

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 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
مؤلف، دانش، آهنگار

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

باسمه تعالی



دبیرستان غیردولتی
دختران مریم

اداره کل آموزش و پرورش استان مازندران اداره آموزش و پرورش بندپی شرقی	دبیرستان غیردولتی دختران مریم	نمره
سوالات ارزشیابی نوبت: دوم خرداد ماه 1402	درس: شیمی	پایه: دهم
شامل 15 سوال در 4 صفحه	تاریخ آزمون: 1402/03/16	مدت امتحان: 100 دقیقه
نام و نام خانوادگی دانش آموز:	شماره کلاس:	شماره صندلی:
	نام دبیر: خانم جهانی	

بارم	سوالات
1	1 با انتخاب واژه‌ی درست، عبارت‌ها را کامل کنید. الف) نمک (لیتیم نیترات – سدیم کلرید) دارای رنگ شعله‌ی سرخ است. ب) پرتوهای فروسرخ گسیل شده از سطح زمین، دارای طول موج (کوتاه‌تر – بلندتر) ی نسبت به پرتوهای خورشیدی هستند. ج) در فشار ثابت، با افزایش دما حجم یک نمونه گاز (کاهش – افزایش) می‌یابد. د) کربن دی اکسید رنگ کاغذ pH را (قرمز – آبی) می‌کند.
1/25	2 درست یا نادرست بودن جملات زیر را مشخص کنید. الف) از تکنسیم برای تصویربرداری از غده تیروئید استفاده می‌شود. ب) با افزودن مقداری حل‌شونده به یک محلول در حجم ثابت، غلظت محلول کاهش می‌یابد. ج) زیر لایه‌ی 2p دارای اعداد کوانتومی $n=2$ و $l=0$ است. د) اوزون در لایه‌ی استراتوسفر مفید، اما در لایه‌ی تروپوسفر مضر است. ه) انحلال‌پذیری همه‌ی نمک‌ها در آب با افزایش دما، افزایش می‌یابد.
1	3 عبارت‌های زیر را کامل کنید. الف) برای اندازه‌گیری میزان قطبیت مود از کمیتی به نام استفاده می‌شود. ب) به بخشی از دانش شیمی که به ارتباط کمی میان مواد شرکت کننده در هر واکنش می‌پردازد، می‌گویند. ج) در سوختن ، اکسیژن به میزان کافی در دسترس نبوده و گاز کربن مونوکسید به همراه دیگر فراورده‌ها تولید خواهد شد. د) شناخته‌شده‌ترین فلز پرتوزایی است که یکی از ایزوتوپ‌های آن، اغلب به عنوان سوخت در راکتورهای اتمی به کار می‌رود.
2	4 مفاهیم زیر را تعریف کنید: الف) نشر نور ب) قانون آووگادرو ج) غلظت مولار د) واکنش برگشت پذیر

2	5 به پرسشهای زیر پاسخ کوتاه دهید. الف) دو تا از راههای کاهش میزان کربن دی اکسید در هواکره که در راستای شیمی سبز هست را نام ببرید. ب) چرا در فرآیند تقطیر جزء به جزء هوای مایع، تهیه اکسیژن صد درصد خالص دشوار است؟ ج) چرا در فرآیند تولید آمونیاک همه ی واکنش دهنده ها به فرآورده ها تبدیل نمی شود؟ برای رفع این مشکل هابر چه پیشنهادی داد؟ د) NaCl را چگونه از آب دریا استخراج می کنند؟ یکی از کاربردهای آن را بنویسید.	5
1	6 یکی از راههای تصفیه آب اسمز معکوس است. آن را شرح دهید.	6
1,25	7 با توجه به عنصر ^{29}Cu؛ الف) آرایش الکترونی آن را بنویسید. ب) شماره گروه و دوره آن را در جدول تناوبی مشخص کنید. ج) در این اتم چند الکترون در زیرلایه p وجود دارد؟	7
1,75	8 الف) واکنش زیر را موازنه کنید: $\text{C}_4\text{H}_{10} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ ب) معادلات زیر را کامل کنید: $\text{BaCl}_2 (\text{s}) \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} \dots\dots\dots (\text{aq}) + \dots\dots\dots (\text{aq})$ $\text{NaCl} (\text{aq}) + \dots\dots\dots (\text{aq}) \rightarrow \text{AgCl} (\text{s}) + \text{NaNO}_3 (\text{aq})$	8
1/5	9 الف) روند تشکیل و فرمول شیمیایی ترکیب یونی حاصل از واکنش اتمهای ^{13}Al با ^9F را بنویسید: ب) ساختار الکترون نقطه ای گونه ی زیر را رسم کنید. CO_2	9

