



آکادمی آنلاین تیز لاین

قوی ترین پلتفرم آموزشی تیز هوشان

برگزار کننده کلاس های آنلاین و حضوری تیز هوشان

و المپیاد از پایه چهارم تا دوازدهم

آزمون های آنلاین و حضوری

مشاوره تخصصی

با اسکن QR کد روبرو
وارد صفحه اینستاگرام
آکادمی تیز لاین شو و از
محتوه های آموزشی
رایگان لذت ببر



TIZLINE.IR

برای ورود به صفحه اصلی سایت آکادمی تیز لاین کلیک کنید

برای دانلود دفترچه آزمون های مختلف برای هر پایه کلیک کنید

برای مطالعه مقالات بروز آکادمی تیز لاین کلیک کنید

آکادمی آموزشی تیزلاین

نام درس: شیمی
نام دبیر: مهدیه ساقیان
تاریخ امتحان: ۱۵ / ۱۰ / ۱۳۹۹
ساعت امتحان: ۱۵:۰۰ صبح
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

جمهوری اسلامی ایران
اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران
دیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
آزمون پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام و نام فانوادگی:
مقطع و شش: متوسطه اول- نهم
نام پدر:
شماره داوطلب:
تعداد صفحه سوال: ۳ صفحه

نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر و امضاء:	نمره به عدد:	نمره به حروف:	نمره به عدد:	نمره تجدید نظر به عدد:	محل مهر و امضاء، مدیر	
							نام دبیر:	تاریخ و امضاء:
۱							سوالات	۱
							جاهای خالی را با کلمات مناسب پر کنید	
							(الف) گاز آمونیاک از اتصال به دست می آید.	
							(ب) فراوان ترین عنصر در پوسته زمین است.	
							(پ) اگردر بستر اقیانوس ها زمین لرزه یا آتششان رخ دهد، ایجاد می گردد	
							به موارد زیر پاسخ کوتاه بدھید	
							(الف) چه ماده ای را به خمیر دندان اضافه می کنند تا از پوسیدگی دندان جلوگیری شود؟	
							(ب) فراوان ترین عنصر در بدن انسان چیست؟	
							(پ) کدام یون در ساختار هموگلوبین وجود دارد؟	
							(ت) نافلزی که در ساخت کبریت استفاده می شود چه نام دارد؟	
							(ث) دو کاربید گاز کلر را بنویسید.	
							(ج) فلزی که از طریق ذوب سنگ معدن آن در دمای بالا به دست می آید چه نام دارد؟	
							(چ) کدام ماده به عنوان ضد یخ در رادیاتور ها استفاده می شود؟	
							(ح) عنصری با عدد اتمی ۱۶ چگونه به حالت پایدار (آرایش هشت تایی) می رسد؟	
							(خ) خشکی بزرگ پانگه آ، بعد از میلیون ها سال به چه خشکی هایی تقسیم شد؟	
							(د) تنوع و تعداد فسیل ها در چه محیط هایی بیشتر است؟	
۲							مفاهیم زیر را تعریف کنید	
							(الف) کاتیون	
							(ب) فسیل	
							(پ) قانون پایستگی جرم	
							(ت) گسل	
							صفحه ۱ از ۲	

