

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 برای 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 برای

۱- کتاب ۱۰ جهش طلایی تا رتبه ۱۰۰

به همراه
۱۹۹ هزار تومان
هدیه

توجه: کاملاً رایگان

۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴

www.moshaversubz.com

تند خوانی ویژه کنکور

چگونه در سال کنکور در سریع ترین زمان تندخوان شویم؟

مدرس: مهدی برای
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 برای
موزه، دانش، آهنگ

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

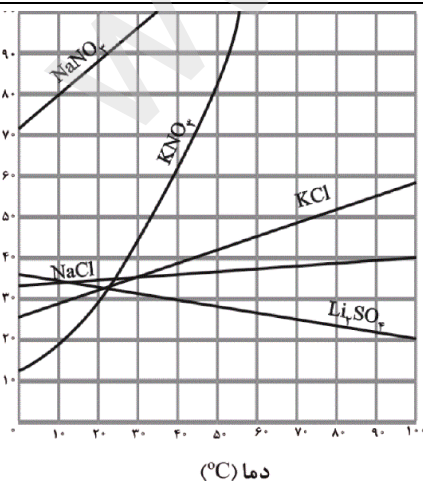


او کسی است که آسمان ها و زمین را در شش روز آفرید

۲	درستی یا یادرسی موارد زیر را مشخص کنید و موارد غلط را تصحیح کنید (الف) در لایه ظرفیت $^{26}_{26}Fe$ ۶ الکترون وجود دارد (ب) هرچه فاصله لایه از هسته بیشتر شود انرژی کمتر می شود (پ) انحلال گازها در آب به نوع گاز بستگی ندارد و فقط تابع فشار و دمای محیط است. (ت) آب دریاها مخلوطی همگن است	۱
۲	جاهای خالی را پر کنید. (الف) اورانیوم شناخته شده ترین فلزپرتوزایی است که ایزوتوپ آن بعنوان سوخت در راکتورهای هسته ای استفاده می شود. (ب) مولکول هایی که در میدان الکتریکی جهت می گیرند مولکول های گفته می شود. (پ) و نمونه هایی از سوخت سبز هستند	۲
۱	پاسخ مناسب را انتخاب کنید: (a) در مورد H_2O و H_2S چند مورد از موارد زیر درست است؟ ($S=32$ $O=16$ gr.mol ⁻¹) (الف) در هر دو مولکول نسبت جفت الکترون های پیوندی به ناپیوندی برابر ۱ است (ب) هردو مولکول به دلیل قطبی بودن در میدان الکتریکی جهت گیری می کنند. (پ) دمای جوش H_2O از H_2S بدلیل جرم مولکولی بیشتر بالاتر است. (ت) در دمای اتاق هردو مایع هستند ۱ (۴) ۲ (۳) ۳ (۲) ۴ (۱) (b) نخستین عنصر ساختگی دست بشر کدام است؟ $^{99}_{42}Tc$ (۴) $^{98}_{42}Tc$ (۳) $^{98}_{43}Tc$ (۲) $^{99}_{43}Tc$ (۱)	۳
۲	مفاهیم زیر را توضیح دهید. (الف) نشر: (ب) شبیه شبیه را حل می کند: (پ) انحلال پذیری: (ت) اسمز:	۴
۱,۵	رابطه انحلال پذیری گازها در آب را با دما و فشار را توضیح دهید.	۵
۱,۵	(الف) حجم یکسانی از گازهای نیتروژن و اکسیژن را وارد دو ظرف مجزا می کنیم. اگر در دمای ثابت فشار گاز اکسیژن را دوبرابر کنیم و در فشار ثابت دمای گاز نیتروژن را (بر حسب کلون) دوبرابر کنیم نسبت حجم گاز اکسیژن و نیتروژن را در حالت نهایی حساب کنید.	۶

