

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 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://t.me/mehdibaratimoshaver)

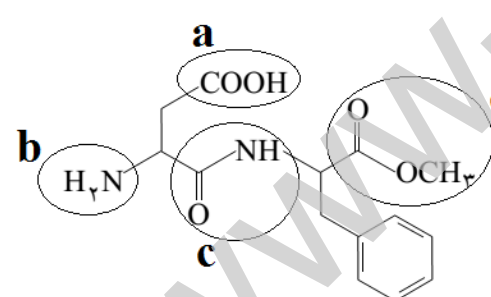
مرجع دانلود سوالات مفهومی ویژه نمره ۲۰ نهایی از سرگروه های درسی

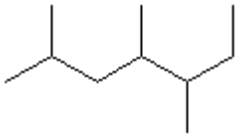
۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴



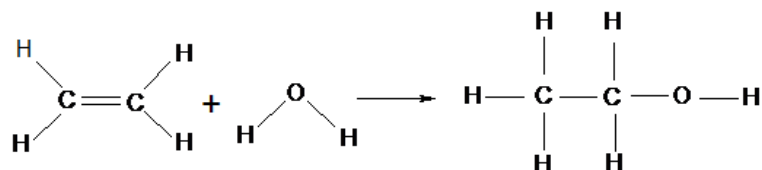
نام و نام خانوادگی:	مدت امتحان: 90 دقیقه	تاریخ امتحان: 1402/3/3	نمره مستمر:
کلاس:	نام درس: شیمی ۲	تعداد برگ:	نمره پایانی:
شماره صندلی:	پایه: یازدهم	نام و نام خانوادگی و امضاء دبیر:	

ردیف	استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است .	پارم
۱	در هر مورد واژه نادرست را خط بزنید و جمله را کامل کنید. (آ) رنگهای زیبا در سنگهای گران بها نشانی از وجود برخی ترکیب های (فلزهای اصلی - فلزهای واسطه) است. (ب) هرچه شعاع اتمی یک فلز (کوچکتر - بزرگتر) باشد آسان تر الکترون از دست می دهد. (ج) عنصرهایی که شماره الکترون های بیرونی ترین لایه الکترونی اتم آنها برابر است در یک (گروه - دوره) هستند. (د) ظرفیت گرمایی با جرم جسم رابطه ی (مستقیم - وارونه) دارد. (ه) یک ویژگی بنیادی در همه ی واکنش های شیمیایی (تولید رسوب - داد و ستد گرما) می باشد. (و) هرچه دمای ماده ای پایین تر باشد میانگین تندی و میانگین انرژی ذره های سازنده آن (بیشتر - کمتر) است.	۱/۵
۲	درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید. در صورت نادرست بودن، <u>دلیل</u> آن را بنویسید. (آ) عنصر ${}_{34}A$ به گروه ۱۵ جدول تناوبی تعلق دارد. (ب) آلکین ها مانند آلکن ها واکنش پذیری زیادی دارند. (ج) مولکول های نشاسته در شرایط مناسب مانند محیط مرطوب یا کاتالیزگر به مونومرهای اتن تجزیه می شوند. (د) پلی استرها از واکنش دی کربوکسیلیک اسیدها با دی آمین ها تهیه می شوند.	۱/۷۵
۳	علت موارد زیر را بیان کنید. (آ) افرادی که با گریس کار می کنند دست های خود را به جای آب با بنزین و نفت می شویند؟ (ب) شعله آتش، گرد آهن موجود در کپسول چینی را داغ و سرخ می کند. در حالی که پاشیدن و پخش کردن گرد آهن بر روی شعله سبب سوختن آن می شود. (پ) پلیمرهای تهیه شده از هیدروکربن های سیر نشده تمایلی به شرکت در واکنش ها را ندارند و در طبیعت تجزیه نمی شوند. (د) به اتانول سوخت سبز می گویند.	۲