10	جدول زیر را کامل کنید.	1												
	<table><tr><td>فرمول شیمیایی</td><td>نام ترکیب</td></tr><tr><td>FeCO₃</td><td></td></tr><tr><td></td><td>سدیم برمید</td></tr><tr><td>N₂O₅</td><td></td></tr><tr><td></td><td>آلومینیوم هیدروکسید</td></tr></table>	فرمول شیمیایی	نام ترکیب	FeCO ₃			سدیم برمید	N ₂ O ₅			آلومینیوم هیدروکسید			
فرمول شیمیایی	نام ترکیب													
FeCO ₃														
	سدیم برمید													
N ₂ O ₅														
	آلومینیوم هیدروکسید													
11	با توجه به جدول زیر، توضیح دهید که چرا HF دارای بالاترین نقطه جوش و HCl دارای کمترین نقطه جوش است؟	0/5												
	<table><tr><td>ترکیب مولکولی</td><td>جرم مولی</td><td>نقطه جوش (°C)</td></tr><tr><td>HF</td><td>20</td><td>19</td></tr><tr><td>HCl</td><td>36/5</td><td>-85</td></tr><tr><td>HBr</td><td>81</td><td>-67</td></tr></table>	ترکیب مولکولی	جرم مولی	نقطه جوش (°C)	HF	20	19	HCl	36/5	-85	HBr	81	-67	
ترکیب مولکولی	جرم مولی	نقطه جوش (°C)												
HF	20	19												
HCl	36/5	-85												
HBr	81	-67												
12	شکل زیر انحلال پذیری سه گاز مختلف را در آب نشان می دهد؛ الف) این نمودار برای اثبات کدام قانون بکار می رود؟ ب) انحلال پذیری کدام گاز بیشتر است؟ چرا؟	0/75												
13	لیتیم دارای دو ایزوتوپ پایدار ⁶ Li و ⁷ Li می باشد. اگر درصد فراوانی ایزوتوپ سبک تر 6٪ باشد، جرم اتمی میانگین لیتیم چند amu خواهد بود؟	1/25												
14	معادله ی موازنه شده ی واکنش تولید آمونیاک به صورت زیر است: (N = 14 , H = 1: g/mol) N ₂ (g) + 3H ₂ (g) → 2NH ₃ (g) برای تهیه 42 کیلوگرم آمونیاک در شرایط STP به چند لیتر گاز نیتروژن نیاز است؟	1/25												
15	الف) با 10 میلی گرم سدیم هیدروکسید (NaOH)، چند گرم محلول 10 ppm می توان تهیه کرد؟ ب) انحلال پذیری پتاسیم کلرید (KCl) در دمای معین 40 گرم است. در 150 گرم محلول سیرشده پتاسیم کلرید در این دما، چند گرم از آن حل شده است؟ ج) محلول 1/5 مولار سدیم هیدروکسید (NaOH) با حجم 500 میلی لیتر، شامل چند گرم (NaOH) است؟ (Na = 23 , O = 16 , H = 1 :g/mol)	2/5												

باسمه تعالی



اداره کل آموزش و پرورش استان مازندران اداره آموزش و پرورش بندپی شرقی	دبیرستان غیردولتی دختران مریم	نمره
کلید سوالات ارزشیابی نوبت: دوم خرداد ماه ۱۴۰۲ درس: شیمی	پایه: دهم	
شامل ۱۵ سوال در ۴ صفحه	تاریخ آزمون: ۱۴۰۲/۰۳/۱۶ مدت امتحان: ۱۰۰ دقیقه	
نام و نام خانوادگی دانش آموز:	شماره کلاس:	شماره صندلی:
	نام دبیر: خانم جهانی	

