

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 تارته 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 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://t.me/mehdibaratimoshaver)

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

۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴

شماره صفحه : ۱		باسمه تعالی		تعداد صفحات: ۲											
نام درس : شیمی		اداره کل آموزش و پرورش استان البرز		مدت امتحان: ۷۵ دقیقه											
پایه : ۱۰		مدیریت آموزش و پرورش شهرستان کرج ناحیه ۴		تاریخ امتحان : ۱۴۰۲/۰۳/...											
رشته: علوم تجربی		دبیرستان : فاطمیه		ساعت امتحان :											
نام دبیر: اکرادی		نوبت دوم خرداد ماه ۱۴۰۲		شماره دایر:											
نام و نام خانوادگی :															
ردیف	تذکر : پاسخ سوالات را با استفاده از خودکار مشکی یا آبی در پاسخنامه بنویسید/ ماشین حساب مجاز نیست.														
۱	باتوجه به عنصر ^{20}Ca به سوالات پاسخ دهید : الف) آرایش الکترونی <u>گسترده</u> و <u>فشرده</u> آن را رسم کنید ؟ ب) کلسیم در کدام <u>گروه</u> از عناصر جدول تناوبی قرار دارد ؟ پ) <u>نماد شیمیایی</u> یون پایدار عنصر را مشخص کنید ؟ ت) این عنصر به کدام <u>دسته</u> از عناصر جدول تناوبی تعلق دارد ؟														
۲	جاهای خالی را با انتخاب کلمه صحیح کامل کنید ؟ { قطبی – ناقطبی – استوکیومتری واکنش – ضریب استوکیومتری – کسر تبدیل } الف) به بخشی از دانش شیمی که به ارتباط کمی میان مواد شرکت کننده در هر واکنش می پردازد و به هر یک از ضرایب مواد شرکت کننده در یک معادله موازنه شده می گویند. ب) مولکول O_3 و مولکول O_2 است .														
۳	واژه های زیر را تعریف کنید ؟ الف) فرآیند نشر: ب) قانون آووگادرو :														
۴	جلوی عبارت صحیح "ص" و جلوی عبارت غلط "غ" قرار دهید ؟ الف) یون پتاسیم (K^+) برای تنظیم و عملکرد مناسب دستگاه عصبی بسیار ضروری است . ب) پرتو فرابنفش ، طول موج بیشتری نسبت به پرتو فروسرخ دارد .														
۵	ستون "الف" را به ستون "ب" وصل کنید : (یک واژه اضافی است) <table><tr><td>الف</td><td>ب</td></tr><tr><td>غلظت</td><td>حالت فیزیکی و شیمیایی در سرتاسر آن یکنواخت است .</td></tr><tr><td>انحلال یونی</td><td>مولکول های حل شونده ماهیت خود را حفظ میکند .</td></tr><tr><td>انحلال مولکولی</td><td>مقدار حل شونده در مقدار معینی از حلال یا محلول</td></tr><tr><td>محلول</td><td></td></tr></table>					الف	ب	غلظت	حالت فیزیکی و شیمیایی در سرتاسر آن یکنواخت است .	انحلال یونی	مولکول های حل شونده ماهیت خود را حفظ میکند .	انحلال مولکولی	مقدار حل شونده در مقدار معینی از حلال یا محلول	محلول	
الف	ب														
غلظت	حالت فیزیکی و شیمیایی در سرتاسر آن یکنواخت است .														
انحلال یونی	مولکول های حل شونده ماهیت خود را حفظ میکند .														
انحلال مولکولی	مقدار حل شونده در مقدار معینی از حلال یا محلول														
محلول															
۶	معادله واکنش زیر را موازنه کنید ؟ $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightleftharpoons \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$														

