



پاسخ سؤال ۱: (هر مورد ۲۵/۰ نمره)

الف) درست

ب) نادرست

ج) درست

د) نادرست

(شیمی یازدهم، صفحه‌های ۶۴، ۷۲ و ۷۸)

پاسخ سؤال ۲: (هر مورد ۲۵/۰ نمره)

الف) آب

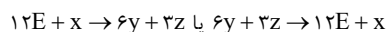
ب) در تمشک و توت‌فرنگی

ب) فرآورده‌ها پایدارتر است.

ج) $C-O < C=O$

(شیمی یازدهم، صفحه‌های ۶۰، ۶۶، ۷۱ و ۸۹)

پاسخ سؤال ۳: (۱ نمره)



(مجموعه تمرینات، صفحه ۷۶ و شیمی یازدهم، صفحه ۹۰)

پاسخ سؤال ۴: (۱ نمره)

الف) روی بیشتر است.

ب) کاهش می‌یابد.

ج) Cu ثابت و Cu^{2+} کاهش می‌یابد.

(مجموعه تمرینات، صفحه ۷۳ و شیمی یازدهم، صفحه ۸۱)

پاسخ سؤال ۵: (۱ نمره)

$$\text{ضریب B} = \frac{3}{2} \Rightarrow -1/5 = -1/5 \Rightarrow | -1/5 | = 1/5 \Rightarrow B: 0 - 1/5 = -1/5$$

$$\text{ضریب C} = \frac{3}{2} \Rightarrow -1/5 = -1/5 \Rightarrow | -1/5 | = 1/5 \Rightarrow C: 0/5 - 2 = -1/5$$

$$\text{ضریب A} = 1 \Rightarrow 1 = 1 \Rightarrow A: 1 - 0 = 1$$

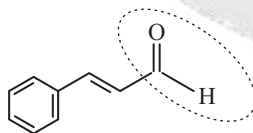


(شیمی یازدهم، صفحه ۹۱)

پاسخ سؤال ۶: (۱ نمره)

الف) C_9H_8O

ب) دارچین



(ج)

کربونیل عامل آلدیدی

(مجموعه تمرینات، صفحه ۵۴ و شیمی یازدهم، صفحه‌های ۶۸ و ۶۹)

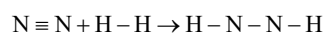
پاسخ سؤال ۷: (۱ نمره)

$$\Delta H = \frac{3120}{2} = 1560 \text{ kJ} \Rightarrow \text{ارزش سوختن اتان} = \frac{\Delta H}{M} = \frac{3120}{2} = 1560 \text{ kJ} \text{ یا } \Delta H_f = 1g \times \frac{1 \text{ mol}}{30g} \times 3120 \text{ kJ} = 104 \text{ kJ}$$

(ب) خیر چون آنتالپی سوختن برای یک مول تعریف می‌شود.

(شیمی یازدهم، صفحه ۷۰)

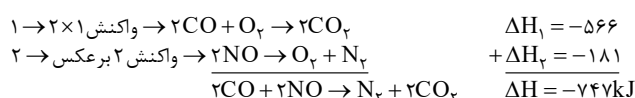
پاسخ سؤال ۸: (۱ نمره)



$$\Delta H_f = 945 + 2 \times 436 = 1817 \text{ kJ} \Rightarrow \Delta H = \Delta H_f - \Delta H_r = -90 \text{ kJ}$$

(شیمی یازدهم، صفحه‌های ۶۶ و ۶۷)

پاسخ سؤال ۹: (۱ نمره)



(شیمی یازدهم، صفحه‌های ۷۲ و ۷۴)



باسمه تعالی

پاسخنامه آزمون تشریحی مدارس سلام

(دوره دوم متوسطه)

تاریخ آزمون: ۱۴۰۱/۱/۲۲

س ل م

مجموعه مدارس سلام

پاسخنامه درس: شیمی

پایه: یازدهم (رشته ریاضی و تجربی)

صفحه ۲ از ۲

پاسخ سؤال ۱۰: (۱ نمره)

$$\frac{\text{mol}}{\text{L}} = 10^{-8} \text{g} \times \frac{1 \text{ mol}}{10^{-8} \text{g}} \times \frac{1}{2 \text{ L}} = 5 \times 10^{-9} \frac{\text{mol}}{\text{L}}$$

$$\bar{R}_{\text{N}_2\text{O}_5} = \frac{\Delta[\text{N}_2\text{O}_5]}{\Delta t} = \frac{5 \times 10^{-9}}{40} = 125 \times 10^{-12} \frac{\text{mol}}{\text{L.s}}$$

$$\text{واکنش } R = \frac{R_{\text{N}_2\text{O}_5}}{2} = 625 \times 10^{-12} \frac{\text{mol}}{\text{L.s}}$$

(مجموعه تمرینات، صفحه ۷۷ و شیمی یازدهم، صفحه های ۸۶ تا ۹۰)



مرکز سنجش آموزش مدارس برتر