

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 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

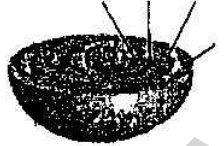
به کانال ما در شاد و یا تلگرام بپیوندید .

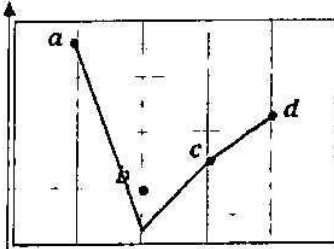
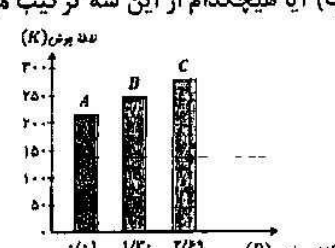
[@mehdibaratimoshaver](https://t.me/mehdibaratimoshaver)

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

۰۹۱۶۹۹۵۸۴۵۴



| به نام خدا<br>سوالات امتحانی شیمی دهم<br>رشته: ریاضی و تجربی<br>نام و نام خانوادگی:<br>نام دبیر: پدram مهدوی |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                              | جمهوری اسلامی ایران<br>اداره کل آموزش و پرورش استان مازندران<br>مدیریت آموزش و پرورش شهرستان بهشهر<br>دبیرستان استعدادهای درخشان شهید بهشتی<br>آزمون پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی 1401-02 |                                            | تاریخ امتحان 13 خرداد 1402<br>ساعت شروع: 11:00<br>مدت آزمون: 90 دقیقه<br><br>مرکز رشد شهرستان بهشهر |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| ردیف                                                                                                         | شرح سوالات                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   | تعداد صفحات: 3 صفحه                                                                                                                                                                        | توجه: استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است. | نمره                                                                                                                                                                                 |
| 1                                                                                                            | از بین پاسخ‌های داخل پراوتر، پاسخ درست را مشخص کنید.<br>(آ) درصد حجمی این گاز در هواکره، از درصد حجمی سایر گازهای هواکره بیشتر است. (آرگون - اکسیژن - نیتروژن)<br>(ب) در بین ایزوتوپ‌های آن، کمترین درصد فراوانی مربوط به سبک‌ترین ایزوتوپ می‌باشد. (لیتیوم - هیدروژن - کلد)<br>(پ) میل ترکیبی این گاز سمی با هموگلوبین خون بیش از 200 برابر اکسیژن است. ( $He - CO - O_3$ )<br>(ت) چگالی محلول سیرشده آن در دمای 30 درجه، در مقایسه با دمای 20 درجه کمتر است. ( $KNO_3 - Li_2SO_4 - NaCl$ ) |                                                                                                                                                                                            |                                            | 1                                                                                                                                                                                    |
| 2                                                                                                            | درستی یا نادرستی هر عبارت را بدون ذکر علت مشخص کنید.<br>(آ) از فراوان‌ترین گاز نجیب موجود در هوا، برای نگهداری نمونه‌های بیولوژیک استفاده می‌شود.<br>(ب) دود سیگار و قلیان، مقدار قابل توجهی مواد پرتوزا دارد و می‌تواند باعث سرطان ریه شود.<br>(پ) ترتیب پر شدن زیر لایه‌ها به مجموع عدد کوانتومی اصلی و فرعی وابسته است.<br>(ت) از نخستین عنصر ساختگی، برای تصویربرداری از غده تیروئید استفاده می‌شود.                                                                                     |                                                                                                                                                                                            |                                            | 1                                                                                                                                                                                    |
| 3                                                                                                            | فرمول اکسید M عنصر به صورت $M_2O_3$ می‌باشد. با توجه به آن درستی یا نادرستی هر عبارت را فقط مشخص کنید.<br>$P = 31, S = 32, O = 16 \left( \frac{g}{mol} \right)$<br>(آ) عنصر M می‌تواند آهن، آلومینیوم یا مس باشد.<br>(ب) مجموع شمار اتم‌ها در فرمول هیدروکسید M عنصر، برابر 7 است.<br>(پ) جرم مولی سولفات M از جرم مولی فسفات آن بیشتر است.<br>(ت) عنصر M نمی‌تواند عنصری از دسته S جدول دوره ای باشد.                                                                                       |                                                                                                                                                                                            |                                            | 1                                                                                                                                                                                    |
| 4                                                                                                            | با توجه به شکل مقابل پاسخ دهید:<br>(آ) شماره گروه این عنصر را مشخص کنید.<br>(ب) شمار الکترون‌ها با $l = 1$ در این اتم را مشخص کنید.<br>(پ) کاتیون تشکیل می‌دهد یا آنیون؟<br>(ت) چند زیرلایه الکترونی در آن از الکترون پر شده‌اند؟                                                                                                                                                                                                                                                            |                                                                                                         |                                            | 1                                                                                                                                                                                    |
| 5                                                                                                            | درباره هر یک از مفاهیم زیر شرح مختصری بنویسید.<br>(آ) شیمی سبز:<br>(ب) واکنش سوختن:<br>(پ) قانون هنری:                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                       |                                                                                                                                                                                            |                                            | 1/5                                                                                                                                                                                  |
| 6                                                                                                            | (آ) نام شیمیایی ترکیبات زیر را بنویسید:<br>$AlBr_3$ :<br>(ب) نام شیمیایی ترکیبات زیر را بنویسید:<br>دی‌نیتروژن تری‌اکسید:<br>پتاسیم هیدروکسید:<br>آهن (II) نیترات:                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           | $(NH_4)_2CO_3$ :<br>$Ca_3(PO_4)_2$ :                                                                                                                                                       |                                            | 1/5                                                                                                                                                                                  |

