



آزمون تشریحی مدارس سلام

(دوره دوم متوسطه)

مدت آزمون: ۷۵ دقیقه

کلاس:

نام و نام خانوادگی:

مدرسہ:

نام درس: شیمی

تاریخ آزمون: ۱۳۹۹/۱/۱۹

صفحه ۱ از ۲

ردیف	سؤال	بارم
۱	جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید. سوخت فسیلی جایگزین نفت خام است، ولی شرایط استخراج آن است و مشکلات زیستمحیطی دارد.	۰/۷۵
۲	واکنش زیر را کامل کنید و نام واکنشدهنده و فراورده را بنویسید. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \dots ? \dots$?..... برم	۰/۷۵
۳	اگر اتم‌های هیدروژن در مولکول متان را با دو گروه متیل و دو گروه اتیل جایگزین کنیم: الف) ساختار آن را رسم کنید و نام‌گذاری کنید. ب) آیا این ترکیب با اتیل پنتان ایزومر است، چرا؟	۱
۴	کدامیک از ترکیبات زیر آروماتیک است؟ فرمول مولکول ترکیب سمت چپ را بنویسید.	۰/۵
۵	آیا این جمله همیشه درست است؟ توضیح است. «اگر ماده‌ای دمایش نسبت به ماده دیگر بالاتر باشد، انرژی گرمایی آن نیز بیشتر است.»	۰/۵
۶	مقدار گرمایی که دمای $\frac{1}{2}$ مول آلومینیم را به میزان 20°C بالا می‌برد. دمای ۵ گرم آب را چند درجه سلسیوس افزایش می‌دهد؟ $C_{\text{Al}} = 0.9 \frac{\text{J}}{\text{g}^{\circ}\text{C}} \quad C_{\text{H}_2\text{O}} = 4.2 \frac{\text{J}}{\text{g}^{\circ}\text{C}} \quad (\text{Al} = 27 \text{g.mol}^{-1})$	۱
۷	در واکنش تجزیه کلسیم کربنات به‌ازای تولید 840 ml $6,67 \text{ kJ}$ در شرایط STP گرمایی ΔH واکنش را بر حسب Kcal حساب کنید.	۱



جمهوری اسلامی ایران - وزارت آموزش و پرورش

تاریخ آزمون: ۱۳۹۹/۱/۱۹

صفحه ۱۲ از ۲

باسم‌های تعالیٰ

آزمون تشریحی مدارس سلام

(دوره دوم متوسطه)

مدت آزمون: ۷۵ دقیقه

کلاس:

پایه: یازدهم

نام و نام خانوادگی:

مدرسه:

نام درس: شیمی

سلالم

مجموعه مدارس سلام

ردیف	سؤال	بارم
۸	<p>با توجه به ساختار ترکیبات آلی زیر به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>الف) آیا خواص فیزیکی و شیمیابی این دو ترکیب یکسان است. چرا؟</p> <p>ب) آیا محتوای انرژی این دو ترکیب یکسان است؟</p>	۰/۷۵
۹	<p>ارزش سوختی نوعی شکلات ۲۰ کیلوژول بر گرم است. اگر ۶۰ درصد این شکلات کربوهیدرات باشد و ۱۰ درصد از این شکلات حاوی موادی فاقد ارزش سوختی باشد، درصد چربی و پروتئین این شکلات را محاسبه کنید.</p> <p>ارزش سوختی = $\frac{۱۷ \text{ kJ}}{\text{g}}$ پروتئین</p> <p>ارزش سوختی = $\frac{۳۸ \text{ kJ}}{\text{g}}$ چربی</p> <p>ارزش سوختی = $\frac{۱۷ \text{ kJ}}{\text{g}}$ کربوهیدرات</p>	۱
۱۰	<p>اگر بر اثر سوختن یک گرم از هر یک از گازهای هیدروژن و اتان و یک گرم گرافیت به ترتیب $۳۲/۵, ۱۴۲, ۵۲$ کیلوژول گرم آزاد می‌شود. ΔH واکنش زیر چند کیلوکالری است؟</p> $۲\text{C(s)} + ۳\text{H}_۲\text{(g)} \rightarrow \text{C}_۲\text{H}_۶\text{(g)}$	۱/۵
۱۱	<p>با توجه به واکنش گازی زیر که در یک ظرف سربسته ۲ لیتری در دمای ثابت با سرعت متوسط $۲ \times ۱۰^{-۶} \frac{\text{mol}}{\text{Ls}}$ بمحاسبه مصرف $\text{SO}_۲\text{Cl}_۲$ انجام می‌گیرد پس از ۱۰ دقیقه چند مول گاز کلر آزاد می‌شود؟</p> $\text{SO}_۲\text{Cl}_۲\text{(g)} \rightarrow \text{SO}_۲\text{(g)} + \text{Cl}_۲\text{(g)}$	۱/۲۵
۱۰	جمع بارم	