

هوالعلیم
امتحان پودمان فصل دوم شیمی

| | | |
|---|--|---|
| ۱ | <p>درستی یا نادرستی عبارتهای زیر را مشخص کنید.(۱)</p> <p>الف- ۱۰۰ درجه ی سانتی گراد برابر با ۲۷۳ کلوین می باشد.</p> <p>ب- فرایند ذوب شدن یخ گرماده می باشد.</p> <p>ج- هنگام انجام یک واکنش فیزیکی ماهیت مواد دچار تغییر شده و ماده جدیدی تولید می شود.</p> <p>د- همه ی واکنش های شیمیایی از قانون پایستگی جرم پیروی می کنند.</p> | ۱ |
| ۲ | <p>جاهای خالی عبارتهای زیر را پر کنید.(۲)</p> <p>الف- از رایج ترین دماسنج ها می توان ، دماسنج ورا نام برد.</p> <p>ب- واحد اندازه گیری گرما.....می باشد.</p> <p>ج- بیان کننده میزان سردی و یا گرمی یک جسممیشود.</p> | ۲ |
| ۲ | <p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.</p> <p>الف- این جمله "انرژی از بین نمی رود و به وجود نمی آید" بیانگر کدام قانون می باشد؟</p> <p>ب- نخستین وسیله برای اندازه گیری دما توسط چه کسی اختراع شد؟</p> <p>ج- انحلال اسیدها در آب گرماگیر می باشد یا گرماده ؟</p> <p>د- یک نمونه از واکنش های کند را نام ببرید.</p> | ۳ |
| ۳ | <p>اصطلاحات زیر را تعریف کنید.</p> <p>الف- کاتالیزگر:</p> <p>ب- مول:</p> <p>ج- گرماشیمی:</p> | ۴ |
| ۲ | <p>معادله های شیمیایی زیر را موازنه کنید.</p> <p style="text-align: center;">$...CH_4 + ...O_2 \rightarrow ...CO_2 + ...H_2O$</p> <p style="text-align: center;">$.....Fe_2O_3 + H_2 \rightarrowFe +H_2O$</p> | ۵ |

هوالعلیم
امتحان پودمان فصل دوم شیمی

| | | |
|---|--|---|
| ۲ | <p>در صورتی که جرم مولی اتم اکسیژن ۱۶ گرم بر مول باشد: الف- ۳۲ گرم اتم اکسیژن شامل چند مول اتم اکسیژن می باشد؟ ب- ۳۲ گرم اتم اکسیژن شامل چه تعداد اتم اکسیژن می باشد؟</p> | ۶ |
| ۱ | <p>N= 14 gr/mol O= 16 gr/mol Al= 27 gr/mol جرم مولی ترکیبات زیر را به دست آورید. NO₃ : Al₂O₃ :</p> | ۷ |
| ۲ | <p>با توجه به واکنش موازنه شده ی زیر به سوالات مطرح شده پاسخ دهید. $2H_2 + 1O_2 \rightarrow 2H_2O$ الف- برای تولید ۸ مول H₂O به چند مول O₂ نیاز است (مصرف می شود)؟ ب- برای تولید ۸ مول H₂O چند گرم O₂ مصرف می شود؟ O₂= 32 gr/mol</p> | ۸ |