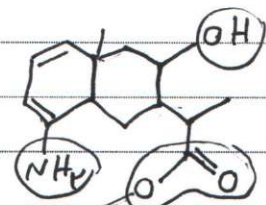


کلید سوال

مدت امتحان ۱۱۰ دقیقه

ردیف	تعداد صفحات	شماره صفحه	بارم
۱	D (۴) B (۳) A (۲) C (۱)		۱
۲	(۲) مقدار ب) گروه عاملی - خواص ب) فشارت (ج) جرم ها (د) کربوهیدرات ها		۱/۵
۳	۹۰ = $\frac{۳۷۵}{۱۰۰} \times \text{مقدار نظری}$ → مقدار نظری = ۴,۱۲ Lit (۱/۵) (نمره) ۴,۱۲ Lit $\times \frac{۱ \text{ mol}}{۲۲,۴ \text{ L}} \times \frac{۱ \text{ mol Mg}}{۱ \text{ mol H}_2} \times \frac{۲۴ \text{ g}}{۱ \text{ mol}} = ۴,۴۶ \text{ g}$ (۱/۵) (نمره)		۱/۵
۴	(۲) سدیم (۱/۵) ب) (۱) - زیرا واکنش پذیری Na و Fe بیشتر است و می تواند Fe را از ترکیبش جدا کند و به شکل آزاد درآورد. (۱/۵) (نمره)		۱/۵
۵	$۳,۲ \text{ g} \times \frac{۷۵ \text{ g}}{۱۰۰ \text{ g}} \times \frac{۱ \text{ mol}}{۴۴ \text{ g}} \times \frac{۱ \text{ mol C}_2\text{H}_2}{۱ \text{ mol CaC}_2} \times \frac{۲۶ \text{ g}}{۱ \text{ mol}} = ۰,۹۷۵ \text{ g (C}_2\text{H}_2)$ (۱/۵) $\text{CaC}_2 = ۴۰ + (۲ \times ۱۲) = ۶۴$ $\text{C}_2\text{H}_2 = (۲ \times ۱۲) + ۲ = ۲۶$		۱/۵
۶	(الف) (۱/۵) $\text{C}_{15}\text{H}_{23}\text{O}_3\text{N}$ (۱/۵) (نمره) ب) (۱/۵) ۳ گروه عاملی ج) (۱) در آب - (۲) در هگزان چون (۱) بخش های قطبی بر ناقطبی غلبه دارد و در آب حل می شود. ولی (۲) یک مولکول ناقطبی است و در هگزان که ناقطبی است حل می شود. (۱/۵) (نمره)		۱/۵
۷	(الف) (۲) - زیرا حجم بیشتری دارد. (۱/۵) (نمره) ب) (۱) - زیرا رشته های پلیمری بدون شاخه به یکدیگر نزدیک ترند لذا نیروهای بین مولکولی قوی تر است. (۱/۵) (ب) و آنزیم (۱/۵) (۱/۵) (نمره)		۱/۵
نمره با عدد			نام دبیر
نمره			با عدد