|             |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                        |                                                                                                                                 |         |       |         |   |
|-------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------|-------|---------|---|
| 7           | <p>نمودار زیر نقطه جوش تقریبی ترکیب‌های مولکولی هیدروژن‌دار گروه 17 را نشان می‌دهد. با توجه به آن، به پرسش‌ها پاسخ دهید.</p> <p>(آ) کدام نقطه (d یا a) مربوط به HBr می‌باشد؟</p> <p>(ب) در شرایط یکسان نقطه جوش آب کمتر است یا ترکیب a؟</p> <p>(پ) آیا نوع نیروهای جاذبه بین مولکولی در ترکیب a با متان تفاوت دارد؟</p> <p>(ت) چرا نقطه جوش b از c ترکیب کمتر است؟</p> | <p>درمای جوش (°C)</p>  <p>شماره تناوب</p>      |         |       |         |   |
| 8           | <p>هر یک از معادله‌های نمادی زیر را موازنه کنید.</p> <p>I) <math>KNO_3 \rightarrow K_2O + N_2 + O_2</math></p> <p>II) <math>C_2H_5OH + O_2 \rightarrow H_2O + CO_2</math></p> <p>III) <math>N_2O_5 \rightarrow O_2 + NO_2</math></p>                                                                                                                                   | 1/5                                                                                                                             |         |       |         |   |
| 9           | <p>ساختار لوئیس گونه‌های زیر را رسم کنید.</p> <table border="1"> <tr> <td><math>PO_4^{3-}</math></td> <td><math>SO_3</math></td> <td><math>HCN</math></td> <td><math>CH_2O</math></td> </tr> </table>                                                                                                                                                                  | $PO_4^{3-}$                                                                                                                     | $SO_3$  | $HCN$ | $CH_2O$ | 1 |
| $PO_4^{3-}$ | $SO_3$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 | $HCN$                                                                                                                           | $CH_2O$ |       |         |   |
| 10          | <p>عنصر X دارای دو ایزوتوپ است و فراوانی ایزوتوپ سنگین‌تر آن 80٪ و رابطه <math>A = 2Z + 12</math> برای آن برقرار است. اگر جرم اتمی میانگین آن <math>81\frac{1}{6} amu</math> و آنیون <math>X^-</math> دارای 36 الکترون باشد، شمار نوترون‌های ایزوتوپ سبک‌تر آن را محاسبه کنید. (جرم هر پروتون و هر نوترون را تقریباً 1 amu در نظر بگیرید).</p>                         | 1                                                                                                                               |         |       |         |   |
| 11          | <p>نمودار زیر مربوط به سه ترکیب آلی با جرم مولی یکسان است. با توجه به آن:</p> <p>(آ) انحلال‌پذیری کدام یک از این سه ترکیب در آب بیشتر است؟ چرا؟</p> <p>(ب) آیا هیچکدام از این سه ترکیب می‌تواند اتانول باشد؟ توضیح دهید.</p>                                                                                                                                           | <p>شاخص شکش (D)</p>  <p>کدفر، روغن (D)</p> |         |       |         |   |
| 12          | <p>در لایه استراتوسفر به ازای افزایش هر کیلومتر ارتفاع، دما 5 درجه سلسیوس افزایش می‌یابد. محاسبه کنید در فاصله چند کیلومتری از سطح زمین دمای هوا به 40- (مئلی 40) درجه سلسیوس می‌رسد؟</p>                                                                                                                                                                              | 1                                                                                                                               |         |       |         |   |