آکادمی آموزشی تیزلاین

بازدید از آزمون های تیز و کنکور

۲	درستی یا نادرستی عبارات زیر را مشخص کنید. در صورت غلط بودن عبارت، دلیل آن را نیز بیان کنید. الف) مولکول ها باز الکتریکی ندارند و بعد از حل شدن در آب رسانای الکتریکی هستند. ب) آمونیاک یک درشت مولکول است. پ) حل شدن سدیم هیدروکسید در آب سبب رسانایی الکتریکی آن می شود. ت) فسیل ها تنها در محیط های دریایی تشکیل می شوند.	۴
۲	به موارد زیر پاسخ دهید الف) دو مورد از دلایل انقراض دایناسورها را بنویسید ب) شرایط لازم برای تشکیل فسیل را بنویسید (دو مورد) پ) رشتہ کوه چگونه بوجود می آید	۵
۲	اتم X با از دست دادن سه الکترون به آرایش گاز نجیب Ne^{10} می رسد. از اتصال اتم X و ۷ چه ترکیب تشکیل می شود. (حتما همراه با توضیح و رسم مدل اتمی بور باشد).	۶
۲	الف) مدل اتمی بور را برای اتم Sc^{16} رسم کنید. ب) با رسم مدل اتمی بور و ذکر علت مشخص کنید اتم Sc^{16} با کدام یک از اتم های مجھول X_{8} , Z_{13} , Z_{2} در یک گروه و با کدام یک در یک ردیف قرار دارد	۷
۲	با توجه به واکنش پذیری فلزها، اگر واکنش اول و سوم انجام شود و واکنش ظرف دوم و چهارم انجام نشود. چهار فلز A, B, C, D به ترتیب از راست به چپ کدام می تواند باشد. (حتما با بیان توضیح گزینه مناسب را پیدا کنید) ظرف الف: محلول یکی از ترکیب های فلز B و تیغه فلز A ظرف ب: محلول یکی از ترکیب های فلز C و تیغه فلز B ظرف پ: محلول یکی از ترکیب های فلز A و تیغه فلز D ظرف ت: محلول یکی از ترکیب های فلز A و تیغه فلز C الف) آهن - طلا - مس - منیزیم ب) مس - آهن - منیزیم - طلا ج) آهن - منیزیم - طلا - مس	۸
۲	الف) از اتصال $Na_{11}O$ با ۸ چه ترکیبی به دست می آید؟ فرمول شیمیایی ترکیب را بنویسید. (مدل اتمی بور رسم شود) ب) چرا در واکنش فلز $Na_{11}Cl$ با گاز Cl_{17} فرمول ماده تولید شده $NaCl_2$ است نه $NaCl$ ؟	۹
۲	اگر واکنش اول رخ دهد و واکنش دوم انجام نشود، عنصر X چه عنصری است (حتما بیان توضیح، فلز مناسب را انتخاب کنید). X تنها یک فلز می تواند باشد. 1) $Fe + XSO_4 \longrightarrow X + FeSO_4$ $Au + XSO_4 \longrightarrow$	۱۰
صفحه ۲ از ۲		

آکادمی آموزشی تیزلاین

نام درس: شیمی
نام دیر: مهدیه ساقیان
تاریخ امتحان: ۱۰/۱۰/۱۳۹۹
 ساعت امتحان: ۱۰:۰۰ صبح
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

اداره‌ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره‌ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۴ تهران
دیبرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد رسالت
کلید سوالات پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۰ - ۱۳۹۹