بارم	سؤالات
۱	۱ الف) لیتیم نیترات ب) بلندتر ج) افزایش د) قرمز (هر مورد ۰/۲۵ نمره)
۱/۲۵	۲ الف) درست ب) نادرست ج) نادرست د) درست ه) نادرست (هر مورد ۰/۲۵ نمره)
۱	۳ الف) گشتاور دوقطبی ب) استوکیومتری ج) ناقص د) اورانیوم (هر مورد ۰/۲۵ نمره)
۲	۴ الف) فرآیندی که در آن یک ماده شیمیایی با جذب انرژی، از خود پرتوهای الکترومغناطیس گسیل می‌کند، نشر نور گویند. ب) در دما و فشار یکسان، حجم یک مول از گازهای گوناگون با هم برابر است که به آن قانون آووگادرو گویند. ج) تعداد مول‌های حل‌شونده در یک لیتر محلول را غلظت مولار گویند. د) واکنشی که واکنش‌دهنده‌ها به فرآورده‌ها و فرآورده‌ها به واکنش‌دهنده‌ها تبدیل می‌شوند. (هر مورد ۰/۵ نمره)
۲	۵ الف) ۱- استفاده از سوخت سبز ۲- تبدیل کردن دی اکسید به مواد معدنی ب) زیرا نقطه جوش گازها بسیار بهم نزدیک است و هنگام تقطیر مقداری ناخالصی وارد نمونه می‌شود. ج) چون واکنش تولید آمونیاک برگشت پذیر است - هابر پیشنهاد داد مخلوط واکنش تا مایع شدن آمونیاک سرد شود. د) با روش تبلور - تولید سدیم کربنات (هر مورد ۰/۵ نمره)
۱	۶ در این روش آب دریا از یک سو وارد دستگاه شده، سپس با ایجاد فشار، مولکول‌های آب با عبور از غشای نیمه تراوا به سمت محلول رقیق‌تر رفته و محلول غلیظ‌تر از سمت دیگر خارج می‌شود. انتقال آب در این روش غیر خود به خودی است.
۱/۲۵	۷ الف) $^{29}\text{Cu}: [\text{Ar}] 3d^{10}, 4s^1$ (۰/۵ نمره) ب) دوره: چهارم و گروه: یازدهم (۰/۵ نمره) ج) ۱۲ الکترون (۰/۲۵ نمره)
۱/۷۵	۸ الف) $2 \text{C}_4\text{H}_{10} + 13 \text{O}_2 \rightarrow 8 \text{CO}_2 + 10 \text{H}_2\text{O}$ (۱ نمره) ب) $\text{AgNO}_3 - \text{Ba}^{2+} - 2\text{Cl}^-$ (هر مورد ۰/۲۵ نمره)

