



### \* نگاه کلی

می‌توان گفت که روال کلی این آزمون مانند آزمون‌های قبل است. سؤالات در حد قابل قبول مطرح شده‌اند که البته شاید بتوان گفت که هنوز نسبت به کنکور سال‌های قبل (سراسری) کمی ساده‌تر هستند. در این آزمون ۹ سؤال شیمی از کتاب شیمی ۲ و ۸ سؤال از کتاب شیمی ۳ و ۸ سؤال از کتاب شیمی پیش‌دانشگاهی مطرح شده‌است که تقریباً مشابه با بودجه‌بندی کنکور سراسری است. مجموعاً سؤالات شیمی ۳ کمی دشوارتر از شیمی ۲ مطرح شده‌اند. البته متأسفانه هنوز هم آزمون دارای اشکال در سؤال یا پاسخ‌نامه می‌باشد. که در ذیل به آن‌ها اشاره خواهد شد.

### \* پرسش‌های ابتکاری و نو

شماره‌ی پرسش	توضیح
۱۷۲ ریاضی ۲۰۷ تجربی	این پرسش در مجموع نسبتاً ابتکاری و نو می‌باشد. در سؤالات کنکور سراسری یا آزاد مشابه این سؤال دیده نشده‌است.

### \* پرسش‌های دشوار یا وقت‌گیر

شماره‌ی پرسش	توضیح
۱۷۲ ریاضی ۲۰۷ تجربی	در این آزمون، این سؤال کمی وقت‌گیر بوده‌است که البته وقت‌گیر بودن آن به دلیل محاسباتی بودن سؤال بوده‌است. اما در مجموع سؤالات از نظر زمانی، مناسب تنظیم شده‌است.

### \* پرسش‌های غیراستاندارد یا نادرست

شماره‌ی پرسش	توضیح
۱۷۹ ریاضی ۲۱۴ تجربی	باید نمودار داده‌شده بر حسب غلظت- زمان باشد. زیرا فقط در این صورت است که شیب نمودار نشان‌دهنده‌ی سرعت واکنش خواهد بود. البته این ایراد به گونه‌ای نبوده‌است که در پاسخ‌دادن آن اشکال ایجاد شود.
۱۸۰ ریاضی ۲۱۵ تجربی	کاتالیزگر اصولاً مسیر واکنش را تغییر می‌دهد و این تغییرمسیر دادن در بسیاری از موارد ممکن است تعداد مراحل یک واکنش را افزایش دهد. هر چند که کاتالیزگر سرعت واکنش را بالا می‌برد و واکنش در مدت زمان کوتاه‌تری انجام می‌گیرد، ولی کم‌شدن مدت زمان واکنش به معنای کوتاه‌شدن مسیر واکنش نیست.
۱۸۵ ریاضی ۲۲۰ تجربی	مخلوط گازی $N_2O_4 \rightleftharpoons 2NO_2$ دارای ذرات قهوه‌ای رنگ $NO_2$ و ذرات بی‌رنگ $N_2O_4$ است. بر اثر کاهش حجم (افزایش فشار) این مخلوط ابتدا پررنگ می‌شود زیرا غلظت ذره‌های رنگی $NO_2$ افزایش می‌یابد ولی پس از گذشت مدت زمانی، رفته‌رفته این مخلوط کم‌رنگ‌تر خواهد شد. بنابراین گزینه‌ی ۲ چندان درست نیست. زیرا مخلوط ابتدا پررنگ و سپس کم‌رنگ‌تر خواهد شد. بد نیست که به این نکته نیز توجه کنیم که در نهایت مخلوط تعادلی، دارای غلظت $NO_2$ بیش‌تری نسبت به تعادل اولیه است، یعنی حتی پس از برقراری مجدد تعادل نیز، مخلوط نسبت به حالت اولیه پررنگ‌تر است!!

\* پاسخ‌های نادرست

شماره‌ی پرسش	توضیح
۱۶۲ ریاضی ۱۹۷ تجربی	<p>پاسخ درست گزینه‌ی ۲ یعنی <math>^{15}\text{P}</math> بوده‌است که متأسفانه به اشتباه گزینه‌ی ۱ به‌عنوان پاسخ مطرح شده‌است. به نمودار زیر دقت کنید.</p> <p>همان‌طور که ملاحظه می‌کنید اتم F نسبت به اتم بعدی خود یعنی Ne انرژی یونش کم‌تری دارد، بنابراین F نمی‌تواند گزینه‌ی درست باشد. اما اتم <math>^{15}\text{P}</math> هم نسبت به <math>^{14}\text{Si}</math> و هم نسبت به <math>^{16}\text{S}</math> انرژی نخستین یونش بیش‌تری دارد.</p>
۱۷۷ ریاضی ۲۱۲ تجربی	<p>این سؤال در پاسخ‌نامه کلاً پاسخ داده نشده‌است. ظاهراً طراح محترم فراموش کرده‌اند که به این سؤال پاسخ دهند. به‌رحال اگر ما را قابل می‌دانید، پاسخ درست، گزینه‌ی ۳ است.</p>

دکتر رضا بابایی