



رشته‌ی ریاضی و فنی

(پنج‌شنبه ۱۰/۴/۸۹)

* نگاه کلی

دوستان عزیز خسته نباشید! شاید در مقطع فعلی بیش از هر چیز برای شما عزیزان بررسی سطح آزمون و یا سؤالات نادرست مدنظر باشد.

۱- سطح کلی آزمون: مجموعاً این آزمون نیز مشابه آزمون سراسری سال قبل نسبتاً دشوار طراحی شده‌است. در واقع این آزمون به نسبت آزمون‌های آزمایشی تعاونی سنجش دشوارتر است که البته از این لحاظ تفاوتی با سال پیش ندارد. درصد بالای ۶۵ به نظر خوب و بالای ۸۰ بسیار خوب ارزیابی می‌شود.

۲- اشکالات آزمون: سؤال‌هایی که به هر عنوان دارای اشکال می‌باشند را به دسته تقسیم می‌کنیم:
(A) سؤالاتی که پاسخ‌دادن به آن‌ها برای داوطلبان ایجاد اشکال کرده‌است (اشکال در صورت سؤال یا کلید) که عبارتند از:

سؤال ۲۱۰: نام درست هیدروکربن موردنظر ۲ و ۲ و ۶ و ۶ و ۷ پنتا متیل اکتان است که در گزینه‌ها موجود نیست! که ظاهراً به علت اشتباه در حروف چینی، ۲ و ۳ و ۶ و ۶ و ۷ پنتا متیل اکتان به عنوان گزینه‌ی صحیح انتخاب شده‌است.

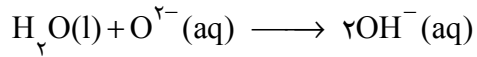
سؤال ۲۱۳: دارای دو گزینه‌ی نادرست بوده‌است که در کلید سازمان سنجش نیز برای آن دو گزینه انتخاب شده‌است!! البته متأسفانه ممکن است که بسیاری از داوطلبان عزیز به همین علت از پاسخ‌گویی به سؤال صرف‌نظر کرده‌باشند. بنابراین از دست‌اندرکاران محترم سازمان سنجش تقاضا داریم که به این مسئله رسیدگی بهتری انجام دهند.

(B) سؤالاتی که اشکال علمی داشته‌اند ولی اختلال در پاسخ‌گویی آن‌ها ایجاد نمی‌شده‌است:

سؤال ۲۲۳: نقطه‌ی جوش با آنتالپی تبخیر الزاماً رابطه‌ی مستقیم ندارند. هرچند در بسیاری از موارد ماده‌ای که آنتالپی تبخیر بیشتری دارد دمای جوش بالاتری دارد ولی این رابطه همیشگی و برای همه‌ی موارد صحیح نیست! مثلاً آنتالپی تبخیر مولی متانول برابر $43 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$ در حالی که آب $40 \frac{\text{kJ}}{\text{mol}}$ است.



سؤال ۲۳۰: در این سؤال خواسته شده است که آب در کدام واکنش نقش اسید برونستد را دارد. که علاوه بر گزینه‌ی ۱، گزینه‌ی ۳ نیز به عنوان پاسخ درست می‌تواند محسوب شود. در واکنش داده شده اگر یون‌های Na^+ را حذف کنیم، واکنش به صورت زیر درمی‌آید:



که در آن آب به عنوان اسید برونستد عمل کرده است!

در ضمن سؤال‌های ۲۰۷، ۲۱۵ و ۲۲۳ تقریباً یا عیناً در سؤالات کنکور خارج از کشور مطرح شده است! البته این که مطرح شدن سؤالات کنکور خارج از کشور در سؤالات کنکور سراسری چه قدر عادلانه است جای بحث دارد!!

دوستدار شما

دکتر رضا بابایی



رشته‌ی علوم تجربی

(جمعه ۸۹/۴/۱۱)

* نگاه کلی

سلام! دوستان تجربی عزیز خسته نباشید! شاید بهترین مورد برای توضیح، بررسی سطح سؤالات و یا سؤالات مشکل‌دار است! مجموعاً سؤالات نسبتاً دشوار طراحی شده‌است. البته شاید کمی ساده‌تر از گروه ریاضی! سؤالات مشکل‌دار را به دو دسته تقسیم می‌کنیم:

(A) سؤالاتی که برای داوطلبان ایجاد مشکل کرده‌است:

سؤال ۲۵۹: مرتبه‌ی I_p در این آزمایش، ۱ نبوده‌است زیرا با دو برابر شدن غلظت آن سرعت ۱/۵ برابر شده‌است! در واقع مرتبه‌ی آن لگاریتمی تعیین می‌شده‌است که در گزینه‌ها موجود نیست.

(B) سؤالاتی که اشکال علمی داشته‌اند:

سؤال ۲۵۰: باورنکردنی است که دقیقاً در متن کتاب درسی تأکید می‌شود که باید تمام موارد گازی باشند تا بتوان از آنتالپی پیوند برای محاسبه‌ی ΔH واکنش‌ها استفاده کرد؛ درحالی‌که $Br_2(l)$ و $C_2H_5Br(l)$ در سؤال مشاهده می‌شود!

سؤال ۲۶۰: باید انرژی فعال‌سازی مرحله‌ی دوم بیش از مرحله‌ی اول باشد که در گزینه‌ی ۲ به نظر نمی‌آید چنین چیزی رعایت شده‌باشد! اما گزینه‌ی بهتر دیگری برای انتخاب وجود نداشته‌است!

در ضمن باز هم سؤالات ۲۴۶، ۲۴۹، ۲۶۴ و ۲۶۵ تقریباً یا عیناً در سؤالات خارج از کشور وجود داشته‌اند که جای تأمل دارد!

دوستدار شما

دکتر رضا بابایی