

سلام نیترو تاملندی عزیز

لطفاً به دقت به توضیحات زیر درباره دوره نیترو شیمی دکتر بابایی توجه کنید تا بتوانیم در کنار هم به خوبی و با قدرت این دوره را پیش ببریم و بهترین نتیجه را از این دوره بگیرید.

۱- این دوره برای تمامی دانش آموزان با هر میزان از سطح تسلط بر مطالب شیمی مناسب است و دانش و تسلط شما در درس شیمی در هر سطحی که باشد، به خوبی ارتقا پیدا می‌کند و در صوت هماهنگی کامل شما با طرح درس و روند کلاس و گفته‌های استاد، می‌توانید خود را برای کنکور اردیبهشت ماه و تیر ماه به طور کامل، آماده کنید.

۲- طرح درس کلاس در صفحات بعد قرار گرفته است و در آن مشخص شده است که در هر جلسه از کلاس، چه مباحث و صفحاتی از کتاب درسی بررسی می‌شوند و شماره ویدئوهای آموزشی آفلاین مربوط به مباحث آن جلسه، مشخص شده است تا در صوت نیاز به مرور و بررسی مطالب درسی مربوط به جلسه، قبل از برگزاری کلاس، ویدئوهای آموزشی را به دقت ببینید و برای شرکت در کلاس، آمادگی بیشتری داشته باشید، همچنین شما باید مباحث هر جلسه را از جزوه‌ای که در طول سال در اختیار داشتید مرور و بررسی کنید و صفحات کتاب درسی مشخص شده در طرح درس را به دقت مطالعه کنید تا با تسلط و آمادگی بیشتری در کلاس شرکت کنید.

۳- ویدئوهای آموزشی آفلاین، مجموعاً شامل سی و شش ویدئو (مجموعاً حدود ۲۳ ساعت آموزش) هستند و در آن‌ها کل مباحث درس شیمی پایه‌های دهم، یازهم و دوازدهم، به طور کامل، جامع و سریع، مرور و بررسی شده‌اند و به صورت تفکیک شده، ویدئوهای مربوط به مباحث هر جلسه از کلاس، در پنل شما بارگذاری می‌شوند.

۴- هر جلسه از کلاس به صورت آنلاین و در قالب یک آزمون حدوداً ۳۵ سوالی برگزار می‌شود و سوالات یکی یکی بررسی می‌شوند، به این صورت که شما به هر سوال در زمان مناسب تعیین شده توسط استاد، پاسخ می‌دهید و سپس استاد سوال مربوطه را بررسی و تحلیل می‌کنند و مطالب، نکات و تمام موارد لازم را از کتاب درسی و بحث مورد نظر، به طور کامل توضیح داده و تحلیل می‌کنند تا تمام سوالات یکی یکی، به این ترتیب، بررسی شوند.

۵- سوالات مربوط به آزمون هر جلسه، سوالاتی جامع، متنوع و شبیه ساز کنکور هستند که تمامی نکات و مطالب مربوط به مبحث مورد نظر و متن کتاب درسی را به طور کامل پوشش می‌دهند و همه مطالب بررسی، مرور و جمع بندی می‌شوند.

۶- شما با پاسخ‌دهی به سوالات به صورت زنده و می‌توانید خود را به خوبی محک زده و نتایج خود را هر جلسه ارتقا دهید و ضمن تقویت مهارت مدیریت زمان، با بررسی آزمون و نکات مربوطه، تسلط خود را به مطالب افزایش دهید.

۷- بعد از هر جلسه از کلاس، تکلیف مربوط به آن جلسه، روی پنل شما بارگذاری می‌شود که تا پیش از جلسه بعدی کلاس باید آن را انجام دهید. همچنین قبل از برگزاری هر جلسه از کلاس، یک آزمون از مباحث جلسه قبل، روی پنل شما قرار می‌گیرد که باید در آن شرکت کنید.

