

# کیهان، زادگاه الفبای هستی

## فصل ۱ شیمی دهم



- استثناء های قاعده آفبا | ۱۵ دقیقه
- لایه ظرفیت | ۱۲ دقیقه
- آرایش الکترونی یون ها (از فصل ۱ شیمی یازدهم) | ۱۹ دقیقه
- ساختار لایه ای اتم | ۱۱ ساعت و ۶ دقیقه

جدول تناوبی | ۱ ساعت و ۳۳ دقیقه

عنصرهای سازنده زمین و مشتری

چگونگی پیدایش عنصرها

ذره های زیراتمنی | ۱۸ دقیقه

تفاوت نوترون با پروتون و الکترون | ۲۴ دقیقه

ایزوتوپ ها / ایزوتوپ های هیدروژن / رادیوایزوتوپ ها | ۴۷ دقیقه

جرم اتمی میانگین | ۵۲ دقیقه

تکنسیم

اورانیوم

جرم اتمی | ۴۵ دقیقه

شمارش ذره ها از روی جرم آن ها

استوکیومتری یک ماده | ۱ ساعت و ۴۵ دقیقه

استوکیومتری یک ماده (ویژه امتحان نهایی)

نور | ۱۱ دقیقه

نشر نور و طیف نشری | ۱۴ دقیقه

مدل های اتمی / طیف نشری خطی اتم هیدروژن | ۳۸ دقیقه

اعداد کوانتمومی | ۳۷ دقیقه

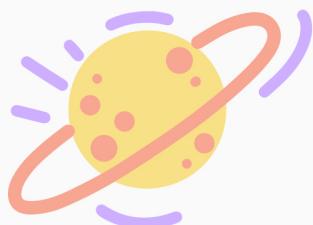
آرایش الکترونی • قاعده آفبا | ۴۷ دقیقه

• آرایش الکترونی فشرده | ۵ دقیقه

• تعیین شماره دوره و گروه از روی آرایش الکترونی | ۱۰ دقیقه

• ترکیب جدول تناوبی و قاعده آفبا | ۴۳ دقیقه

## ساختار اتم و رفتار آن



• فرمول نویسی و نام نویسی ترکیب های یونی (از فصل ۱) | ۱ ساعت و ۳۳ دقیقه

• دنباله فرمول نویسی ترکیب های یونی (از فصل ۲) | ۱۸ دقیقه

• فرمول نویسی و نام نویسی ترکیب های مولکولی (از فصل ۲) | ۲۵ دقیقه

• دنباله فرمول نویسی ترکیب های یونی (از فصل ۳) | ۵۴ دقیقه

## تبديل اتم ها به مولکول ها

• ساختار لوویس (از فصل ۱) | ۴۷ دقیقه

• بیوند داتیو / ساختار لوویس اکسیدهای نیتروژن / ساختار لوویس اسیدهای اکسیژن دار (از فصل ۲) | ۵۴ دقیقه

• ساختار لوویس یون ها / روش دوم رسم ساختار لوویس / عدم هشتگی اتم مرکزی (از فصل ۳) | ۱ ساعت و ۱۱ دقیقه

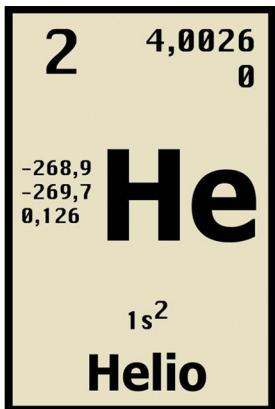
• لوویس های مشهور / هیدروکربن ها و گروه های عاملی (از فصل ۳) | ۴۳ دقیقه

• تحلیل تست های ساختار لوویس | ۱ ساعت و ۱۲ دقیقه

• قطبیت مولکول ها | ۳۵ دقیقه

# رد پای گازها در زندگی

## فصل ۲ شیمی دهم



هواکره | 33 دقیقه

تقطیر جزء به جزء هوای مایع | 31 دقیقه

نیتروژن

آرگون

هليوم

اکسیژن / واکنش های سوختن | 17 دقیقه

موازنۀ اساعده و 22 دقیقه

اکسیدهای فلزی و نافلزی / باران معمولی و باران اسیدی | 20 دقیقه

رد پای کربن دی اکسید

اثر گلخانه ای

شیمی سبز

توسعه پایدار

اوزون | 36 دقیقه

استوکیومتری واکنش

• مسائل روتین استوکیومتری 2 ساعه و 10 دقیقه

• مسائل غیر روتین استوکیومتری 1 ساعه و 8 دقیقه

• روش سه ردیف اطلاعات | 16 دقیقه

• روش جرم جزء به جرم کل | 32 دقیقه

• یکسان سازی ضریب مواد مشترک | 9 دقیقه

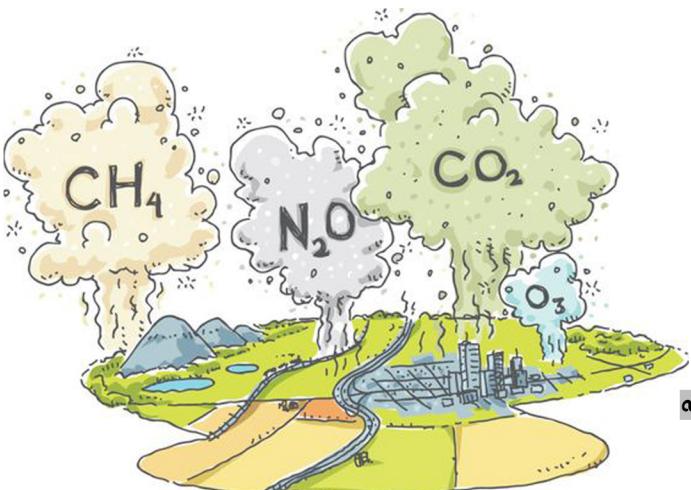
• ترکیب استوکیومتری و واکنش پذیری | 20 دقیقه

• مسائل درصد جرمی و درصد حجمی | 34 دقیقه

استوکیومتری واکنش (به روش ضریب تبدیل)

خواص و رفتار گازها | 56 دقیقه

فرایند هایر | 13 دقیقه



# آب، آهنج زندگی

## فصل ۳ شیمی دهم

آب کره

شناسایی یون ها | 43 دقیقه

انواع غلظت

• مسائل روتین غلظت | ۱ ساعت و ۱۴ دقیقه

• رقیق سازی محلول ها | ۱۳ دقیقه

• واکنش دو محلول غیر همجنس | ۱۰ دقیقه

• ترکیب غلظت و استوکیومتری | ۲۶ دقیقه

• مخلوط کردن چند محلول هم جنس | ۹ دقیقه

• تمرین های دوره ای | ۲۴ دقیقه

• تست های اضافه تر | ۲۵ دقیقه

انحلال پذیری

• درس و نکات | ۵۵ دقیقه

• تحلیل تست ها (۱) | ۱ ساعت

• تحلیل تست ها (۲)

نیروهای بین مولکولی | ۱ ساعت و ۳ دقیقه

انحلال های یونی و مولکولی | ۵۱ دقیقه

انحلال گازها در آب | ۱ ساعت

رد پای آب

روش های تصفیه آب