|     |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                |    |
|-----|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----|
| 1   | <p>13 در تشکیل M گرم منیزیم سولفید، تعداد <math>3/01 \times 10^{24}</math> الکترون داده‌ستند شده است. مقدار M را بر حسب گرم محاسبه کنید. (<math>Mg = 24</math> ، <math>S = 32 \text{ g.mol}^{-1}</math>)</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                   | 13 |
| 1/5 | <p>14 با توجه به شکل داده شده که روشی برای تهیه آب شیرین از آب دریا است، به سوالات زیر پاسخ دهید.</p> <p>(آ) این روش چه نام دارد؟<br/>         (ب) انرژی مورد نیاز تبخیر چگونه فراهم می‌شود؟<br/>         (پ) آیا در این روش مواد آلی فرار نیز جدا می‌شوند؟<br/>         (ت) برای از بین بردن میکروب‌های آب چه باید کرد؟<br/>         (ث) کدام یک از مواد، شیشه یا آلومینیم، برای سقف در اینجا مناسب است؟<br/>         (ج) در این روش آلاینده‌های بیشتری جدا می‌شود یا در روش اسمز وارونه؟</p> | 14 |
| 1   | <p>15 با توجه به نمودار زیر:</p> <p>(آ) نقطه B نسبت به نمودار انحلال پذیری پتاسیم نیترات کدام است؟ (سیر نشده، سیرنشده یا فراسیر شده)<br/>         (ب) هرگاه 750 گرم محلول سیر شده KCl را از دمای 75 درجه به دمای 45 درجه سانتی‌گراد سرد کنیم، چند گرم ماده جامد از محلول جدا خواهد شد؟ (پا محاسبه)</p>                                                                                                                                                                                         | 15 |
| 1/5 | <p>16 اگر از واکنش تجزیه 68/4 گرم آلومینیوم سولفات مقدار X گرم آلومینیوم اکسید تولید شده باشد؟</p> $Al_2(SO_4)_3 (s) \longrightarrow Al_2O_3 (s) + 3SO_3 (g)$ <p>(<math>Al = 27 \text{ g.mol}^{-1}</math>)</p> <p>(آ) مقدار X بر حسب مول را به دست آورید.<br/>         (ب) چند لیتر گاز در شرایط استاندارد آزاد شده است؟</p>                                                                                                                                                                   | 16 |
| 1/5 | <p>17 با 112 گرم محلول 10 درصد جرمی پتاسیم هیدروکسید، چند لیتر محلول 0/5 مولار آن را می‌توان تهیه کرد؟</p> <p>(<math>H = 1</math> ، <math>O = 16</math> ، <math>K = 39 \text{ g.mol}^{-1}</math>)</p>                                                                                                                                                                                                                                                                                          | 17 |

موفق باشید

|                                  |                                    |                                |                       |
|----------------------------------|------------------------------------|--------------------------------|-----------------------|
| سؤالات امتحانی : شیمی دهم        | رشته : ریاضی - فیزیک و علوم تجربی  | ساعت شروع : .....              | مدت امتحان : ۸۰ دقیقه |
| پاسخنامه                         | پایه دهم دوره ی دوم متوسطه         | تاریخ امتحان : ... / ... / ... |                       |
| سازمان آموزش و پرورش استان ..... | مدیریت آموزش و پرورش شهرستان ..... | دبیرستان .....                 | طراح :                |