مباحث و صفحات کتاب درسی که بررسی می‌شوند	ویدئوهای آموزشی مربوطه	جلسه و تاریخ کلاس
۱- شیمی دهم: صفحات ۱ تا ۳۸ شامل مباحث: نماد اتم و ذرات زیر اتمی - جرم اتمی و جرم اتمی میانگین - ایزوتوپ و رادیوایزوتوپ - آرایش الکترونی اتم‌ها و یون‌ها - مدل کوانتومی اتم - اعداد کوانتومی اتم - لایه ظرفیت - دوره و گروه اتم - جدول دوره‌ای - دسته عناصر - رفتار شیمیایی اتم - نور و امواج الکترومغناطیس - طیف نشری خطی عناصر و هیدروژن - نکات و حفظیات متن کتاب درسی ۲- شیمی یازدهم: صفحات ۱ تا ۲۱ و ۲۵ و ۲۸ و ۲۹ شامل مباحث: روندهای تناوبی جدول دوره‌ای - شعاع اتمی - فلزها، نافلزها و شبه فلزها - واکنش پذیری عناصر - استخراج عناصر - روش شناسایی کاتیون در ترکیب یونی - چرخه عمر فراورده - نکات و حفظیات متن کتاب درسی ۳- شیمی دوازدهم: مبحثی از پایه دوازدهم بررسی نمی‌شود.	شماره صفر تا ۶	جلسه ۱ (۱۴۰۳/۱۲/۲۶)
۱- شیمی دهم: صفحات ۴۶ تا ۵۳ و ۵۶ تا ۸۲ شامل مباحث: موازنه واکنش‌های شیمیایی - استوکیومتری فرمولی - استوکیومتری واکنش - قانون پایستگی جرم - قانون گازها - چگالی گازها - واکنش‌های متوالی و مخلوط‌ها - هواکره - تقطیر هوای مایع - اثر گلخانه‌ای - آلوتروپ - لایه اوزون - اوزون تروپوسفری - نکات و حفظیات متن کتاب درسی ۲- شیمی یازدهم: صفحات ۲۲ تا ۲۸ شامل مباحث: درصد خلوص - بازده درصدی - درصد جرمی - نکات و حفظیات متن کتاب درسی ۳- شیمی دوازدهم: مبحثی از پایه دوازدهم بررسی نمی‌شود.	شماره ۷ تا ۱۱	جلسه ۲ (۱۴۰۴/۱/۱۷)
۱- شیمی دهم: صفحات ۳۵ تا ۴۱ و ۵۳ تا ۵۶ و ۸۵ تا ۱۲۲ شامل مباحث: درصد جرمی محلول - ppm - مولاریته - قند خون - انحلال پذیری - اثر دما بر انحلال پذیری - معادله انحلال پذیری - رقیق و غلیظ کردن محلول‌ها - استوکیومتری محلول - انواع محلول‌ها و انواع انحلال - فرایند انحلال - رسوب‌ها، مواد کم محلول، مواد محلول - انحلال پذیری گازها در آب و عوامل موثر بر آن - اسمز - اسمز معکوس - تصفیه آب - آرایش الکترون - نقطه‌ای و رسم ساختار لوویس - ترکیب‌های یونی - تشخیص ترکیب‌های یونی - شمار آنیون و کاتیون در ترکیب یونی - شمار الکترون مبادله شده در تشکیل ترکیب یونی - نامگذاری و فرمول نویسی ترکیب‌های یونی و مولکولی - نکات و حفظیات متن کتاب درسی ۲- شیمی یازدهم: مبحثی از پایه یازدهم بررسی نمی‌شود. ۳- شیمی دوازدهم: صفحات ۶۷ تا ۷۷ شامل مباحث: جامدهای کووالانسی - جامدهای مولکولی - قطبیت و گشتاور دوقطبی مولکول‌ها - شکل هندسی مولکول‌ها - نیروهای بین مولکولی - نقطه جوش - نقشه پتانسیل الکتروستاتیکی - ساختار یخ - نکات و حفظیات متن کتاب درسی	شماره ۱۲ تا ۲۱	جلسه ۳ (۱۴۰۴/۱/۲۰)

