

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

به همراه
۱۹۹ هزار تومان
هدیه

مهدی براتی

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

شماره صندلی:		امتحانات خرداد ماه 1402 دبیرستان سمیه		باسمه تعالی
تعداد صفحه: 3	نام و نام خانوادگی:	رشته و پایه: ریاضی- تجربی- پایه دهم	سوالات امتحان درس: شیمی 1	
ساعت شروع: 10 صبح	تاریخ امتحان: 1402/3/10	مدت امتحان: 90 دقیقه	دوره دوم متوسطه	

ردیف	استفاده از ماشین حساب مجاز می باشد.	بارم
1	جاهای خالی را با عبارات مناسب پر کنید. الف - یکای جرم اتمی..... می باشد. ب - در اتم ^{24}Cr ، الکترون در لایه ی سوم وجود دارد. پ - بیشترین مقدار از یک ماده ی حل شونده که در 100 گرم آب و در دمای معین حل می شود را می گوئیم. ت - انحلال پذیری کلسیم سولفات در 100 گرم آب برابر 0/23 گرم می باشد بنابراین این ماده را یک ماده ی در نظر می گیرند. ث - اگر سوختن هیدروکربن ناقص باشد، با تولید گاز سمی همراه است. ج - در تصفیه ی آب به روش صافی کربن در آب تصفیه شده باقی می ماند. چ - در فرایند با اعمال فشار مولکولهای آب از محیط غلیظ به محیط رقیق جابجا می شوند. ح - PH محلول آبی CO_2 است. خ) انرژی نیز همانند ماده در نگاه ماکروسکوپی است. د) کره ی زمین از دیدگاه پویاست.	2/5
2	درستی یا نادرستی جملات زیر را مشخص کنید و شکل درست جملات نادرست را بنویسید الف) افزودن مقداری حلال به محلولی با غلظت معین، غلظت محلول را افزایش می دهد. ب) حجم یک نمونه گاز با دمای آن رابطه ی مستقیم دارد. پ) انحلال پذیری گازها در آب با افزایش فشار افزایش و با کاهش دما، کاهش می یابد. ج) آرگون پس از نیتروژن و اکسیژن، فراوان ترین گاز موجود در هواکره است.	1/5
3	اگر آرایش الکترونی اتم عنصر X به $4p^5$ ختم شود، آ) آرایش الکترونی گسترده ی آن را بنویسید. ب) دوره و گروه آن را تعیین کنید. دوره:..... گروه:..... پ) این اتم در شرایط مناسب به چه یونی تبدیل میشود؟ ت) عدد اتمی آن را تعیین کنید.	1/5
4	1) ساختار لوویس را برای هریک از ترکیبات زیر رسم کنید. 2) کدام یک از ترکیبات داده شده، قطبی و کدام ناقطبی می باشد؟ ^{6}C , ^{16}S , ^{8}O , ^{7}N الف) SO_2 ب) HCN	1/5

5	به سوالات زیر پاسخ دهید. الف) گاز HCl زودتر به مایع تبدیل می شود یا N_2 ؟چرا؟.....نقطه ی جوش کدام یک بیشتر است؟..... ب) عوامل موثر بر انحلال پذیری گازها را فقط نام ببرید. پ) نقطه ی جوش دو ترکیب NH_3 و PH_3 را با ذکر علت مقایسه کنید. ت) رنگ شعله ی ترکیب لیتیم کلرید چیست؟ ث) طی کدام فرایند، آمونیاک تولید می شود؟ ج) حدود 75 درصد از جرم هوا کره در نزدیک ترین لایه به زمین قرار دارد این لایه چه نام دارد؟ چ) یک کاربرد برای اوزون بنویسید. ح) دمای 20 درجه سلسیوس چند کلوین است؟	3										
6	اتم مس دارای دو ایزوتوپ به جرم های 63 و 65 می باشد، اگر درصد فراوانی ایزوتوپ سبک تر 23 درصد باشد، جرم اتمی میانگین را برای اتم مس محاسبه کنید.	1										
7	واکنش زیر را موازنه کنید. $NaN_3(s) \rightarrow Na(s) + N_2(g)$	0/75										
8	نام یا فرمول ترکیبات زیر را بنویسید. Al_2O_3 $Fe_2(SO_4)_3$ پتاسیم نیترات..... کروم (III) اکسید.....	1										
9	ترکیبات مولکولی زیر را نام گذاری یا فرمول نویسی کنید. الف) دی نیتروژن پنتا اکسید..... ب) NO_2	0/5										
10	با توجه به جدول زیر: الف) معادله ی نشان دهنده ی وابستگی انحلال پذیری (S) پتاسیم کلرید بر حسب دما را بنویسید. <table><tr><td>30</td><td>20</td><td>10</td><td>0</td><td>t(°C)</td></tr><tr><td>70</td><td>50</td><td>30</td><td>10</td><td>انحلال پذیری (g) در 100 گرم آب</td></tr></table> ب) انحلال پذیری این ترکیب یونی را در دمای 15 °C به دست آورید.	30	20	10	0	t(°C)	70	50	30	10	انحلال پذیری (g) در 100 گرم آب	1
30	20	10	0	t(°C)								
70	50	30	10	انحلال پذیری (g) در 100 گرم آب								