راهنمای تصحیح سؤالات درس شیمی دهم سال تحصیلی ۱۴۰۲ - ۱۴۰۱

| ردیف | شرح راهنمای تصحیح                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           | پارم           |
|------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------|
| ۱    | ۱) نیتروژن (ب) کالر (پ) CO (ت) $Li_2SO_4$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   | (هر مورد ۰/۲۵) |
| ۲    | ۲) نادرست (آ) نادرست (ب) درست (پ) درست (ت) درست                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                             | (هر مورد ۰/۲۵) |
| ۳    | ۳) نادرست (آ) نادرست (ب) درست (پ) درست (ت) درست                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                             | (هر مورد ۰/۲۵) |
| ۴    | ۴) نادرست (آ) نادرست (ب) درست (پ) درست (ت) درست                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                             | (هر مورد ۰/۲۵) |
| ۵    | ۵) شیمی سبز شاخه ای از شیمی است که در آن شیمیدان ها در جستجوی فرآیندها و فرآورده هایی هستند که به کمک آنها بتوان کیفیت زندگی را با بهره گیری از منابع طبیعی افزایش داد و هم زمان از طبیعت محافظت کرد. (۰/۵)<br>ب) واکنشی شیمیایی است که در آن یک ماده با اکسیژن به سرعت واکنش می دهد و بخشی از انرژی شیمیایی آن به صورت نور و گرما آزاد می شود. (۰/۵)<br>پ) میزان انحلال پذیری یک گاز در آب، با فشار گاز در دمای ثابت رابطه عکس دارد. (۰/۵) | ۱/۵            |
| ۶    | ۶) آلومینیم پرمیید : $AlBr_3$ (ت) هر مورد ۰/۲۵<br>کلسیم فسفات : $Ca_3(PO_4)_2$ (ب) (هر مورد ۰/۲۵)<br>دی نیتروژن تری اکسید : $N_2O_3$ (پ) (هر مورد ۰/۲۵)<br>آهن (II) نیترات : $Fe(NO_3)_2$ (ت) هر مورد ۰/۲۵<br>آمونیم کربنات : $(NH_4)_2CO_3$ (ب) هر مورد ۰/۲۵<br>پتاسیم هیدروکسید : $KOH$ (ت) هر مورد ۰/۲۵                                                                                                                                  | ۱/۵            |
| ۷    | ۷) آ) C (۰/۲۵) ب) ترکیب a (۰/۲۵) پ) بله، نیروی جاذبه بین مولکولی در ترکیب a از نوع پیوند هیدروژنی و در متان از نوع واندروالسی است. (۰/۲۵)<br>ت) چون جرم مولی و در نتیجه نیروی جاذبه بین مولکولی کمتری دارد. (۰/۲۵)                                                                                                                                                                                                                          | ۱              |
| ۸    | ۸) I) $4KNO_3 \rightarrow 2K_2O + 2N_2 + 5O_2$<br>II) $C_2H_5OH + 3O_2 \rightarrow 3H_2O + 2CO_2$<br>III) $2N_2O_5 \rightarrow O_2 + 4NO_2$                                                                                                                                                                                                                                                                                                 | ۱/۵            |
| ۹    | ۹) $\left[ \begin{array}{c} \ddot{O}: \\   \\ :\ddot{O}-P-\ddot{O}: \\   \\ :\ddot{O}: \end{array} \right]^{3-}$ $\begin{array}{c} :O: \\    \\ :\ddot{O}-S-\ddot{O}: \end{array}$ $H-C \equiv N:$ $H-\overset{\overset{H}{ }}{C}=\ddot{O}:$                                                                                                                                                                                                | ۱              |