مباحث و صفحات کتاب درسی که بررسی می‌شوند	ویدئوهای آموزشی مربوطه	جلسه و تاریخ کلاس
۱- شیمی دهم: مبحثی از پایه دهم بررسی نمی‌شود. ۲- شیمی یازدهم: مبحثی از پایه یازدهم بررسی نمی‌شود. ۳- شیمی دوازدهم: صفحات ۷۷ تا ۹۰ و ۱ تا ۳۶ شامل مباحث: جامدهای یونی - شعاع یون - چگالی بار یون - آنتالپی فروپاشی شبکه بلور - جامدهای فلزی - اعداد اکسایش در فلزات - اعداد اکسایش متنوع وانادیم در واکنش نمک‌های وانادیم با فلز روی - اسید و باز آرنیوس - قدرت اسیدها و بازها - مسائل ثابت یونش و درجه یونش اسیدها و بازها - رسانایی الکتریکی محلول‌ها - سرعت واکنش فلز با اسید - pH - مسائل pH - مسائل استوکیومتری و pH - شوینده‌ها - مخلوط‌ها - چربی‌ها - صابون‌ها - شوینده‌های غیرصابونی - شوینده‌های خورنده - نکات و حفظیات متن کتاب درسی	شماره ۲۱ تا ۲۳	جلسه ۴ (۱۴۰۴/۱/۲۴)
۱- شیمی دهم: مبحثی از پایه دهم بررسی نمی‌شود. ۲- شیمی یازدهم: مبحثی از پایه یازدهم بررسی نمی‌شود. ۳- شیمی دوازدهم: صفحات ۳۷ تا ۶۶ شامل مباحث: تعیین عدد اکسایش - گونه اکسنده و کاهنده - موازنه نیم‌واکنش‌ها و واکنش‌های اکسایش - کاهش - شمار الکترون مبادله شده - سلول گالوانی - جدول پتانسیل کاهش استاندارد - سلول سوختی «هیدروژن - اکسیژن» - سلول نور الکتروشیمیایی - استوکیومتری و الکتروشیمی - انجام شدن خودبه‌خودی یا غیر خودبه‌خودی واکنش‌های اکسایش - کاهش و نتایج آن - خوردگی - تماس دو فلز در هوای مرطوب و حفاظت کاتدی - حلی و آهن گالوانیزه - سلول‌های الکترولیتی - برقکافت نمک‌های مذاب - تهیه سدیم و منیزیم - فرایند هال - برقکافت آب - آبکاری - نکات و حفظیات متن کتاب درسی	شماره ۲۴ تا ۲۶	جلسه ۵ (۱۴۰۴/۱/۲۷)
۱- شیمی دهم: مبحثی از پایه دهم بررسی نمی‌شود. ۲- شیمی یازدهم: صفحات ۵۱ تا ۷۰ و ۷۲ تا ۹۸ شامل مباحث: مفاهیم گرمایشی (ترموشیمی) - انرژی پتانسیل و جنبشی و محتوای انرژی (آنتالپی) - بررسی و تعیین واکنش‌های گرماده و گرماگیر - عوامل موثر بر آنتالپی واکنش - استوکیومتری در ترموشیمی - آنتالپی پیوند - آنتالپی سوختن و ارزش سوختی - روش‌های تعیین آنتالپی واکنش - قانون هس - تعیین آنتالپی واکنش به کمک آنتالپی‌های پیوند - سینتیک شیمیایی - انواع مسائل سرعت واکنش - نمودارهای تغییرات مول و غلظت مواد بر حسب زمان در واکنش - عوامل موثر بر سرعت واکنش - نکات و حفظیات متن کتاب درسی ۳- شیمی دوازدهم: مبحثی از پایه دوازدهم بررسی نمی‌شود.	شماره ۲۷ تا ۲۹	جلسه ۶ (۱۴۰۴/۱/۳۱)

مباحث و صفحات کتاب درسی که بررسی می‌شوند	ویدئوهای آموزشی مربوطه	جلسه و تاریخ کلاس
۱- شیمی دهم: مبحثی از پایه دهم بررسی نمی‌شود. ۲- شیمی یازدهم: مبحثی از پایه یازدهم بررسی نمی‌شود. ۳- شیمی دوازدهم: صفحات ۹۱ تا ۱۲۳ شامل مباحث: انرژی فعال‌سازی واکنش-کاتالیزگر-مبدل‌های کاتالیستی خودروهای بنزینی و دیزلی-لوشاتلیه-اثر تغییر غلظت، فشار، دما، بر جابه‌جایی تعادل-فرایند هابر-فناوری‌های شیمیایی-سنتز مواد-PET-سنتز ترفتالیک اسید از پارازایلن-سنتز اتیلن گلیکول از اتن-بازیافت PET-روش‌های تهیه متانول از متان-نکات و حفظیات متن کتاب درسی	شماره ۳۰ تا ۳۳	جلسه ۷ (۱۴۰۴/۲/۳)
۱- شیمی دهم: مبحثی از پایه دهم بررسی نمی‌شود. ۲- شیمی یازدهم: صفحات ۳۰ تا ۵۰ و ۷۰ تا ۷۲ و ۹۹ تا ۱۲۳ شامل مباحث: شیمی آلی-هیدروکربن‌ها-آلکان‌ها-آلکن‌ها-آلکین‌ها-واکنش‌های آلکن‌ها-ایزومی در هیدروکربن‌ها-هیدروکربن‌های حلقوی-آروماتیک‌ها-نفت خام و پالایش آن-مولکول‌های کوچک و درشت مولکول‌ها-پلیمرهای برپایه پیوند دوگانه کربن-کربن-گروه‌های عاملی-انحلال‌پذیری الکل‌ها در آب-واکنش گروه‌های عاملی-استری شدن و آبکافت استر-آمیدی شدن و آبکافت آمید-پلی‌استر-پلی آمید-زیست تخریب‌پذیری پلیمرها-پلیمرهای سبز-نکات و حفظیات متن کتاب درسی ۳- شیمی دوازدهم: مبحثی از پایه دوازدهم بررسی نمی‌شود.	شماره ۳۴ تا ۳۵	جلسه ۸ (۱۴۰۴/۲/۷)

موفق باشید...