11	مسئله های زیر را حل کنید. آ اگر در 400 میلی لیتر محلول سدیم هیدروکسید 8 گرم از آن حل شده باشد، غلظت مولی محلول را بدست آورید. ($\text{NaOH}=40 \text{ g/mol}$) ب) در 400g محلول پتاسیم کلرید 10 درصد جرمی چند گرم KCl و چند گرم آب وجود دارد؟	2
12	در واکنش $\text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{NH}_3(\text{g})$ در دما و فشار معین (شرایط استاندارد) الف) برای تولید 120 لیتر گاز آمونیاک چند لیتر هیدروژن نیاز است؟ ب) از واکنش 5 مول گاز نیتروژن با مقدار کافی گاز هیدروژن چند گرم آمونیاک تولید می شود؟ ($\text{H}=1$, $\text{N}=14 \text{ g/mol}$)	1/75
13	الف) علت انحلال استون در آب را بیان کنید. ب) دو سوخت سبز نام ببرید. ج) معادله ی انحلال ترکیب یونی زیر را بنویسید و آن را موازنه کنید. $\text{Li}_2\text{S}(\text{s}) \longrightarrow \dots\dots\dots(\text{aq}) + \dots\dots\dots(\text{aq})$ د) گشتاور دوقطبی کدام یک از مواد داده شده در زیر بزرگتر از صفر است؟ اتانول- ید - آب - هگزان	2
	با آرزوی موفقیت	

لسمه مقالی

زیربارم سیمی دهم - هزار ۱۴۰۲ - دیرستان سیمه

۱- الف - amu ب - ۳۳ اکزن پ - انحلال پذیری
ت - هم حلول ث - CO ج - کربن

ج - امونیکوس ج - محلول از ۱۷ اندکی هر مورد (۱۲۵)
خ - پیوسته

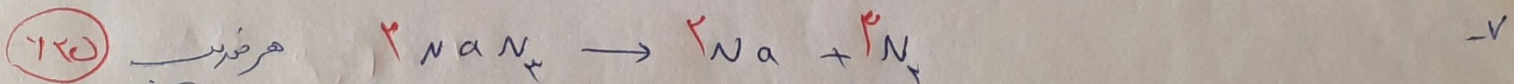
۲- الف - نارسیست، کاهش می دهد (۱۵) ب - درست (۱۲۵)
پ - نارسیست - امونیکوس (۱۵) ج - درست (۱۲)

۳- الف - ۳۵ (ت) ب - ۱۷ (ت) ج - ۴ (ت) د - ۱۲ (ت)
پ - ۱۲ (ت) ج - ۱۲ (ت) د - ۱۲ (ت)

۴- الف - ب - قطبی ج - قطبی د - قطبی

۵- الف (۱۲۵) HCl ، چون قطبی است - HCl (۱۲۵)
ب - دیا و متیاز هر مورد (۱۲۵) پ - ۱۷ (ت) ج - ۱۲ (ت) د - ۱۲ (ت)

$$\bar{n} = \frac{\mu_1 a_1 + \mu_2 a_2}{1} = \frac{(9 \times 1449) + (145 \times 177)}{1} = 4456 = 44,56$$



۱- الف - اونیوم اکسید (۱۲۵) ب - آهن (III) سولفات (۱۲۵)
ج - ۱۲ (ت) د - ۱۲ (ت)

ب) استخراج از آسید (۱۲۵)

(۱۲۵) N_2O

۹- الف)

$$s = a + b$$

الف) $S = 0.12\theta + 10$ (۱۲۵)

$$a = \frac{s_2 - s_1}{t_2 - t_1} = \frac{3 - 10}{10 - 0} = -0.7$$

ب) $S = (-0.7 \times 15) + 10 = 9.5$ (۱۲۵)

الف) $\mu = \frac{n}{V} = \frac{75}{10^{-3}} = 75 \text{ mol/L}$ (۱۲۵)

۱۱- $x \text{ mol} = 18 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol}}{18 \text{ g}} = 1 \text{ mol}$ (۱۲۵)

ب) $\frac{\text{جرم حل شونده}}{\text{جرم محلول}} \times 100$ (۱۲۵)

$$10 = \frac{x}{E} \times 100$$

$x = 10 \text{ g}$
جرم حل شونده (۱۲۵)

$$E_{\infty} - E_0 = 34.9 \text{ g}$$

الف)

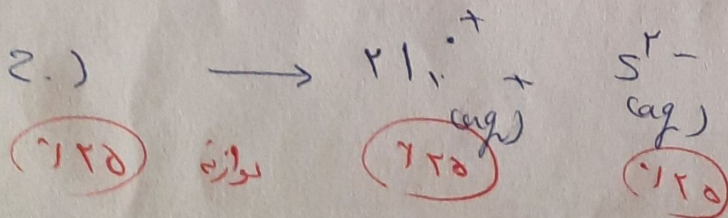
$$x \text{ L } H_2 = 12.0 \text{ L} \times \frac{1 \text{ mol } NH_3}{22.4 \text{ L}} \times \frac{2 \text{ mol } H_2}{1 \text{ mol } NH_3} \times \frac{22.4 \text{ L } H_2}{1 \text{ mol } H_2} = 11.2 \text{ L } H_2$$

ب)

$$x \text{ g } NH_3 = 3 \text{ mol } N_2 \times \frac{1 \text{ mol } NH_3}{1 \text{ mol } N_2} \times \frac{17 \text{ g } NH_3}{1 \text{ mol } NH_3} = 51 \text{ g } NH_3$$

۱۳- الف) قطبی بوده استون را (۱۲۵)

ب) اتانول در رشتن حلال است (۱۲۵)



د- آب - اتانول هر کدام (۱۲۵)

$$x = 20$$