

تلاش در سپرمه فکی



- دانلود گام به گام تمام دروس 
- دانلود آزمون های قلم چی و گاج + پاسخنامه 
- دانلود جزوه های آموزشی و شب امتحانی 
- دانلود نمونه سوالات امتحانی 
- مشاوره کنکور 
- فیلم های انگیزشی 

نام درس: شیمی  
نام دبیر: صدف شفابی  
تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۰۳/۲۳  
ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح / عصر  
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

جمهوری اسلامی ایران  
اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران  
اداره آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران  
دبيرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت  
آزمون پایان ترم نوبت دوم سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۴۰۱

نام و نام فانوادگی: .....  
مقطع و رشته: هفتم  
نام پدر: .....  
شماره داوطلب: .....  
تعداد صفحه سوال: ۳ صفحه

| ردیف | محل مهر و امضاء مدیر | نام دبیر:  | تاریخ و امضاء: | نام دبیر: | تاریخ و امضاء: | نمره به عدد: | نمره به حروف: | نمره به حروف: |
|------|----------------------|--|----------------|-----------|----------------|--------------|---------------|---------------|
|      |                      | تاریخ و امضاء:   | نام دبیر:      | نام دبیر: | تاریخ و امضاء: | نام دبیر:    | نام دبیر:     | نمره به عدد:  |
| ۱    |                      | جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید.  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | الف) بهترین راه مطالعه درستی یا نادرستی پیش بینی، طراحی و انجام..... و بررسی نتایج آن است.         |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ب) به فرضیه که با آزمایش کردن به اثبات رسیده باشد..... می گویند.                                   |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | پ) عنصر شکل خاصی از ماده است که دارای..... نوع اتم است.  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ت) علت استفاده از فلز مس در سیم های برق خاصیت..... این فلز است.                                    |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ج..... تنها عنصر فلزی مایع است.  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | چ) سیمان از..... و پلاستیک را از..... می سازند.  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | د) درست شدن برفک یخچال را فرآیند..... و درست شدن قطرات ریز آب بر روی کاشی حمام را فرایند می نامند. |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ه) افزودن مقداری..... به کربن سبب بیشتر شدن سختی آن می شود.  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ن) گوگرد را می توان به صورت بلورهای زرد در..... جست و جو کرد.                                      |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | و) افزودن مقداری..... به گل سبب افزایش استحکام آن می شود.  |                |           |                |              |               |               |
| ۲    |                      | به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید.   |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | فناوری:  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | اتم:   |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | آلیاژ:   |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | استحکام:   |                |           |                |              |               |               |
| ۳    |                      | صحیح یا نادرست بودن جملات زیر را مشخص کنید؟  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | الف) منظور از مشاهده به کار بستن حواس پنجگانه است.   |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ب) گوگرد و نمک خوراکی هر دو در آب حل می شوند.  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | پ) افزایش حجم جامدات فلزی بیشتر از جامدات نافلزی می باشد.  |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ج) چگالی فلزات بیشتر از نافلزات است.   |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | چ) جهان هستی تقریبا از ۹۹ نوع اتم یعنی ۹۹ عنصر تشکیل شده است.                                      |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | د) تعداد نوترون های هر اتم همیشه با تعداد پروتون ها برابر است.                                     |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ه) عنصرها می توانند اتم یا مولکول باشند ولی ترکیب تنها به صورت مولکول است.                         |                |           |                |              |               |               |
|      |                      | ن) چکش خوار بودن از ویژگی های اصلی فلزات است.  |                |           |                |              |               |               |

گزینه صحیح را انتخاب کنید

الف) نیما می گوید: (من فکر می کنم با زیاد شدن دما سرعت تبخیر آب زیاد خواهد شد) این جمله نیما کدام مرحله از روش علمی را نشان می دهد.