۱	(ب) حجم گازی در دمای ۷ درجه سلسیوس و فشار ۱ اتمسفر برابر ۱۴۰ سانتی متر مکعب است. اگر در فشار ثابت دمای گاز را به ۱۰۰ درجه سلسیوس برسانیم حجم گاز چقدر خواهد شد؟	
۰,۵ ۰,۷۵ ۰,۲۵ ۰,۵	با توجه به عناصر (19C, 32B, 29A) به سوالات پاسخ دهید. الف) کدام یک از عناصر متعلق به عناصر دسته d جدول تناوبی می باشد؟ آرایش الکترونی کامل آن را مشخص کنید. ب) آرایش الکترونی فشرده همه عناصر داده شده در بالا را بنویسید. پ) در عنصر B چند الکترون با $l=1$ وجود دارد؟ ت) ترتیب پر شدن زیرلایه های داده شده را مشخص کنید: 5p, 6s, 5d, 4f	۷
۲	الف) محلول ۵ مولار از HCl با چگالی ۱/۲ گرم بر میلی لیتر دارای چه غلظتی بر حسب ppm است؟ $Cl=35.5$ $H=1$ $gr.mol^{-1}$ ب) اگر ۱۴۸ گرم منیزیم نیترات را در ۲ لیتر آب حل کنیم غلظت مولی یون نیترات را در این مقدار آب بدست آورید. (منیزیم نیترات را در آب محلول فرض کنید) $Mg=24$ $N=14$ $O=16$ $gr.mol^{-1}$	۸
۱ ۱	باتوجه به شکل به سوالات پاسخ دهید. الف) درصد جرمی پتاسیم کلرید در دمای ۷۵ درجه چند است؟ ب) کدام نمک ها انحلال گرماگیر و کدام انحلال گرمازا دارند؟ همه را مشخص کنید.	۹

انحلال پذیری (گرم حل شونده در ۱۰۰ گرم آب)



۱,۵	ساختار لوویس ترکیبات زیر را رسم کنید و با ذکر دلیل بگویید کدام مولکول قطبی و کدام ناقطبی است $P=15, N=7, Cl=17, F=9$ $C=6, H=1$ SO_3 و CH_3Cl و NH_3	۱۱
۱,۵	نام یا فرمول شیمیایی ترکیبات داده شده را بنویسید. آلومینیوم سولفید: CCl_4: منیزیم نیترات: CuS: آهن (III) اکسید: N_2O_5	۱۲

۲	درستی یا نادرستی موارد زیر را مشخص کنید و موارد غلط را تصحیح کنید الف) در لایه ظرفیت $26Fe$ ۶ الکترون وجود دارد $\checkmark$ ب) هرچه فاصله لایه از هسته بیشتر شود انرژی کمتر می شود $\checkmark$ ج) انحلال گازها در آب به نوع گاز بستگی ندارد و فقط تابع فشار و دمای محیط است. ت) آب دریاها مخلوط همگن است $\checkmark$ جاهای خالی را پر کنید.	۱
۲	الف) اورانیوم شناخته شده ترین فلز پرتوزایی است که ایزوتوپ ^{238}U آن بعنوان سوخت در راکتورهای هسته ای استفاده می شود. ب) مولکول هائی که در میدان الکتریکی جهت می گیرند مولکول های قطبی $\checkmark$ گفته می شود. ج) نمونه هایی از سوخت سبز هستند	۲
۱	پاسخ مناسب را انتخاب کنید: ا) در مورد H_2O و H_2S چند مورد از موارد زیر درست است؟ $(S=32 \ O=16 \text{ gr.mol}^{-1})$ الف) در هر دو مولکول نسبت جفت الکترون های پیوندی به ناپیوندی برابر ۱ است $\checkmark$ ب) هر دو مولکول به دلیل قطبی بودن در میدان الکتریکی جهت گیری می کنند. $\checkmark$ ج) دمای جوش H_2O از H_2S بدلیل جرم مولکولی بیشتر بالاتر است. ت) در دمای اتاق هر دو مایع هستند د) نخستین عنصر ساختمانی دمت پتاسیم کدام است؟ ۱) ^{99}Tc ۲) ^{98}Tc ۳) ^{97}Tc ۴) ^{96}Tc	۳
۲	مفاهیم زیر را توضیح دهید. الف) انشور: ΔT در انتقال انرژی به واسطه تابش $\checkmark$ ب) شیشه شیشه را حل می کند: $\checkmark$ ج) قطبی که درج و ناقطبی که درج قطبی شوند $\checkmark$ د) انحلال پذیری: $\checkmark$ ت) اسمز: $\checkmark$	۴
۱,۵	رابطه انحلال پذیری گازها در آب را با دما و فشار را توضیح دهید $\uparrow P \rightarrow \uparrow S$ $\downarrow T \rightarrow \downarrow S$	۵
۱,۵	الف) حجم یکسانی از گازهای نیتروژن و اکسیژن را وارد دو ظرف مجزا می کنیم. اگر در دمای ثابت فشار گاز اکسیژن را دوبرابر کنیم و در فشار ثابت دمای گاز نیتروژن را (بر حسب کلوین) دوبرابر کنیم نسبت حجم گاز اکسیژن و نیتروژن را در حالت نهایی حساب کنید $P_2 = 2P_1 \rightarrow V_{O_2} = \frac{1}{2} V_{O_1}$ $T_2 = 2T_1 \rightarrow V_{N_2} = 2V_{N_1}$ $\frac{V_{O_2}}{V_{N_2}} = \frac{1}{4}$	۶

