

بسم الله الرحمن الرحيم

صفر تا صد شیمی دهم

ویژه آموزگاران و دانش آموزان پایه دهم

پدید آورندگان:

معصومه تاحسین - شهین اکبریان

ارتباط با پدید آورنده:

۰۹۱۹۴۱۵۳۶۷۵ - ۰۹۲۰۳۳۰۹۶۹۱



سرشناسه	: تا حسین ، معصومه، ۱۳۴۴ -
عنوان و نام پدیدآور	: صفر تا صد شیمی دهم : ویژه آموزگاران و دانش‌آموزان پایه دهم
مشخصات نشر	: تهران : پرورش ذهن فرزام ، ۱۳۹۶ .
مشخصات ظاهری	: ۱۳۴ ص: ۲۲ × ۲۹ سم.
شابک	: 978-600-8068-40-2: ۲۰۰۰۰۰ ریال
وضعیت فهرست نویسی	: فبیای مختصر
شناسه افزوده	: اکبران، شهین، ۱۳۴۱ -
شماره کتابشناسی ملی	: ۴۸۸۰۰۵۸

انتشارات پرورش ذهن فرزام ، INFO@PZF.IR

صفر تا صد شیمی دهم

پدید آورندگان : معصومه تاحسین - شهین اکبران

ویراستار علمی : سروش نجفی

نوبت چاپ : چاپ اول

تاریخ چاپ : پاییز ۹۶

شمارگان : ۱۰۰۰ جلد

شابک : ۲ - ۴۰ - ۸۰۶۸ - ۶۰۰ - ۹۷۸

قیمت : ۲۰۰۰۰۰ ریال

نشانی ناشر : تهران ، بزرگراه رسالت ، بین صیاد شیرازی و استاد حسن بنا ، پلاک ۱۱۵۲ ، واحد ۳

تلفن : ۲۲۳۰۲۰۹۲ و ۲۲۳۰۲۰۹۵

سایت : www.pzf.ir

کلیه حقوق چاپ مربوط به ناشر است.

بخش اول

- ۷..... کیهان زادگاه الفبای هستی
- ۷..... عناصرها چگونه پدید آمدند؟
- ۸..... انواع واکنش هسته‌ای:
- ۱۰..... آیا همه‌ی اتم‌های یک عنصر پایدارند؟
- ۱۳..... رادیو ایزوتوپ و درصد فراوانی
- ۱۳..... راه‌های تشخیص ایزوتوپ‌های پرتوزا
- ۱۴..... تکنسیم، نخستین عنصر ساخت بشر
- ۱۶..... طبقه‌بندی عناصرها:
- ۱۸..... جرم اتمی عناصرها:
- ۲۰..... جرم اتمی میانگین
- ۲۱..... شمارش ذره‌ها از روی جرم آن‌ها
- ۲۵..... انواع طیف:
- ۲۶..... روش‌های تهیه طیف نشری خطی
- ۲۶..... کشف ساختار اتم
- ۲۸..... اعداد کوانتوم
- ۳۰..... نکات لازم در توزیع الکترون‌ها در لایه‌ها (طبق نظریه‌ی بور)
- ۳۱..... مدل کوانتومی اتم
- ۳۱..... نکات مربوط به جدول تناوبی
- ۳۲..... نکات لازم جهت رسم آرایش الکترونی اتم
- ۳۲..... روش آفا (جهت رسم آرایش الکترونی اتم)
- ۳۳..... انواع آرایش الکترونی:
- ۳۴..... روش رسم آرایش الکترونی فشرده:
- ۳۶..... کاربردهای آرایش الکترونی
- ۳۶..... طرز تعیین گروه و دوره هر عنصر

۳۷	انواع عناصر واسطه:
۳۸	ساختار اتم و رفتار آن
۳۹	رابطه‌ی آرایش الکترون نقطه‌ای اتم عناصرها، با گروه (در گروه‌های اصلی جدول تناوبی)
۴۰	انواع پیوندهای شیمیایی:
۴۱	ویژگی‌های گازهای نجیب
۴۱	روش نوشتن آرایش الکترونی یون‌ها (کاتیون و آنیون)
۴۲	پیوند یونی:
۴۲	انواع ترکیب‌های یونی:
۴۲	چگونگی تشکیل ترکیب یونی
۴۳	فرمول‌نویسی و نام‌گذاری ترکیب‌های یونی
۴۳	تبدیل اتم‌ها به مولکول‌ها
۴۴	چگونه تشکیل پیوند کووالانس بین اتم در یک مولکول
۴۴	انواع مدل‌ها برای نمایش مولکول‌ها:
۴۵	انواع فرمول‌ها:
۴۵	رسم ساختار لوویس ترکیب‌های مولکولی:
۴۶	روش محاسبه‌ای برای رسم ساختار لوویس مولکول‌ها
۴۷	نکته‌های لازم در رسم ساختار لوویس:

