)$$

۵- ص ۱۱، زیر عنوان نظریه ی برخورد:

این برخورد ها باید سه ویژگی داشته باشند ...

عوامل مهم در نظریه ی برخورد عبارتند از...

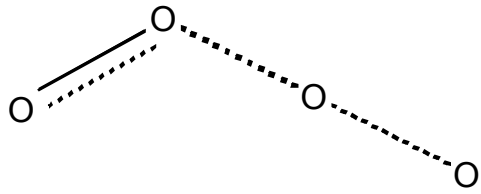
۶- ص ۱۳، پاراگراف اول :

تعداد مولکول های O_3 ثابت اما تعداد مولکول های NO افزایش یافته است.

۷- ص ۱۵، شکل ۱۲:

پیوندها در I-I، H-H و I-H به صورت خط توپر هستند.

۸- ص ۱۸، تمرین ۲:



روی نمودار : ساختار واسطه

۹- ص ۲۲، شکل ۱۷:

(آ) مولکول های هیدروژن و مولکول های اتن...