



سؤالات آزمون متوسط روبه سخت بود.

در مورد این آزمون می‌توان به نکات زیر اشاره کرد:

- به‌طور کلی در استانداردسازی آزمون شیمی باید حداقل ۳ یا ۴ مورد سؤال به اشکال و نمودار اختصاص داده‌شود. که این مهم در این آزمون رعایت نشده‌بود.
- از بخش ۳ سال سوم در کنکور سراسری ۴ تست مطرح می‌شود، که در این آزمون ۳ تست طراحی شده‌بود.
- ۴۰ درصد سؤالات این آزمون مبتنی بر خط‌به‌خط کتاب درسی بود و متسقیماً از خط کتاب درسی کلمه‌ای به‌صورت جای خالی یا عبارت درست، نادرست انتخاب شده بود؛ بنابراین در فرصت باقی‌مانده مطالعه خط‌به‌خط کتاب درسی باید در اولویت تمام داوطلبان باشد، چرا که این مهم در کنکور سراسری نیز جایگاه ویژه دارد.
- سؤال ۲۳۸ و ۲۴۰ رشته تجربی (۲۰۳ و ۲۰۵ ریاضی) یک‌بار دیگر اهمیت ازبر کردن عنصر ۱ تا ۳۸ را از جدول تناوبی مشخص می‌کند.
- سؤال ۲۳۹ رشته تجربی (۲۰۴ ریاضی) کاملاً درست بود! باید بدانیم که برای دو عنصر ۲۴ و ۲۹ آرایش الکترونی $4s^2 / 3d^4$ و $4s^2 / 3d^5$ مورد انتظار است. اما به‌دلیل ناپایداری بودن آنها این آرایش‌ها را به صورت $4s^1 / 3d^5$ و $4s^1 / 3d^4$ گزارش می‌کنیم. بنابراین با توجه به عبارت مورد نظر که در صورت سؤال به‌کاررفته، گزینه‌ی ۴ صحیح است. البته طرح این‌گونه سؤالات کمی دور از انتظار است.
- در مورد سؤال ۲۴۵ رشته‌ی تجربی (۲۱۰ ریاضی) با حذف گزینه به جواب ۱ می‌رسیم، اما سال‌هاست که مبحث ایزومری در آزمون سراسری مورد ارزیابی قرار نمی‌گیرد.
- *در مورد سؤال ۲۴۶ رشته‌ی تجربی (۲۱۱ ریاضی) - که یک نگاه خاص و البته غیر استاندارد به انرژی پیوند بود- باید بدانیم: در $(C-C)$ یک پیوند (σ) سیگما است و در $(C-C)$ یک پیوند (σ) و یک پیوند (Π) داریم و در $C \equiv C$ یک پیوند (σ) و دو پیوند (Π) داریم، که شکستن پیوند (Π) نسبت به (σ) آسان‌تر است. چون برای تشکیل پیوند (Π) اوربیتال‌های P به‌صورت جانبی همپوشانی می‌کنند که همپوشانی مناسبی نیست و سبب سست شدن این نوع پیوند می‌شود. در صورتی که برای تشکیل پیوند سیگما همپوشانی محوری انجام می‌شود.
- بدیهی است که انرژی لازم برای شکستن سه پیوندیگانه $3(C-C)$ از یک پیوند سه‌گانه $(C \equiv C)$ بیش‌تر است پس به‌همین ترتیب انرژی لازم برای شکستن ۲ پیوند یگانه $2(C-C)$ از یک پیوند دوگانه $(C=C)$ بیش‌تر است.
- سؤال ۲۴۷ رشته‌ی تجربی (۲۱۲ ریاضی)، به‌شدت دشوار ارزیابی می‌شود و طرح این‌گونه سؤالات به‌جز تضعیف روحیه برای داوطلبان هیچ بار آموزشی دیگری دربر ندارد. این جمله مربوط است به «خود را بیازمایید» صفحه ۳ کتاب شیمی ۳ قسمت (ب) در زیر، عبارت این «خود را بیازمایید» را می‌آورم:
- «فلز آلومینیوم و گرد آهن III اکسید با یکدیگر واکنش می‌دهد و نمک جامد آلومینیوم اکسید و آهن مذاب تولید می‌کنند.»
- سؤال ۲۵۱ رشته‌ی تجربی (۲۱۶ ریاضی) برای تعیین علامت کار نیاز به نوشتن واکنش داشتید! نوشتن واکنش در سؤال‌های ۲۴۹، ۲۵۰، ۲۵۵، ۲۵۸، ۲۵۹ نیز مورد نیاز بود و در آزمون سراسری هم نیاز به هم چنین روندی داریم؛ پس واکنش‌ها را خوب به خاطر بسپارید.
- ۱۰- در سؤال ۲۶۱ رشته‌ی تجربی (۲۲۶ ریاضی) چون افزایش دما موجب افزایش ثابت تعادل شده‌است؛ این واکنش، گرماگیر است. در این واکنش نمی‌توان با تکیه بر این‌که بی‌نظمی در طرف راست است واکنش را گرماده در نظر گرفت. از طرفی باید بدانیم تشکیل NO در ترمودینامیک شیمیایی گرماگیر است.



دانش‌آموز محترم حتماً یک‌بار دیگر آزمون را بررسی و مرحله‌به‌مرحله نقاط ضعف خود را برطرف کنید. اما مهم‌ترین کاری که به شما پیشنهاد می‌کنم مطالعه‌ی خطبه‌خط کتاب درسی است.

موفق باشید!

محمد شیخ‌الاسلامی