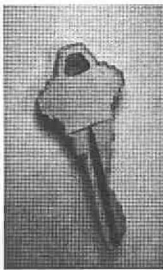


نام دبیر: آقای
تاریخ امتحان:
رشته تحصیلی:

مدیریت آموزش و پرورش منطقه ۱۴
دبیرستان غیر دولتی پسرانه پیام غدیر
پایانی دوم ۹۸-۹۷

پاسخ نامه درس:

ساعت شروع امتحان: صبح



۱- آ: دما ب: ظروف یکبار مصرف پ: مقاوم - واکنش ناآهسته

ت: سرشته شده - آرومانند

۲- آ: درست ب: نادرست هالند - دارفند ت: درست

۳- آ: کربن ب: آلومینا پ: متالوئیک امید ت: اکتانیدم

ث: پلی اتن یکپد (شماره ۱) ح: کولار

۴- آ: زیرا این نوع پیوند تنها در یک نوع مولکول وجود دارد

ب: عمل KI به عنوان کاتالیزر عمل میکند و سرعت واکنش را افزایش میدهد

پ: هم در حجم مولکول بیشتر باشد نیروی بین مولکولی قویتر است

ت: زیرا ناقص در درآب حل نمیشود و در بدن شکل رسوب میدهد

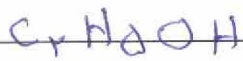
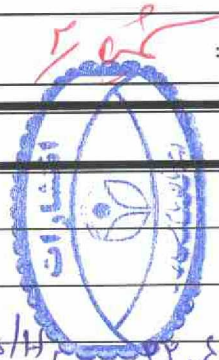
۵- آ: نام ژرد عامل خانواده

ب: کربوکسیل کربوکسیلیک اسید

ج: آمین X

د: هیدروکسیل آلدهید

پ: ۴- اتیل و ۲ و ۵ و ۷ تری متیل بنزان



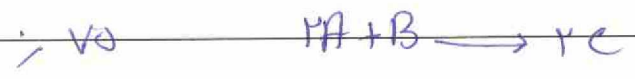
اتانول

$$9 L_{H_2} = 5.4 g Al \times \frac{1.9 Al}{100 g Al} \times \frac{1 mol Al}{27 g Al} \times \frac{3 mol H_2}{2 mol Al} \times \frac{22.4 L H_2}{1 mol H_2} = 4 L_{H_2}$$

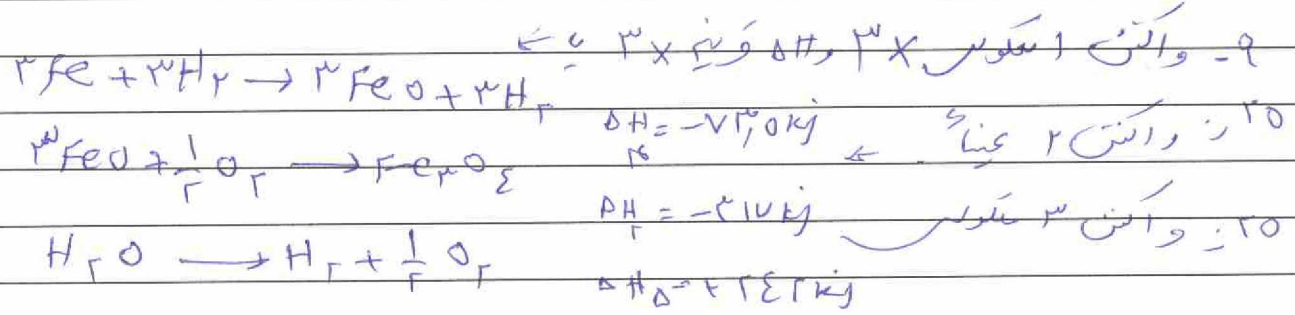
۷- $Fe > Ti > Ag$: راکش پذیر

ب : واکنش ۱

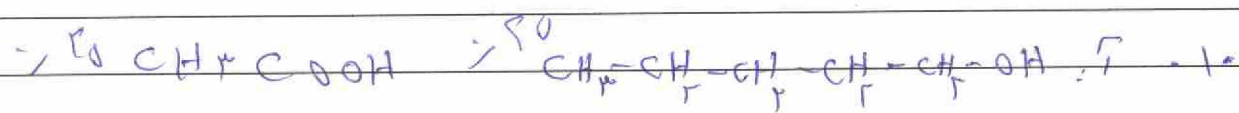
۸- A : فرآوردن زیرا با گذشت زمان غلظت آن افزایش یافته است ۵٪



$$R_B = R = \frac{-\Delta[B]}{\Delta t} = \frac{\frac{1}{2}}{1} = \frac{1}{2} = 0.5 \text{ mol L}^{-1} \text{ min}^{-1}$$

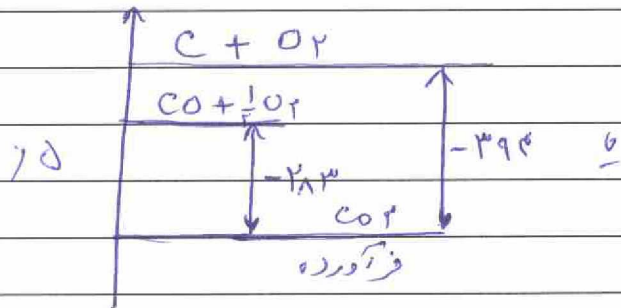


$$\Delta H_f = \Delta H_f + \Delta H_f + \Delta H_d = -7170 - 217 + 242 = -7145 \text{ kJ}$$



۱۱- زیرا اکل در تمام کربن ها سه پیوند هم پیوند بر نبردی و اندروالین عبد و تده و مولکول قطبی می باشد و در آب که حلال قطبی است حل می شود

۱۱- آ. مواد واکنش دهنده متفاوت است و سطح انرژی متفاوت دارند



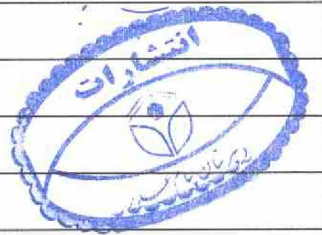
ب. واکنش ۲ برابر گرم تر است از واکنش ۱ و مواد

در ۲ برابر سطح انرژی پایین تر قرار دارند

$$2 \text{ m C} \Delta T \rightarrow 2000 \times C \times \Delta T = 213000$$

۱۲

$$C = \frac{213000}{1000} = 213 \text{ g}^{-1} \text{ g}^{-1}$$

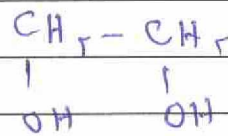
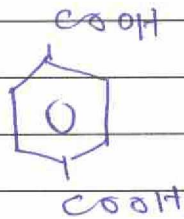


$$\Delta H = [4(C-H) + (C=C) + (Br-Br)] - [4(C-H) + (C-C) + 2(C-Br)]$$

$\Delta H < 0 \rightarrow$ واکنش

$$-93 = [714 + 143] - [4 \times 41 + 2 \times 200]$$

$$x = 274 \text{ kJ}$$



۱۳- زیرا مولکولها پلیمرها زنده آنها با مولکولهای موجود در محیط پیرامون

واکنش دهند و برضای آنها پیوندگی را برقرار میسازند در سافت آنها شکسته می شود