۲/۲۵	۴ در هر مورد ویژگی مورد نظر را با بیان دلیل با یکدیگر مقایسه کنید. (آ) شعاع اتمی بزرگتر: ${}_{20}\text{Ca}$ یا ${}_{12}\text{Mg}$ (ب) نقطه جوش بالاتر: $\text{C}_{12}\text{H}_{26}$ یا $\text{C}_{21}\text{H}_{44}$ (ج) ارزش سوختی بالاتر (با محاسبه پاسخ دهید): C_2H_6 یا C_2H_4 $\text{C}=12, \text{H}=1$ آنتالپی سوختن اتان -1560 کیلوژول و آنتالپی سوختن اتن -1410 کیلوژول	۴
۱/۲۵	۵ دو ترکیب زیر را در نظر بگیرید. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C(=O)OH}$ 1 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C(=O)OH}$ 2 (آ) بخش‌های قطبی و ناقطبی را در ترکیب ۱ (بر روی شکل) مشخص کنید. (ب) کدامیک از ترکیبات بالا در آب بیشتر حل می‌شود؟ چرا؟	۵
۲	۶ در ترکیب زیر نام گروه‌های عاملی مشخص شده را بنویسید.  (ب) فرمول و نام اسید و الکل سازنده ترکیب زیر را بنویسید. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C(=O)O-CH}_2\text{-CH}_3$ پ- نوع پلیمر زیر را بنویسید و ساختار مونومرهای آن را رسم کنید. $\left[\text{C(=O)}-(\text{CH}_2)_f-\text{C(=O)}-\text{NH}-(\text{CH}_2)_g-\text{NH} \right]_n$	۶

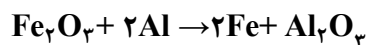
۲/۵	۷ (آ) کولار چیست و چه کاربردهایی دارد؟ (ب) نام ترکیب‌های زیر را بنویسید. $(CH_3)_2CHC(CH_3)_2CH_2CH_3$  (پ) چرا نگهداری روغن‌های مایع در ظرفهای مات و کدر، زمان ماندگاری آن‌ها را افزایش می‌دهد؟	۷
۱/۵	۸ با توجه به واکنش‌های زیر آنتالپی واکنش داخل کادر را حساب کنید . $3Fe_{(s)} + 4H_2O_{(g)} \rightarrow Fe_3O_{4(s)} + 4H_{2(g)}$ $\Delta H = ?$ ۱) $FeO_{(s)} + H_{2(g)} \rightarrow Fe_{(s)} + H_2O_{(g)} \quad \Delta H = +24kj$ ۲) $3FeO_{(s)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \rightarrow Fe_3O_{4(s)} \quad \Delta H = -317/6kj$ ۳) $H_{2(g)} + \frac{1}{2}O_{2(g)} \rightarrow H_2O_{(g)} \quad \Delta H_f = -241/8kj$	۸
۱/۵	۹ از حرارت دادن ۳۳۶ گرم سدیم هیدروژن کربنات، ۵ گرم سدیم کربنات طبق واکنش زیر تولید شده است. بازده درصدی واکنش را محاسبه کنید. $O=۱۶, H=۱, C=۱۲, Na=۲۳$ $2NaHCO_3 \rightarrow Na_2CO_3 + CO_2 + H_2O$	۹

با استفاده از داده‌های جدول، ΔH واکنش زیر را محاسبه کنید.



پیوند	C-H	C-C	O-H	C-O	C=C
آنتالپی پیوند KJ.mol^{-1}	۴۱۲	۳۴۸	۴۶۳	۳۶۰	۶۱۴

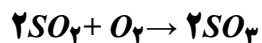
از مصرف هر گرم آلومینیم در واکنش ترمیت، $15/24 \text{ KJ}$ گرما آزاد می‌شود. $\text{Fe}=56$ $\text{Al}=27$



(آ) این مقدار گرما، دمای 100 گرم آب خالص را چند درجه سلسیوس افزایش می‌دهد؟ $\text{CH}_2\text{O} = 4,2 \text{ J.g}^{-1}\text{c}^{-1}$

(ب) ΔH واکنش ترمیت را حساب کنید.

در صورتی که مطابق واکنش زیر، در مدت 10 دقیقه، 8 گرم گوگرد تری اکسید تولید شده باشد.



