

۳ هدیه
رایگان

کتاب ۱۰ جهش

دوره تندخوانی

سه بعد موفقیت در کنکور

۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴

کاملاً رایگان
از ما هدیه
بگیرید.

۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴



مهدی براتی

نویسنده کتاب ۱۰ جهش طلایی تارچه ۱۰۰
۱۸ سال تجربه تخصصی مشاوره تحصیلی
سرگروه توسعه شایستگی استان خوزستان
مشاور صدها رتبه برتر در کنکور

برای دریافت کلمه ۱۰ جهش را پیامک کنید

کانال تلگرام و شاد: mehdibaratimoshaver

مهدی براتی معمار ذهن رتبه ساز ۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴

۳ هدیه بی نظیر را به صورت کاملاً

رایگان از ما بگیرید.

چاپ دوم

۱۰ جهش طلایی

تا رتبه ۱۰۰

خودآموز برنامه ریزی در یک ساعت
انتخاب های سرنوشت ساز
مطالعه صحیح، هنر است
کمتر بخوانید، بیشتر تست بزنید
خدا حافظی با فراموشی
همیشه با انگیزه باشید
شبانه روز ۲۸ ساعت است!
چگونه تند خوان شوید
راز داشتن ذهن قدرتمند و بدون دغدغه
تمرکز بودا، حافظه اینشتین

مهدی براتی

به همراه
۱۹۹ هزار تومان
هدیه

۱- کتاب ۱۰ جهش طلایی تا رتبه ۱۰۰

توجه: کاملاً رایگان

۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴

www.moshaversubz.com

تند خوانی ویژه ی کنکور

چگونه در سال کنکور در سریع ترین زمان تندخوان شویم؟

مدرس: مهدی براتی
ویژه ی دانش آموزان
دانشجویان و مشاوران

۳- دوره تندخوانی ویژه کنکور

دوره ۳ بعد موفقیت در کنکور

- ✓ اصول مطالعه
(روش مطالعه و بودجه بندی و اهمیت هر درس ۱۳ قسمت)
- ✓ مهارت های مطالعه
(اصول تست زنی، آزمون دادن، خلاصه نویسی و ... ۱۴ قسمت)
- ✓ روانشناسی مطالعه
(مدیریت ذهن، کنترل استرس، تبیلی، افزایش عزت نفس و خودشناسی و ... ۲۶ قسمت)

مدرس: مهدی براتی
مؤلف، دانش آموزان

۲- سه بعد موفقیت در کنکور

به کانال ما در شاد و یا تلگرام بپیوندید .

[@mehdibaratimoshaver](https://www.instagram.com/mehdibaratimoshaver)

مرجع دانلود سوالات مفهومی ویژه نمره ۲۰ نهایی از سرگروه های درسی

۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴

نام درس: شیمی (۱)		محل مهر آموزشگاه		اداره کل آموزش و پرورش استان کردستان اداره آموزش و پرورش شهرستان قروه نام آموزشگاه: علامه حلی	
رشته: ریاضی		پایه: دهم		نام و نام خانوادگی: <u>امیررضا واشقانی مرهانی</u>	
شماره صفحه:		تعداد صفحه: ۴		پاسخنامه نیاز: دارد ☐ ندارد ☒	
تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۰		ساعت شروع: ۱۰:۳۰ صبح		زمان امتحان: ۹۰ دقیقه	
بارم		سوال		تعداد سؤال: ۱۳	

1.5	1 درست یا نادرستی عبارت های زیر را مشخص کنید. الف. هر چه دمای یک ستاره بیشتر باشد شرایط برای تشکیل عنصر سنگین تر فراهم میشود. ب. گاز برخلاف جامد و مایع تراکم پذیر است. پ. نور زرد لامپهایی که شب هنگام آزادراه ها و خیابان ها را روشن میسازد به دلیل وجود بخار مس در آنها است. ت. تفاوت آب آشامیدنی و دیگر آب ها در نوع و مقدار حل شونده های آنها است. خ. محلول، مخلوطی ناهمگن از چند ماده بوده که حالت ترکیب شیمیایی در سرتاسر آن یکسان و یکنواخت است. چ. ید در هگزان و اتنول در آب حل میشود.	1
1.25	2 در هر مورد کلمه صحیح داخل پرانتز را انتخاب کنید. الف. در جدول دوره های امروزی عناصرها براساس افزایش (عدد جرمی - عدد اتمی) مرتب شده اند. ب. دلیل جذب یون حاوی تکنسیم به وسیله ی غده ی تیروئید (بار مشابه - اندازه مشابه) یون حاوی تکنسیم با یون یدید است. پ. گاز نیتروژن به عنوان (اصلی ترین - کمترین) جزء سازنده هواکره، واکنش پذیری بسیار کمی دارد. ت. نیروی بین مولکولی ($\text{PH}_3 - \text{NH}_3$) بیشتر است. خ. نقطه جوش ($\text{HBr} - \text{HF}$) کمتر است.	2
2	3 به پرسشهای زیر پاسخ کوتاه دهید: الف. دو کاربرد گاز نیتروژن را بتوسیید ب. جدول تناوبی چند دوره و چند گروه دارد؟ پ. اوزون تروپوسفری در هوایی که تنفس می کنیم باعث چه آسیبهای می شود؟	3

نام درس: شیمی (۱)		محل مهر آموزشگاه		رشته کل آموزش و پرورش استان کردستان شماره آموزش و پرورش شهرستان قروه نام آموزشگاه: علامه حلی	
رشته: ریاضی		پایه: دهم		نام و نام خانوادگی:	
شماره صفحه:		تعداد صفحه: ۴		پاسخنامه نیاز: دارد ☐ ندارد ☒	
تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۰		ساعت شروع: ۱۰:۳۰ صبح		زمان امتحان: ۹۰ دقیقه	
تعداد سؤال: ۱۳		ردیف		سوال	