۷	علت پدیده های زیر چیست ؟ (توضیح دهید) الف) میوه خشک درون آب قرار میگیرد ، میوه آبدار و متورم میشود : ب) قرار گرفتن خیار در آب شور ، باعث چروکیده شدن آن میشود : پ) فرآیند چگونگی تولید آب شیرین از آب دریاچه :	۳										
مسئله : در حل مسائل نوشتن فرمول و راه حل الزامی است .												
۸	برای تهیه ۲ لیتر محلول سدیم کلرید ۰/۱ مول بر لیتر به چند گرم سدیم کلرید خالص نیاز داریم ؟ (NaCl=58/44g/mol)	۱/۵										
۹	با توجه به جدول زیر : معادله ای برای انحلال پذیری پتاسیم کلرید در دمای صفر و ۶۰ درجه بدست آورید ؟ <table><tr><td>Θ (درجه سانتی گراد)</td><td>0</td><td>20</td><td>40</td><td>60</td></tr><tr><td>S</td><td>27</td><td>33</td><td>39</td><td>46</td></tr></table>	Θ (درجه سانتی گراد)	0	20	40	60	S	27	33	39	46	۲
Θ (درجه سانتی گراد)	0	20	40	60								
S	27	33	39	46								
۱۰	در اثر اکسایش کامل ۹۰ گرم گلوکز ، چند لیتر گاز کربن دی اکسید در شرایط استاندارد طبق معادله زیر تولید میشود ؟ (C ₆ H ₁₂ O ₆ =180g/mol) C ₆ H ₁₂ O ₆ (aq) + 6O ₂ (g) $\rightleftharpoons$ 6Co ₂ (g) +6H ₂ o(l) موفق باشید.	۲/۵										
نمره با عدد: نام دبیر : اکرادی												
نمره با حروف : تاریخ و امضا :												
نمره تجدید نظر : گروه شیمی:												

شماره صفحه : ۱		باسمه تعالی		تعداد صفحات: ۱	
نام درس : پاسخنامه شیمی		اداره کل آموزش و پرورش استان البرز		مدت امتحان : ۷۵ دقیقه	
پایه : ۱۰ رشته: علوم تجربی		مدیریت آموزش و پرورش شهرستان کرج ناحیه ۴		تاریخ امتحان : ۱۴۰۲/۰۳/...	
کلاس: نام دبیر: اکرادی		دبیرستان : فاطمیه		ساعت امتحان :	
نام و نام خانوادگی :		نوبت دوم خردادماه ۱۴۰۲		شماره داوطلب :	
ردیف					
۱	$1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^6 4S^2$ (الف) $[18Ar] 4S^2$ (ب) گروه ۲ (پ) Ca^{2+} (ت) دسته S				
۲	(الف) استوکیومتری واکنش – ضریب استوکیومتری (ب) قطبی – ناقطبی				
۳	(الف)فرآیندی که در آن یک ماده شیمیایی با جذب انرژی از خود پرتو الکترومغناطیسی گسیل می دارد . (ب) در دما و فشار یکسان ، حجم یک مول از گازهای گوناگون با هم برابر است .				
۴	(الف) ص (ب) غ				
۵	محلول : حالت فیزیکی و شیمیایی در سرتاسر آن یکنواخت است . انحلال مولکولی : مولکول های حل شونده ماهیت خود را حفظ میکنند . غلظت : مقدار حل شونده در مقدار معینی از حلال یا محلول				
۶	$3Ca(OH)_2+2H_3PO_4 \rightleftharpoons Ca_3(Po_4)_2 + 6 H_2O$				
۷	(الف) مولکول آب خود به خود از محیط رقیق با گذر از روزنه های دیواره سلولی به محیط غلیظ می رود . (ب)غلظت نمک در آب شور بیشتر از خیار است ، مولکول آب (طبق اسمز) از بافت میوه (محیط رقیق) به آب شور (محیط غلیظ) رفته ، خیار آب خود را از دست داده و چروکیده میشود. (پ) فرآیند اسمز معکوس یا وارونه : مولکول آب تحت فشار از طریق غشا نیمه تراوا از محیط غلیظ (آب شور) به محیط رقیق رانده ، با جدا شدن آب از نمک های حل شده در آن ، آب شیرین تولید میشود .				
۸	$V=2L \quad M=0/1 \text{ mol/L} \quad n=?$ $M=n/v \quad 0/1=n/2 \quad n=0/1 * 2 = 0/2 \text{ mol NaCl}$				
۹	$S - s_1 = s_2 - s_1/\theta_2 - \theta_1(\theta - \theta_1)$ $S - 27 = \frac{46 - 27}{60 - 0}(\theta - 0)$ $S - 27 = 0.3\theta \quad S = 0.3\theta + 27$				
۱۰	$90grC_6H_{12}O_6 * \frac{1mol}{180gr} = 0.5molC_6H_{12}O_6 * \frac{6molco_2}{1molC_6H_{12}O_6} = 3molco_2 * 22. \frac{4lco_2}{1molco_2} = 67/2lco_2$				