۱	ب) حجم گازی در دمای ۷ درجه سلسیوس و فشار ۱ اتمسفر برابر ۱۴۰ سانتی متر مکعب است. اگر در فشار ثابت دمای گاز را به ۱۰۰ درجه سلسیوس برسانیم حجم گاز چقدر خواهد شد؟ $PV = nRT \Rightarrow 1 \times 140 = nR \cdot (273 + 7)$ $nR = \frac{140}{280} = 0.5$ $1 \times V = 0.5 \times 100 \Rightarrow V = 50 \text{ cm}^3$	
۰,۵ ۰,۷۵ ۰,۲۵ ۰,۵	با توجه به عناصر (19C, 32B, 29A) به سوالات پاسخ دهید. الف) کدام یک از عناصر متعلق به عناصر دسته d جدول تناوبی می باشد؟ آرایش الکترونی کامل آن را مشخص کنید. ب) آرایش الکترونی فشرده همه عناصر داده شده در بالا را بنویسید. پ) در عنصر B چند الکترون با 1 وجود دارد؟ $A: [Ar] 3d^4 4s^2 \Rightarrow 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4 4s^2$ $B: [Ar] 3d^1 4s^2 4p^1$ $C: [Ar] 4s^1$ ترتیب پر شدن زیرلایه های داده شده را مشخص کنید: $5p, 6s, 5d, 4f$ $\frac{5}{2}, \frac{6}{3}, \frac{5}{1}, \frac{4}{2}$	۷
	الف) محلول ۵ مولار از HCl با چگالی ۱/۲ گرم بر میلی لیتر دارای چه غلظتی بر حسب ppm است؟ $Cl=35.5 \quad H=1 \text{ gr.mol}^{-1}$ $\frac{112g}{1ml} \times \frac{1000ml}{1l} = \frac{112000g}{l} = ppm$	
۲	ب) اگر ۱۴۸ گرم نیتروژن را در ۲ لیتر آب حل کنیم غلظت مولی یون نیترات را در این مقدار آب بدست آورید (نیتروژن نیترات را در آب محلول فرض کنید) $Mg=24 \quad N=14 \quad O=16 \text{ gr.mol}^{-1}$ $148g \text{ } Mg(NO_3)_2 \times \frac{1ml}{148g} = 1 \text{ mol } Mg(NO_3)_2$ $M = \frac{n}{V} = \frac{1 \text{ mol}}{2l} = 0.5 \text{ mol/l}$ $Mg(NO_3)_2 = 148g \text{ } \Rightarrow 2 \text{ mol } NO_3^-$	۸
۱	با توجه به شکل به سوالات پاسخ دهید. الف) درصد جرمی پتاسیم کلرید در دمای ۷۵ درجه چند است؟ $\frac{50g \text{ } KCl}{50g \text{ } KCl + 100g \text{ } H_2O} \times 100 = \frac{50}{150} \times 100 = 33.3\%$ ب) کدام نمک ها انحلال گرماگیر و کدام انحلال گرمازا دارند؟ همه را مشخص کنید. KNO_3 , KCl , Li_2SO_4 (گرم کننده) $NaNO_3$ (گرم کننده)	۹

۱,۵	$P=15, N=7, Cl=17, F=9, C=6, H=1$ SO_3 و CH_3Cl و NH_3	۱۱
۱,۵	نام یا فرمول شیمیایی ترکیبات داده شده را بنویسید. Al_2S_3 آلومینیوم سولفید CCl_4 کلرین تetrachloride $Mg(NO_3)_2$ منیزیم نیترات CuS آهن (III) اکسید: Fe_2O_3 N_2O_5 من II سولفید در نیترات است	۱۲

۱,۵	$P=15, N=7, Cl=17, F=9, C=6, H=1$ SO_3 و CH_3Cl و NH_3	۱۱
۱,۵	نام یا فرمول شیمیایی ترکیبات داده شده را بنویسید. Al_2S_3 آلومینیوم سولفید CCl_4 کلرین تetrachloride $Mg(NO_3)_2$ منیزیم نیترات CuS آهن (III) اکسید: Fe_2O_3 N_2O_5 من II سولفید در نیترات است	۱۲