|                   |                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |         |       |                   |                                |      |      |    |
|-------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------|-------|-------------------|--------------------------------|------|------|----|
| ۱                 | $\bar{M} = \frac{(80 \times 82) + (20 \times x)}{100} = 81/6 \rightarrow x = 80 \rightarrow n = 80 - 35 = 45$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   | ۱۰      |       |                   |                                |      |      |    |
| ۱                 | (آ) C (۰/۲۵) زیرا قطبیت بیشتری دارد و آب هم ماده‌ای قطبی است. (۰/۲۵)<br>(ب) خیر (۰/۲۵)، چون نقطه جوش اتانول ۷۸ درجه سانتیگراد (یعنی ۳۵۰K) است. که هیچکدام از این سه ماده این نقطه جوش را ندارند. (۰/۲۵)                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                         | ۱۱      |       |                   |                                |      |      |    |
| ۱                 | $h = \frac{-40 - (-55)}{5} = 3 \text{ km} \rightarrow 11 + 3 = 14 \text{ km}$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                   | ۱۲      |       |                   |                                |      |      |    |
| ۱                 | <table style="display: inline-table; vertical-align: middle;"><tr><td>MgS جرم</td><td>56 g</td></tr><tr><td>تعداد e جابجا شده</td><td><math>2 \times 6/02 \times 10^{23}</math></td></tr></table> <div style="display: inline-block; vertical-align: middle; margin-left: 10px;"><math display="block">\frac{M}{3/01 \times 10^{24}} \rightarrow M = \frac{3/01 \times 10^{24} \times 56}{2 \times 6/02 \times 10^{23}} = 140 \text{ g}</math></div>                                                                                            | MgS جرم | 56 g  | تعداد e جابجا شده | $2 \times 6/02 \times 10^{23}$ | ۱۳   |      |    |
| MgS جرم           | 56 g                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                            |         |       |                   |                                |      |      |    |
| تعداد e جابجا شده | $2 \times 6/02 \times 10^{23}$                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                  |         |       |                   |                                |      |      |    |
| ۱/۵               | (آ) تقطیر (ب) انرژی خورشیدی (پ) خیر (ت) باید پیش از مصرف آب را کلرزنی کرد (ث) شیشه<br>(ج) در روش اسمز معکوس (هر مورد ۰/۲۵)                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                      | ۱۴      |       |                   |                                |      |      |    |
| ۱                 | <table style="display: inline-table; vertical-align: middle;"><tr><td>محلول</td><td>۱۵۰ g</td></tr><tr><td></td><td>۱ + 15</td></tr><tr><td>رسوب</td><td>۱۰ g</td></tr></table> <div style="display: inline-block; vertical-align: middle; margin-left: 10px;"><p>(ب) <math>750 \text{ g}</math><br/>۱ + 15<br/><math>x \text{ g} = 45 \text{ g}</math></p><p>(ت) سیر شده (۰/۲۵)</p></div>                                                                                                                                                      | محلول   | ۱۵۰ g |                   | ۱ + 15                         | رسوب | ۱۰ g | ۱۵ |
| محلول             | ۱۵۰ g                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                           |         |       |                   |                                |      |      |    |
|                   | ۱ + 15                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                          |         |       |                   |                                |      |      |    |
| رسوب              | ۱۰ g                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                            |         |       |                   |                                |      |      |    |
| ۱/۵               | (آ)<br>$\text{mol } Al_2O_3 = 68/4 \text{ g } Al_2(SO_4)_3 \times \frac{1 \text{ mol } Al_2(SO_4)_3}{342 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ mol } Al_2O_3}{1 \text{ mol } Al_2(SO_4)_3} = 0/2 \text{ mol } Al_2O_3$ <p style="text-align: center;">(۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)</p> <p>(ب)<br/><math display="block">L SO_3 = 0/2 \text{ mol } Al_2O_3 \times \frac{3 \text{ mol } SO_3}{\text{mol } Al_2O_3} \times \frac{22/4 \text{ L}}{1 \text{ mol } SO_3} = 13/44 \text{ L } SO_3</math><p style="text-align: center;">(۰/۲۵) (۰/۲۵) (۰/۲۵)</p></p> | ۱۶      |       |                   |                                |      |      |    |
| ۱/۵               | $w/w \% = 10 = \frac{g KOH}{112 \text{ g محلول}} \times 100 \rightarrow g KOH = \frac{112 \times 10}{100} = 11.2 \text{ g (0/5)}$ $\text{mol } KOH = 11.2 \text{ g} \times \frac{1 \text{ mol } KOH}{56 \text{ g}} = 0/2 \text{ mol (0/5)}$ $C_M = \frac{n \text{ (mol)}}{V \text{ (L)}} \rightarrow 0/5 = \frac{0/2}{V} \rightarrow V = \frac{0/2}{0/5} = 0/4 \text{ L (0/5)}$                                                                                                                                                                 | ۱۷      |       |                   |                                |      |      |    |
| ۲۰                | ♠ موفق و پیروز و سربلند باشید ♠                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                 |         |       |                   |                                |      |      |    |