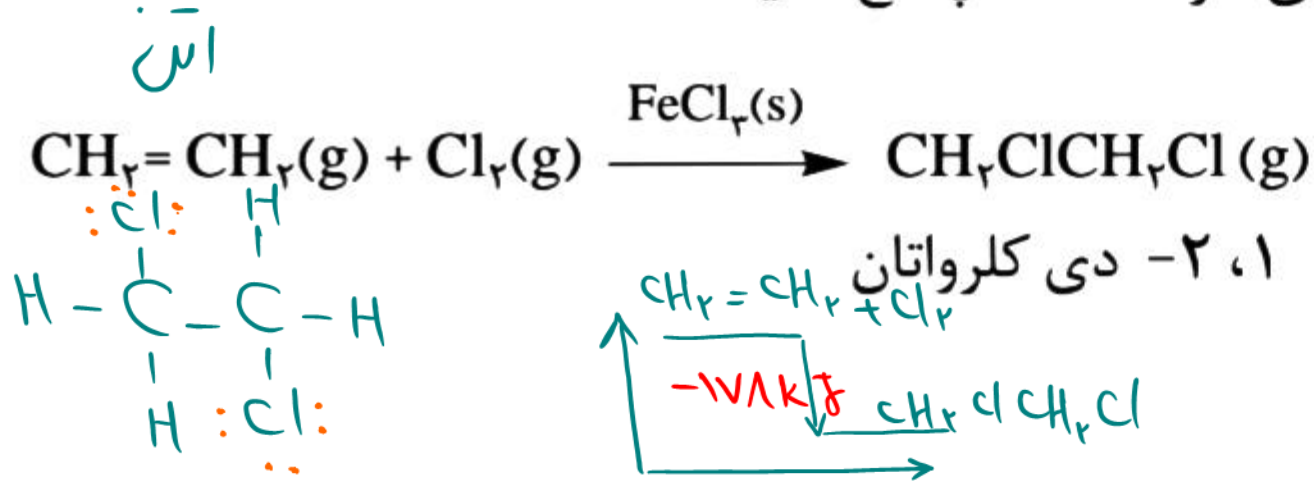


تمرینات دوره ای فصل ۱۳ شیمی یازدهم



۵- با توجه به معادله واکنش زیر به پرسش‌های خواسته شده پاسخ دهید.



الف) ساختار لوویس فراورده را رسم کنید.

ب) نمودار آنتالپی واکنش را رسم کنید.

پ) حساب کنید از واکنش ۴۲ گرم گاز اتن با مقدار کافی از گاز کلر، چند کیلوژول گرما مبادله می‌شود؟

$$Q(\text{kJ})? = 42 \text{ g}_{\text{C}_2\text{H}_4} \times \frac{1 \text{ mol}_{\text{C}_2\text{H}_4}}{28 \text{ g}_{\text{C}_2\text{H}_4}} \times \frac{178 \text{ kJ}}{1 \text{ mol}_{\text{C}_2\text{H}_4}} = 277 \text{ kJ}$$

↳ گرما آزاد می‌شود.