۹	الف (۱ نمره) $\begin{array}{c} \text{Al} \cdot \\ \cdot \text{F} \cdot \\ \cdot \text{F} \cdot \\ \cdot \text{F} \cdot \end{array} \longrightarrow \left[\text{Al} \right]^{3\oplus} \begin{array}{c} \left[\cdot \cdot \text{F} \cdot \cdot \right]^{-} \\ \left[\cdot \cdot \text{F} \cdot \cdot \right]^{-} \\ \left[\cdot \cdot \text{F} \cdot \cdot \right]^{-} \end{array} \longrightarrow \text{AlF}_3$ ب (۰/۵ نمره) $\ddot{\text{O}}=\text{C}=\ddot{\text{O}}$	۱/۵
۱۰	آهن (II) کربنات - NaBr - دی نیتروژن پنتا اکسید - $\text{Al}(\text{OH})_3$ (هر مورد ۰/۲۵ نمره)	۱
۱۱	هر سه مولکول قطبی اند اما چون HF می تواند پیوند هیدروژنی برقرار کند، پس نقطه جوش بالاتری دارد. از آنجاییکه HCl جرم مولی کمتری نسبت به HBr دارد، پس نقطه جوش آن کمتر است. (۰/۵ نمره)	۰/۵
۱۲	الف قانون هنری (۰/۲۵ نمره) ب NO زیرا مولکولی قطبی است. (۰/۵ نمره)	۰/۷۵
۱۳	$\bar{M} = \frac{M_1 F_1 + M_2 F_2}{100} \quad (۰/۲۵ \text{ نمره}) \quad F_2 = 100 - 6 = 94\% \quad (۰/۲۵ \text{ نمره})$ $\bar{M} = \frac{6 \times 6 + 7 \times 94}{100} = 6.94 \text{ amu} \quad (۰/۷۵ \text{ نمره})$	۱/۲۵
۱۴	$42 \text{ Kg NH}_3 \times \frac{1000 \text{ gr NH}_3}{1 \text{ Kg NH}_3} \times \frac{1 \text{ mol NH}_3}{17 \text{ gr NH}_3} \times \frac{1 \text{ mol N}_2}{2 \text{ mol NH}_3} \times \frac{22.4 \text{ L N}_2}{1 \text{ mol N}_2} = 27670 \text{ L N}_2$ (جواب آخر و هر کسر: ۰/۲۵ نمره)	۱/۲۵
۱۵	الف) $m = 1000 \text{ gr}$ $\text{ppm} = \frac{\text{جرم حل شونده}}{\text{جرم محلول}} \times 10^6 \quad 10 \text{ ppm} = \frac{10 \times 10^{-3}}{m} \times 10^6$ ب) محلول $40 + 100 = 140 \text{ gr}$ $150 \text{ gr محلول} \times \frac{40 \text{ gr KCl}}{140 \text{ gr محلول}} = 8.42 \text{ gr KCl}$ ج) $C = \frac{n}{V} \quad 1.5 = \frac{n}{0.5 \text{ L}}$ $n = 0.75 \text{ mol} \times \frac{40 \text{ gr}}{1 \text{ mol}} = 30 \text{ gr NaOH}$ (۱ نمره)	۲/۵