بخش دوم

۴۸	رد پای گازها در زندگی
۴۸	نقش‌های هوا کره:
۴۸	اجزای هوا:
۴۹	لایه‌های مختلف هوا کره
۵۱	هوا معجونی ارزشمند:
۵۲	مراحل جداسازی اجزاء هوا کره:
۵۴	اکسیژن، گازی واکنش‌پذیر در هوا کره
۵۶	۱- سوختن ترکیب‌های آلی
۵۷	۲- سوختن فلزها
۵۷	۳- سوختن نافلزها

۶۱	انواع معادله:
۶۳	موازنه کردن معادله واکنش های شیمیایی به روش واری
۶۵	ترکیب اکسیژن با فلزها و نافلزها
۶۷	نام گذاری ترکیب های دوتایی
۷۱	فرمول نویسی ترکیب های دوتایی مولکولی
۷۱	خواص اکسیدهای فلزی و نافلزی
۷۲	طرز تهیه بازها:
۷۲	طرز تهیه اسیدها:
۷۳	اثرات نامطلوب باران اسیدی:
۷۶	چه بر سر هوا کره می آوریم؟
۷۶	عوامل مؤثر در تغییر شرایط آب و هوایی کره زمین
۷۸	اثر گلخانه ای
۸۰	شیمی سبز:
۸۳	مقایسه O_2 و O_3
۸۴	انواع اوزون:
۸۵	انواع واکنش ها:
۸۷	خواص و رفتار گازها:
۸۸	قوانین گازها:
۸۹	قانون آووگادرو:
۹۰	استوکیومتری واکنش
۹۱	انواع مسائل استوکیومتری:
۹۳	تولید آمونیاک و کاربرد آن
-	بخش سوم
۹۷	آب، آهنک زندگی:
۹۹	همراهان ناپیدای آب:
۱۰۰	روش شناسایی یون ها:
۱۰۱	انواع ترکیب های یونی:
۱۰۲	رسم ساختار لوویس یون ها چند اتمی:

۱۰۳	محلول و مقدار حل شوندها
۱۰۴	انواع غلظت:
۱۰۶	روش های جداسازی مواد شیمیایی موجود در آب دریا:
۱۰۶	غلظت مولی (مولار):
۱۰۹	آیا نمک ها به یک اندازه در آب حل می شوند؟
۱۱۰	دسته بندی مواد (جامد) بر اساس میزان انحلال پذیری آن ها در آب:
۱۱۰	انواع محلول ها (بر اساس میزان حل شونده):
۱۱۳	معادله انحلال پذیری:
۱۱۶	انواع پیوند بین اتم ها:
۱۱۶	انواع پیوندها از نظر قطبیت:
۱۱۶	انواع مولکول ها از نظر قطبیت:
۱۱۶	راه های تشخیص مولکول های قطبی از مولکول های ناقطبی:
۱۱۸	عوامل مؤثر بر نیروهای بین مولکولی:
۱۱۸	ویژگی و رفتار آب (در میدان الکتریکی):
۱۱۹	پیوند هیدروژنی:
۱۲۰	بررسی پیوندهای هیدروژنی در HF ، NH_3 و آب:
۱۲۳	نیروهای بین مولکولی:
۱۲۴	انواع مخلوط ها:
۱۲۵	انواع محلول ها:
۱۲۷	انواع انحلال از نظر رسانایی:
۱۲۸	آیا گازها هم در آب حل می شوند؟
۱۲۸	عوامل مؤثر در انحلال پذیری گازها:
۱۳۰	انواع رسانایی الکتریکی:
۱۳۱	انواع مواد از نظر رسانایی:
۱۳۲	رد پای آب در زندگی:
۱۳۳	اسمز (گذرندگی):
۱۳۳	اسمز معکوس:
۱۳۳	روش های تصفیه آب: