



باسم‌هه تعالی

## آزمون تشریحی مدارس سلام

س ل ا م  
مجموعه مدارس سلام

نام و نام خانوادگی:

(دوره دوم متوسطه)

مدرسه:

مدت آزمون: ۷۵ دقیقه

نام درس: شیمی

کلاس:

پایه: یازدهم

تاریخ آزمون: ۱۳۹۹/۱/۱۹

صفحه ۱ از ۲

ردیف	سؤال	بارم
۱	برای آلکانی با فرمول $C_6H_{14}$ چند ایزومر می‌توان نوشت که دارای یک شاخه اتیل باشند فرمول ساختاری آن(ها) را رسم کنید و نام‌گذاری کنید؟	۰/۵
۲	در مورد اتن به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.  الف) واکنش زیر را کامل کنید.  $CH_3 = CH_2 + H_2O \xrightarrow{H_2SO_4} \dots \dots \dots$  ب) نام فراورده را بنویسید و یک کاربرد برای آن بنویسید.  ج) نقش $H_2SO_4$ را بنویسید.  د) فراورده سیرشده است یا سیرشده؟	۱/۲۵
۳	در مورد سیکلوهگزان و بنزن به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.  الف) واکنش پذیری کدام ترکیب بیشتر است؟  ب) ساختار بنزن را رسم کنید.  ج) کدامیک با ۱-هگزن ایزومر است؟  د) کدامیک سرگروه ترکیبات آروماتیک است؟	۱
۴	اگر ظرفیت گرمایی و بیژه A، B و C به ترتیب $0/9$ و $2/4$ و $0/5$ ژول بر گرم درجه سانتی‌گراد باشد، اگر به جرم یکسانی از آنها مقدار یکسانی داده شود، به ترتیب افزایش دما آنها را مرتب کنید.	۰/۷۵
۵	اگر در اثر سوختن هر مول گرافیت $393/5$ کیلوژول گرما آزاد شود. به منظور جوشاندن $2/5$ کیلوگرم آب $40^{\circ}C$ چند گرم گرافیت را باید با اکسیژن وارد واکنش کنیم؟ ( $C = 12 \frac{g}{mol}$ ، $C_{H_2O} = 4/2 \frac{J}{g^{\circ}C}$ )	۱/۵
۶	مقدار گرمای آزاد شده در اثر واکنش $1/12$ لیتر گاز $H_2$ در شرایط STP با مقدار کافی گاز $Cl_2$ انرژی لازم برای شکستن تمام پیوندهای اشتراکی در چند گرم آب را تعیین می‌کند.  $H_2(g) + Cl_2(g) \rightarrow 2HCl(g) \quad \Delta H = +184\text{kJ}$ $H_2O(g) \rightarrow 2H(g) + O(g) \quad \Delta H = +920\text{kJ}$	۱/۵



کمیته امنیتی آزمون مدارس سلام

تاریخ آزمون: ۱۳۹۹/۱/۱۹

صفحه ۲ از ۱۲

باسم‌های تعالیٰ

## آزمون تشریحی مدارس سلام

(دوره دوم متوسطه)

مدت آزمون: ۷۵ دقیقه

کلاس:

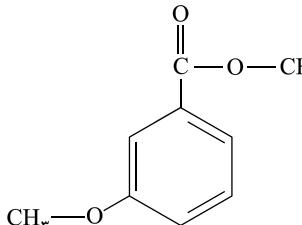
پایه: یازدهم

سال ام  
مجموعه مدارس سلام

نام و نام خانوادگی:

مدرسه:

نام درس: شیمی

ردیف	سؤال	بارم
۷	گروه‌های عاملی موجود در ترکیب زیر را مشخص کنید و نام‌گذاری کنید. (ترکیب فرضی است)  	۰/۵
۸	با توجه به واکنش‌های زیر و با توجه به اینکه آنتالپی پیوند $O=O$ به ترتیب ۴۳۶ و ۴۹۶ کیلوژول بر مول است میانگین آنتالپی پیوند $O-H$ را محاسبه کنید.  $H_2(g) + \frac{1}{2} O_2(g) \rightarrow H_2O(l) \quad \Delta H = -286 \frac{kJ}{mol}$ $H_2O(l) \rightarrow H_2O(g) \quad \Delta H = 44 \frac{kJ}{mol}$	۱/۵
۹	اگر ۱۰/۸ گرم گاز $N_2O_5$ در دمای معین در مدت ۴۰ ثانیه تجزیه شود و سرعت متوسط واکنش $1.25 \times 10^{-3} \frac{mol}{L_s}$ باشد، حجم ظرف چند لیتر است؟ ( $N=14$ , $O=16$ )  $2N_2O_5 \rightarrow 4NO_2(g) + O_2(g)$	۱/۵
۱۰	جمع بارم	