- ۱) طرح پرسش     ۲) نظریه     ۳) مشاهده     ۴) فرضیه

ب) کدام گروه همگی فلز هستند؟

- ۱) مس - گوگرد - نیتروژن - مس  
 ۲) آهن - نیتروژن - مس  
 ۳) آهن - نقره - آلومینیوم  
 ۴) کربن - اکسیژن - طلا

پ) کدام گزینه عنصر مولکولی نیست؟

- ۱) اکسیژن     ۲) گوگرد     ۳) جیوه     ۴) هیدروژن

ج) بعد از طلا و نقره کدام فلز گران قیمت است؟

- ۱) قلع     ۲) کروم     ۳) مس     ۴) آلومینیوم

د) در کدام ماده از کربن استفاده نشده است؟

- ۱) زغال     ۲) مغز مداد     ۳) سیم برق     ۴) چدن

ن) کدام گزینه در باره ویژگی های طلا درست نیست؟

- ۱) زیبا و درخشان  
 ۲) رسانای الکتریکی خوب  
 ۳) زنگ نمی زند  
 ۴) در طبیعت به صورت خالص یافت نمی شود

ه) کاربرد کدام ماده به درستی نوشته نشده است؟

- ۱) نفت، لاستیک     ۲) نمک، سرم شستشو     ۳) جوهر نمک، نمک     ۴) سنگ مرمر، مجسمه

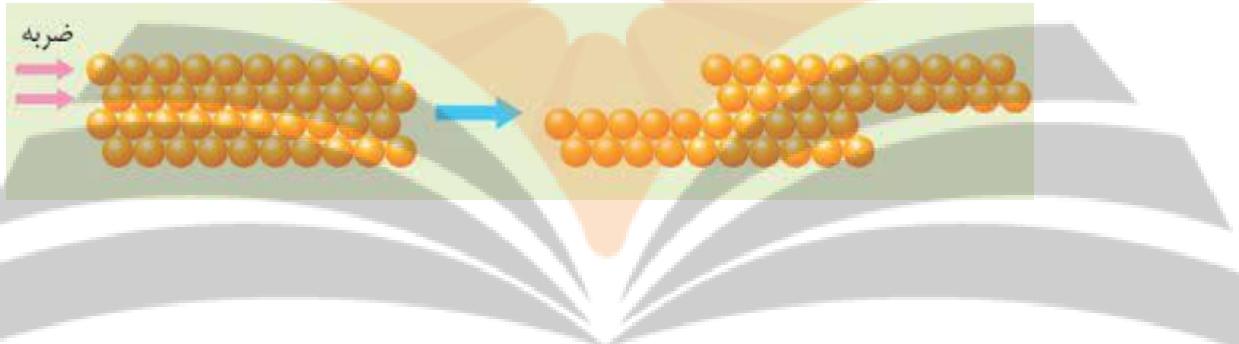
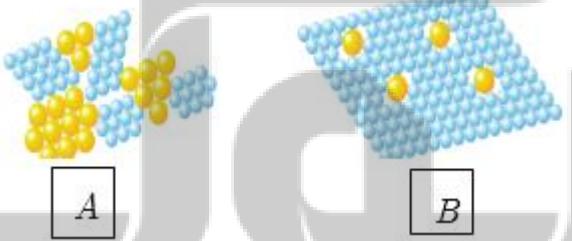
سه مورد از ویژگی های یک نافلز را نام ببرید و یک نافلز مثال بزنید.

فرمول مولکولی و یا نام ترکیبات زیر را بنویسید؟

|             |      |      |               |    |
|-------------|------|------|---------------|----|
| گاز نیتروژن |      | متان | کربن دی اکسید | آب |
|             | NaCl |      |               |    |

در یک اتم ۴۷ ذره وجود دارد. اگر تعداد نوترون های آن ۱۷ باشد، تعداد الکترون های این اتم چند است؟

میزان انبساط این ۴ ماده را با هم مقایسه کنید (هوای آلومینیوم - شیشه - الکل)

|             |   |    |
|-------------|---|----|
|             | اتم از چه ذراتی تشکیل شده است؟ عدد اتمی و عدد جرمی را تعریف کنید.   | ۹  |
| ۱/۲۵        |   |    |
| ۰/۷۵        | ذوب تغییر حالت ..... به ..... می باشد.<br>تغییر حالت از مایع به بخار می باشد.   | ۱۰ |
| ۱           | هوا مخلوط چه گاز هایی می باشد؟ و کدام یک بیشترین مقدار را در هوا دارد؟  | ۱۱ |
| ۱           | شکل زیر ماده ای را نشان می دهد که بر اثر ضربه تغییر کرده، این ماده فلز است یا نافلز؟ و بیانگر کدام خصلت ماده است؟ این خصلت را تعریف کنید. | ۱۲ |
| ۱           |    |    |
| ۱           | کدام یک از شکل های زیر بیانگر آلیاژ می باشد؟ و دلیل آن را بیان کنید.  | ۱۳ |
| ۱           |    |    |
| ۱           | الف) سختی را تعریف کنید?<br><br>ب) الماس سخت تر است یا شیشه؟ چرا؟   | ۱۴ |
| ۱           | فولاد زنگ نزن از چه ترکیباتی تشکیل شده است؟ و یک کاربرد برای آن ذکر کنید.   | ۱۵ |
| صفحه ۳ از ۳ |   |    |