شماره دوره →

عدد اتمی		نام		جرم اتمی میانگین		هیدروژن		نماد شیمیایی		جرم اتمی میانگین		هیدروژن		نماد شیمیایی		عدد اتمی	
۱		H		۱/۰۰۸		۱		H		۱/۰۰۸		۲		He		۲	
۱		هیدروژن		۱.۰۰۸		۱		هیدروژن		۱.۰۰۸		۲		هلیوم		۲	
۳		Li		۶.۹۴		۳		لیتیم		۶.۹۴		۴		Be		۴	
۱۱		Na		۲۲.۹۹		۱۱		سدیم		۲۲.۹۹		۱۲		Mg		۱۲	
۱۹		K		۳۹.۱۰		۱۹		پتاشیم		۳۹.۱۰		۲۰		Ca		۲۰	
۲۷		Rb		۸۵.۴۷		۲۷		روبیوم		۸۵.۴۷		۳۸		Sr		۳۸	
۳۷		Cs		۱۳۲.۹		۳۷		سزیم		۱۳۲.۹		۵۶		Ba		۵۶	
۸۷		Fr		[۲۲۳]		۸۷		فرانسیم		[۲۲۳]		۸۸		Ra		۸۸	
۸۹						۸۹						۹۰				۹۰	
۹۱						۹۱						۹۲				۹۲	
۹۳						۹۳						۹۴				۹۴	
۹۵						۹۵						۹۶				۹۶	
۹۷						۹۷						۹۸				۹۸	
۹۹						۹۹						۱۰۰				۱۰۰	
۱۰۱						۱۰۱						۱۰۲				۱۰۲	
۱۰۳						۱۰۳						۱۰۴				۱۰۴	
۱۰۵						۱۰۵						۱۰۶				۱۰۶	
۱۰۷						۱۰۷						۱۰۸				۱۰۸	
۱۰۹						۱۰۹						۱۱۰				۱۱۰	
۱۱۱						۱۱۱						۱۱۲				۱۱۲	
۱۱۳						۱۱۳						۱۱۴				۱۱۴	
۱۱۵						۱۱۵						۱۱۶				۱۱۶	
۱۱۷						۱۱۷						۱۱۸				۱۱۸	
۱۱۹						۱۱۹						۱۲۰				۱۲۰	
۱۲۱						۱۲۱						۱۲۲				۱۲۲	
۱۲۳						۱۲۳						۱۲۴				۱۲۴	
۱۲۵						۱۲۵						۱۲۶				۱۲۶	
۱۲۷						۱۲۷						۱۲۸				۱۲۸	
۱۲۹						۱۲۹						۱۳۰				۱۳۰	
۱۳۱						۱۳۱						۱۳۲				۱۳۲	
۱۳۳						۱۳۳						۱۳۴				۱۳۴	
۱۳۵						۱۳۵						۱۳۶				۱۳۶	
۱۳۷						۱۳۷						۱۳۸				۱۳۸	
۱۳۹						۱۳۹						۱۴۰				۱۴۰	
۱۴۱						۱۴۱						۱۴۲				۱۴۲	
۱۴۳						۱۴۳						۱۴۴				۱۴۴	
۱۴۵						۱۴۵						۱۴۶				۱۴۶	
۱۴۷						۱۴۷						۱۴۸				۱۴۸	
۱۴۹						۱۴۹						۱۵۰				۱۵۰	
۱۵۱						۱۵۱						۱۵۲				۱۵۲	
۱۵۳						۱۵۳						۱۵۴				۱۵۴	
۱۵۵						۱۵۵						۱۵۶				۱۵۶	
۱۵۷						۱۵۷						۱۵۸				۱۵۸	
۱۵۹						۱۵۹						۱۶۰				۱۶۰	
۱۶۱						۱۶۱						۱۶۲				۱۶۲	
۱۶۳						۱۶۳						۱۶۴				۱۶۴	
۱۶۵						۱۶۵						۱۶۶				۱۶۶	
۱۶۷						۱۶۷						۱۶۸				۱۶۸	
۱۶۹						۱۶۹						۱۷۰				۱۷۰	
۱۷۱						۱۷۱						۱۷۲				۱۷۲	
۱۷۳						۱۷۳						۱۷۴				۱۷۴	
۱۷۵						۱۷۵						۱۷۶				۱۷۶	
۱۷۷						۱۷۷						۱۷۸				۱۷۸	
۱۷۹						۱۷۹						۱۸۰				۱۸۰	
۱۸۱						۱۸۱						۱۸۲				۱۸۲	
۱۸۳						۱۸۳						۱۸۴				۱۸۴	
۱۸۵						۱۸۵						۱۸۶				۱۸۶	
۱۸۷						۱۸۷						۱۸۸				۱۸۸	
۱۸۹						۱۸۹						۱۹۰				۱۹۰	
۱۹۱						۱۹۱						۱۹۲				۱۹۲	