ردیف	راهنمای تصحیح	محل مهر یا امضاء مدیر
۱	الف) گاز نیتروژن - گاز هیدروژن ب) اکسیژن پ) سونامی	
۲	ب) اکسیژن پ) آهن ت) فسفر ث) ضد عفونی کردن آب - آفت کش - میکروب کش - تهیه هیدروکلریک اسید ج) مس ح) گرفتن دو الکترون خ) لورازیا و گندوانا د) محیط‌های دریایی - میان سنگ‌های رسوی	
۳	الف) اتم‌ها با از دست دادن الکترون به یون مشیت یا کاتیون تبدیل می‌شوند ب) فسیل‌ها آثار و بقایای اجسام جانداران قدمی هستند که در بین مواد، رسوبات و سنگ‌های رسوی پوسته زمین وجود دارند پ) مطابق با قانون پایستگی جرم، در یک تغییر شیمیایی جرم کل واکنش دهنده‌ها با جرم کل فرآورده‌ها برابر است. ت) اگر سنگ‌های دو طرف شکستگی، نسبت به هم جایه‌جا شوند گسل را بوجود می‌آورند.	
۴	الف) غلط - مولکول‌ها بعد از حل شدن در آب رسانای الکتریکی نیستند ب) غلط - آمونیاک یک مولکول کوچک است. پ) صحیح ت) غلط - فسیل‌ها در محیط‌های دریایی و غیر دریایی می‌توانند تشکیل شوند.	
۵	الف) ۱- سرد شدن زمین (تغییرات آب و هوایی زمین) ۲- برخورد شهاب سنگ‌های بزرگ به زمین ۳- شیوع بیماری‌های مختلف ۴- کم شدن غذای دایناسورها ب) ۱- جسد جانداران دارای قسمت‌های سخت باشد ۲- جسد جانداران در محیط‌هایی قرار بگیرد که تحت تاثیر عواملی مانند اکسیژن هوا، آب، باکتری و ... قرار نگیرد. پ) لایه‌های رسوی در دریا به صورت افقی ته نشین می‌شوند. پس از اینکه ضخامت رسوبات زیاد شد، در اثر حرکت و برخورد ورقه‌های سنگ کره رسوبات از حالت افقی خارج می‌شوند و به حالت چین خورده در می‌آیند و رشته کوه‌ها را بوجود می‌آورند.	
۶	اتم X مربوط به گروه سوم جدول تناوبی و اتم Z مربوط به گروه هفتم جدول تناوبی می‌باشد. از اتصال این دو اتم به یکدیگر ترکیب XZ ₃ بوجود می‌آید.	
۷	الف) مدار اول: ۲ الکترون - مدار دوم: ۸ الکترون و مدار سوم: ۶ الکترون دارد. ب) این اتم با اتم X در یک گروه قرار دارد زیرا تعداد الکترون‌های لایه آخر هر دو یکسان است. و با اتم Z در یک ردیف قرار دارد زیرا هر دو دارای سه مدار الکترونی هستند.	
۸	در ظرف الف واکنش انجام می‌شود بنابراین واکنش پذیری A > B در ظرف ب واکنش انجام نمی‌شود بنابراین واکنش پذیری B < C در ظرف پ واکنش انجام می‌شود بنابراین واکنش پذیری D > A در ظرف ت واکنش انجام نمی‌شود بنابراین واکنش پذیری C < A بنابراین واکنش پذیری ترکیبات به طور کلی به صورت زیر می‌باشد: D < A < C < B که تنها با واکنش پذیری گزینه الف مطابقت دارد.	

الف) سدیم در مدار آخر خود یک الکترون دارد و اکسیژن در مدار آخر خود شش الکترون دارد

برای پایدار شدن سدیم یک الکترون از دست می‌دهد و اکسیژن دو الکترون می‌گیرد. بنابراین دو یون سدیم با یک یون اکسیژن

پیوند برقرار می کند و تشکیل ترکیب Na_2O را می دهد.

ب) چون سدیم یک الکترون از دست می‌دهد و تبدیل به یون Na^+ می‌شود و کلم نیز یک الکترون می‌گیرد و تبدیل به یون Cl^- می‌شود.

شد بنا بر این یک یون سدیم با یک یون کلر با هم یوپند می‌دهند و ترکیب NaCl را بوجود می‌آورند.

واکنش اول انجام می شود بنابراین واکنش پذیری $\text{Fe} \rightarrow \text{X}$ است ولی واکنش دوم انجام نمی شود بنابراین واکنش پذیری $\text{X} \rightarrow \text{Y}$

است. مطالقه با سرمی واکنش ندزدی تنها عنصری که می تواند حول این سوال را شد، فلن مس است.

الكتاب

نام و نام خانوادگی مصدق :

جامعة بارنارد

آکادمی آموزشی تیزلاین

با حضور استاد بزرگیه کشوری تیزهوشان و کنکور

آکادمی تیزلاین در پایه نهم برگزاری کند:



دکتر کاظم فربست

دکتر رقیبیان

استاد مسعودی گذلی

استاد مجید غلامی

دکتر کاظم فربست

دکتر رقیبیان

کلاس آنلاین علوم

تیزهوشان نهم

یکشنبه ها

۲۱:۱۵۰۲۰

شروع از ۱۱ مهر

ترم یک دوره سالانه

۱۵ هزار تومان

۱۵ جلسه

استاد مسعودی گذلی

کلاس آنلاین هوش

خلاصیت نهم

پنجشنبه ها

۲۱:۱۵۰۲۰

شروع از ۱۵ مهر

ترم یک دوره سالانه

۶۰ هزار تومان

۱۵ جلسه

استاد مجید غلامی

کلاس آنلاین عربی

تیزهوشان نهم

دوشنبه ها

۲۱:۱۵۰۲۰

شروع از ۲۳ آبان

دوره سالانه

۶۰ هزار تومان

۱۵ جلسه

دکتر کاظم فربست

کلاس آنلاین فارسی

تیزهوشان نهم

شنبه ها

۲۱:۱۵۰۲۰

شروع از ۱۵ آبان

دوره سالانه

۸۰ هزار تومان

۲۰ جلسه

وی ای پی
ظرفیت ۲۰ نفر

وی ای پی
ظرفیت ۲۰ نفر



ریاضی، فیزیک، شیمی و زیست شناسی

المپیاد های

سطح یک و دو

شروع از هفته پایانی آبان

۰۲۱-۹۱۳۰۲۰۰۲

ثبت نام در سایت رسمی

www.tizline.ir

tizline.ir

۰۹۳۳-۳۸۴۰۲۰۲

@mathmovie6

@Tizline.ir

آکادمی تیزلاین

برگزار می کند:

دوره سالانه

شخفیف ویژه
برای شیزلاین ها



دکتر میثم کوهگرد

کلاس آنلاین المپیاد
فیزیک (سطح یک)

پنجشنبه ها ۱۸:۱۵ تا ۱۹:۳۰
شروع از ۲۷ آبان

۱۵ جلسه
۶۰۰ هزار ثوماد

دکتر افشنین به مرام

کلاس آنلاین المپیاد
ریاضی (سطح یک)

پنجشنبه ها ۲۰:۱۵ تا ۲۱:۰۰
شروع از ۲۳ آبان

۱۵ جلسه
۶۰۰ هزار ثوماد



دکتر رضارحمت‌الهزاده

کلاس آنلاین المپیاد
شیمی (سطح یک)

شنبه ها ۲۰:۱۵ تا ۲۱:۰۰
شروع از ۲۲ آبان

۱۵ جلسه
۶۰۰ هزار ثوماد



دکتر قربانی

کلاس آنلاین المپیاد
زیست‌شناسی (سطح دو)

سه شنبه ها ۱۵:۲۰ تا ۲۱:۱۵
شروع از ۲۵ آبان

۱۰ جلسه
۸۰۰ هزار ثوماد



دکتر میثم کوهگرد

کلاس آنلاین المپیاد
فیزیک (سطح دو)

پنجشنبه ها ۱۵:۲۰ تا ۲۱:۱۵
شروع از ۲۷ آبان

۱۰ جلسه
۸۰۰ هزار ثوماد



دکتر قربانی

کلاس آنلاین المپیاد
زیست‌شناسی (سطح یک)

سه شنبه ها ۱۵:۱۰ تا ۱۶:۳۰
شروع از ۲۵ آبان

۱۰ جلسه
۸۰۰ هزار ثوماد



۰۲۱-۹۱۳۰۲۴۰۲



ثبت نام در سایت رسمی



tizline.ir



www.tizline.ir



۰۹۳۳-۳۸۴۰۲۰۲



آکادمی آموزشی تیز لاین

با حضور استاد بزرگیه کشوری تیز هوشان و کنکور

تقویم آموزشی آکادمی تیز لاین

سال ۱۴۰۱-۱۴۰۰

#تیزلاین_شو

ترم دو
دوره
سالانه

آغاز ثبت نام: ۱ دی

شروع دوره: ابهمن

پایان دوره: ۲۵ اردیبهشت

۱۵ جلسه

ترم یک
دوره
سالانه

آغاز ثبت نام: شهریور

شروع دوره: ۱۰ مهر

پایان دوره: ۱۸ دی

۱۵ جلسه

ترم
تابستان

آغاز ثبت نام: ۱۰ خرداد

شروع دوره: ۱۲ تیر

پایان دوره: ۲۰ شهریور

۱۰ جلسه

آنلاین تخصص ماست

کلاس، آزمون، مشاوره، تکلیف

ثبت نام در سایت رسمی آکادمی تیز لاین www.Tizline.ir

آزمون های هماهنگ از ۲۵ مهر تا ۱۱ اردیبهشت

@mathmovie6

@Tizline.ir