نام درس: شیمی هفتم  
نام دبیر: صدف شهابی  
تاریخ امتحان: ۱۴۰۱/۰۳/۲۳  
ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح / عصر  
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران  
اداره کی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران  
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت  
**کلید سوالات پایان ترم نوبت دوم سال تمقیل ۱۴۰۰-۱۴۰۱**

| ردیف                                | راهنمای تصحیح   | محل مهر یا امضاء مدیر   |
|-------------------------------------|---|---|
| ۱                                   | الف) آزمایش<br>ب) نظریه<br>ج) جیوه<br>ن) دهانه آتشفسان های خاموش و یا نیمه فعال   | پ) یک<br>د) چگالش - میعان<br>و) اهک   |
| ۲                                   | فناوری: تبدیل علم به عمل<br>اتم: کوچکترین ذره تشکیل دهنده یک ماده که با روش غیر مستقیم به وجود آن پی بردن<br>آلیاژ: مخلوط دو یا چند فلز یا نافلز<br>استحکام: مقاومت یک ماده در برابر پاره شدن | ت) رسانایی  |
| ۳                                   | الف) ص<br>ب) غ<br>پ) ص<br>ج) ص<br>چ) ص<br>د) غ<br>ه) ص<br>ن) ص  |   |
| ۴                                   | الف) ۴- فرضیه<br>ب) ۳- جیوه<br>د) ۳- سیم برق<br>ه) ۳- جوهر نمک ، نمک  | ب) ۳- آهن - نقره -آلومینیوم<br>ج) ۱- قلع<br>ن) ۴ - در طبیعت به صورت خالص یافت نمی شود |
| ۵                                   | نارسانا - شکننده - کدر یا جلا ناپذیر و بیشتر به صورت گازی هستند مانند : گوگرد - کربن  |   |
| ۶                                   | آب<br>.H2O<br>.. کربن دی اکسید .<br>CO2<br>CH4<br>NaCl<br>N2<br>گاز نیتروژن   |   |
| ۷                                   | N=17<br>N+p+e=47<br>e=p<br>e=15   | 17+e+p=47<br>e+p=30   |
| ۸                                   | هوا < الكل > آلومینیوم < شیشه   |   |
| ۹                                   | الکترون و پروتون و نوترون - عدد اتمی برابر تعداد پروتون و عدد جرمی برابر نوترون + پروتون  |   |
| ۱۰                                  | جامد به مایع<br>تبخیر   |   |
| ۱۱                                  | اکسیژن و نیتروژن و کربن دی اکسید و نیتروژن با حدود ۷۸٪ بیشترین میزان گاز را در هوا دارد .   |   |
| ۱۲                                  | فلز و چکش خواری   |   |
| ۱۳                                  | شکل B زیرا فلز ها باید ذوب شوند و اتم های سازنده آلیاژ لابه لای یک دیگر پخش شوند  |   |
| ۱۴                                  | الف ) وقتی می گویند ماده ای از ماده دیگر سخت تر است منظور این است که می توان به کمک ماده سخت روی ماده دیگر خراش ایجاد کرد .<br>ب) الماس زیرا الماس شیشه را می برد .                           |   |
| ۱۵                                  | آهن و کروم و نیکل<br>در کارد و چنگال  | امضا:   |
| نام و نام خانوادگی مصحح : صدف شفائی |   | جمع بارم ۵۰ : ۱۴۰۱  |

تلاش در سپرمه فقیه



- دانلود گام به گام تمام دروس 
- دانلود آزمون های قلم چی و گاج + پاسخنامه 
- دانلود جزوه های آموزشی و شب امتحانی 
- دانلود نمونه سوالات امتحانی 
- مشاوره کنکور 
- فیلم های انگیزشی 