(آ) سرعت متوسط تولید SO_2 را در این مدت بر حسب mol.min^{-1} چقدر است؟

(ب) سرعت متوسط مصرف O_2 در این مدت چقدر است؟

٢- غلظا - لونه ١٤ ، باب صصج ، ج) غلظا - گاهش نشا سعة سنان و انش نشا يايه سنا که بلند و گيم حاشيه

(ب) این دیده نشاندن حضرت ائمه عا من میباشد. کما لایزیر تجزید حیدر زون بر السید، معلول بتاسم لایلا میباشد.

۱) چون این بلمه ها مساحتی شبیه به المکان ها دارند و رسم شده اند

(د) چېن د ساحه، خدو علاوه بر لرېن، ویدیشن، المشق دار واز لیاهان بوهر د می اکیر

۴-۱) Ca نسبت است. چون نسبت به Mg ۱۲ بار بیشتر است.

(ب) $C_{11}H_{22}$ فقط جوش بالا ترکی دارد چون هر دو تعداد کربن یکسان است پس نقطه جوش بالاتر است.

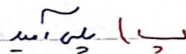
ج) C_4H_6 ارزش سوختی بیشتری دارد زیرا جرم مولی بیشتری دارد. $\rightarrow \frac{140}{100} = 1.4$

$$\lg r_{C_2H_4} + x \frac{10\%}{\mu_{ogr}} = \Delta P$$



11

1.4

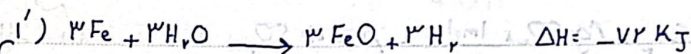

$$(1 - \sqrt{2})$$

(1)

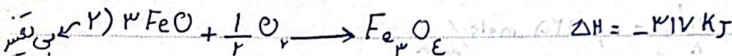
11

Subject

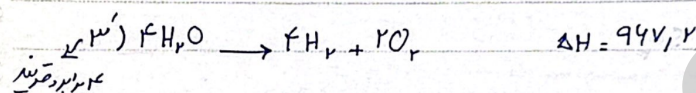
Date



مقدار ابر و دهنه



مقدار ابر و دهنه



مقدار ابر و دهنه

$$947.2 - 117 \times 2 = 713.2$$

$$\frac{\text{مقدار ابر و دهنه}}{\text{مقدار ابر و دهنه}} \times 100 = \text{درصد} \quad 334g NaHCO_3 \times \frac{1 \text{ mol } NaHCO_3}{84g NaHCO_3} \times \frac{1 \text{ mol } Na_2CO_3}{2 \text{ mol } NaHCO_3} \times \frac{106g Na_2CO_3}{1 \text{ mol } Na_2CO_3} = 179.4$$

$$\frac{59}{179.4} \times 100 = 32.9\%$$

$$\begin{aligned} & [1(C=C) + 4(C-H) + 2(O-H)] - [\Delta(C-H) + (C-C) + C-O + O-H] \\ & = [418 + (8 \times 812) + (2 \times 463)] - [(8 \times 812) + 351 + 340 + 463] \\ & = 3111 - 3231 = -120 \end{aligned}$$

$$Q = mc \Delta \theta \quad 18.72 \times 10^3 = 100 \times 4.2 \times \Delta \theta$$

$$\Delta \theta = 34.2$$

(11)

$$r_{\text{mole Al}} \times \frac{r_{\text{Vgr Al}}}{1 \text{ mole Al}} \times \frac{18.72}{1g Al} = 172.94$$

(11)

Subject

Date

$$\text{mole } SO_4 = \frac{1 \text{ gr } SO_4}{1 \text{ gr}} \times \frac{1 \text{ mole}}{1 \text{ gr}} = 0.1 \text{ mole } SO_4$$

$$R_{SO_4} = \frac{0.1}{1} = 0.1 \text{ mole/min}$$

$$R_{O_2} = \frac{1}{4} R_{SO_4}$$

$$R_{O_2} = \frac{1}{4} (0.1 \text{ mole/min}) = 0.025 \text{ mole/min}$$