۱۹۳						۱۹۳						۱۹۴				۱۹۴	
۱۹۵						۱۹۵						۱۹۶				۱۹۶	
۱۹۷						۱۹۷						۱۹۸				۱۹۸	
۱۹۹						۱۹۹						۲۰۰				۲۰۰	
۲۰۱						۲۰۱						۲۰۲				۲۰۲	
۲۰۳						۲۰۳						۲۰۴				۲۰۴	
۲۰۵						۲۰۵						۲۰۶				۲۰۶	
۲۰۷						۲۰۷						۲۰۸				۲۰۸	
۲۰۹						۲۰۹						۲۱۰				۲۱۰	
۲۱۱						۲۱۱						۲۱۲				۲۱۲	
۲۱۳						۲۱۳						۲۱۴				۲۱۴	
۲۱۵						۲۱۵						۲۱۶				۲۱۶	
۲۱۷						۲۱۷						۲۱۸				۲۱۸	
۲۱۹						۲۱۹						۲۲۰				۲۲۰	
۲۲۱						۲۲۱						۲۲۲				۲۲۲	
۲۲۳						۲۲۳						۲۲۴				۲۲۴	
۲۲۵						۲۲۵						۲۲۶				۲۲۶	
۲۲۷						۲۲۷						۲۲۸				۲۲۸	
۲۲۹						۲۲۹						۲۳۰				۲۳۰	
۲۳۱						۲۳۱						۲۳۲				۲۳۲	
۲۳۳						۲۳۳						۲۳۴				۲۳۴	
۲۳۵						۲۳۵						۲۳۶				۲۳۶	
۲۳۷						۲۳۷						۲۳۸				۲۳۸	
۲۳۹						۲۳۹						۲۴۰				۲۴۰	
۲۴۱						۲۴۱						۲۴۲				۲۴۲	
۲۴۳						۲۴۳						۲۴۴				۲۴۴	
۲۴۵						۲۴۵						۲۴۶				۲۴۶	
۲۴۷						۲۴۷						۲۴۸				۲۴۸	
۲۴۹						۲۴۹						۲۵۰				۲۵۰	
۲۵۱						۲۵۱						۲۵۲				۲۵۲	
۲۵۳						۲۵۳						۲۵۴				۲۵۴	
۲۵۵						۲۵۵						۲۵۶				۲۵۶	
۲۵۷						۲۵۷						۲۵۸				۲۵۸	
۲۵۹						۲۵۹						۲۶۰				۲۶۰	
۲۶۱						۲۶۱						۲۶۲				۲۶۲	
۲۶۳						۲۶۳						۲۶۴				۲۶۴	
۲۶۵						۲۶۵						۲۶۶				۲۶۶	
۲۶۷						۲۶۷						۲۶۸				۲۶۸	
۲۶۹						۲۶۹						۲۷۰				۲۷۰	
۲۷۱						۲۷۱						۲۷۲				۲۷۲	
۲۷۳						۲۷۳						۲۷۴				۲۷۴	
۲۷۵						۲۷۵						۲۷۶				۲۷۶	
۲۷۷						۲۷۷						۲۷۸				۲۷۸	
۲۷۹						۲۷۹						۲۸۰				۲۸۰	
۲۸۱						۲۸۱						۲۸۲				۲۸۲	
۲۸۳						۲۸۳						۲۸۴				۲۸۴	
۲۸۵						۲۸۵						۲۸۶				۲۸۶	
۲۸۷						۲۸۷						۲۸۸				۲۸۸	
۲۸۹						۲۸۹						۲۹۰				۲۹۰	
۲۹۱						۲۹۱						۲۹۲				۲۹۲	
۲۹۳						۲۹۳						۲۹۴				۲۹۴	
۲۹۵						۲۹۵						۲۹۶				۲۹۶	
۲۹۷						۲۹۷						۲۹۸				۲۹۸	
۲۹۹						۲۹۹						۳۰۰				۳۰۰	
۳۰۱						۳۰۱						۳۰۲				۳۰۲	
۳۰۳						۳۰۳						۳۰۴				۳۰۴	
۳۰۵						۳۰۵						۳۰۶				۳۰۶	
۳۰۷						۳۰۷						۳۰۸				۳۰۸	
۳۰۹						۳۰۹						۳۱۰				۳۱۰	
۳۱۱						۳۱۱						۳۱۲				۳۱۲	
۳۱۳						۳۱۳						۳۱۴				۳۱۴	
۳۱۵						۳۱۵						۳۱۶				۳۱۶	
۳۱۷						۳۱۷						۳۱۸				۳۱۸	
۳۱۹						۳۱۹						۳۲۰				۳۲۰	
۳۲۱						۳۲۱						۳۲۲				۳۲۲	
۳۲۳						۳۲۳						۳۲۴				۳۲۴	
۳۲۵						۳۲۵						۳۲۶				۳۲۶	
۳۲۷						۳۲۷						۳۲۸				۳۲۸	