8	جدول زیر را کامل کنید.	1.5														
	<table border="1"> <thead> <tr> <th>نام ترکیب</th> <th>فرمول شیمیایی</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td>MgBr_2</td> </tr> <tr> <td>مس (I) اکسید</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>CCl_4</td> </tr> <tr> <td>کلسیم هیدروکسید</td> <td></td> </tr> <tr> <td></td> <td>K_2SO_4</td> </tr> <tr> <td>آمونیم کربنات</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	نام ترکیب	فرمول شیمیایی		MgBr_2	مس (I) اکسید			CCl_4	کلسیم هیدروکسید			K_2SO_4	آمونیم کربنات		
نام ترکیب	فرمول شیمیایی															
	MgBr_2															
مس (I) اکسید																
	CCl_4															
کلسیم هیدروکسید																
	K_2SO_4															
آمونیم کربنات																
9	در معادلهٔ انحلال هر یک از ترکیب های یونی زیر، جاهای خالی را پر کنید. (آ) $\text{NaOH(s)} \longrightarrow \dots\dots (\text{aq}) + \dots\dots (\text{aq})$ (ب) $\dots\dots (\text{s}) \longrightarrow \text{Al}^{3+}(\text{aq}) + 3\text{NO}_3^-(\text{aq})$	1														
10	با توجه به شکل زیر که بخشی از ایزوتوپهای بور را نشان میدهد، جرم اتمی میانگین بور را محاسبه کنید. $^{10}_{5}\text{B}$  $^{11}_{5}\text{B}$  	1.5														

نام درس: شیمی (۱)		محل مهر آموزشگاه		رده کل آموزش و پرورش استان کردستان اداره آموزش و پرورش شهرستان قروه نام آموزشگاه: علامه حلی	
رشته: ریاضی		پایه: دهم		نام و نام خانوادگی:	
شماره صفحه:	تعداد صفحه: ۴	☒ ندارد ☐ پاسخنامه نیاز: دارد			
تاریخ امتحان: ۱۴۰۲/۰۳/۲۰		ساعت شروع: ۱۰:۳۰ صبح	زمان امتحان: ۹۰ دقیقه	تعداد سؤال: ۱۳	
بارم	ردیف				

11	در یک نمونه آب آشامیدنی به جرم ۴۰۰ گرم، ۱/۲ میلیگرم یون سدیم وجود دارد. غلظت یون سدیم در این نمونه چند ppm است؟	1.5
12	۵ گرم KOH را در ۲۰ گرم آب حل میکنیم. درصد جرمی محلول پتاسیم هیدروکسید محاسبه کنید.	1.5
13	برای تهیه ۲۰۰ میلی لیتر محلول سدیم نیترات ۰/۲ مول بر لیتر به چند مول و چند گرم حل شونده نیاز است؟	1.5
نام و نام خانوادگی: تاریخ و امضاء:		نمره با عدد: نمره با حروف:

درباره حق موقتی باشید شیرازی

الف) درست (ب) درست (پ) نادرست (ت) درست (خ) نادرست
جمع درست

۲. الف) عدد اتمی (ب) اندازه شاره (پ) اتمی ترین (ت) ۷۴۳

خ) HBr

۳. الف) ۱- پیک کردن تاپر خود روها ۲- نامگذاری نمونه های بیولوژیکی

ب) جدول نابون افروزی دارای ۷ دوره و ۱۸ گروه اتمی

پ) باعث بروز بیماری های از جمله آسم، سرطان ریه، برونشیت و حتی مرگ می شود

۴. الف) قانون هندی بیان می کند که انحلال پذیری گازها در آب با فشار وارده بر معلقه رابطه خطی دارد

ب) سوخت پس از سوختن می باشد در فشار خود علاوه بر کربن و هیدروژن، دارای اکسیژن نیز می باشد و از بقایای محصولات گدازه ها مانند ذرات و نشیله قابل تولید است.

پ) به والشتی علاوه بر شریف والشت درجهت رفت؛ والشت درجهت برگشت نیز می تواند شریف کند؛ والشت برگشت نیز می تواند برگشتی کند.

۵. الف) $34Kr : 1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^{10}, 4s^2, 4p^6$

ب) این عنصر در دسته گازهای نجیب قرار دارد.

پ) این عنصر در گروه ۱۸ و در دوره ۴ قرار دارد.

PPm Na^+ = $\frac{\text{وزن } \text{Na}^+}{\text{وزن العينة}} \times 10^4 = \frac{0.2 \text{ mg } \text{Na}^+}{100 \text{ g}} \times 10^4 =$

$\frac{2 \times 10^{-4} \text{ g } \text{Na}^+}{100 \text{ g}} \times 10^4 = 0.2 \text{ PPm } \text{Na}^+$ ✓

KOH وزن = $\frac{\text{KOH } \text{وزن}}{\text{وزن العينة}} \times 100 = \frac{\text{KOH } \text{وزن}}{\text{وزن العينة} + \text{KOH } \text{وزن}} \times 100 =$

$\frac{w}{100 + w} \times 100 = \frac{w}{100} \times 100 = 20\%$ ✓

مول NaOH $\times \frac{0.2 \text{ mol NaOH}}{1000 \text{ g NaOH}} = 0.002 \text{ mol NaOH}$ ✓

$0.002 \text{ mol NaOH} \times \frac{40 \text{ g NaOH}}{1 \text{ mol NaOH}} = 0.08 \text{ g NaOH}$ ✓