



آکادمی آنلاین تیزلاین 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 تیزلاین شو و از
محتوای آموزشی
رایگان لذت ببر



برای ورود به صفحه اصلی سایت آکادمی تیزلاین کلیک کنید

برای دانلود دفترچه آزمون های مختلف برای هر پایه کلیک کنید

برای مطالعه مقالات بروز آکادمی تیزلاین کلیک کنید

آکادمی آموزشی تیزلاین <

نام و نام خانوادگی:
مقطع و رشته: نهم
نام پدر:
شماره داوطلب:
تعداد صفحه سؤال: ۲ صفحه

جمهوری اسلامی ایران
اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۱۱ تهران
دبیرستان غیردولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب
آزمون پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی
نام دبیر: سمیه نصری
تاریخ امتحان: ۱۰ / ۱۰ / ۱۳۹۹
ساعت امتحان: ۱ صبح / عصر
مدت امتحان: ۶۰ دقیقه

ردیف	سؤالات	نمره به عدد:	
		نمره به حروف:	نمره تجدید نظر به عدد:
نام دبیر:		تاریخ و امضاء:	نام دبیر:
محل مهر و امضاء مدیر		نمره به حروف:	نمره به عدد:
۱	جاهای خالی را با کلمات داخل کادر کامل کنید. دارند - ندارند - گرفتن - از دست دادن - آنیون - اکسیژن - هیدروژن - کاتیون - پیوند اشتراکی - نوک مداد - مواد منفجره - کبریت - کلر - فرابنفش - فرو سرخ - کات کبود - مس اکسید		
۲	۱- فلز مس با اکسیژن به کندی ترکیب می شود و به تبدیل می شود. ۲- گاز از رسیدن پرتوهای پر انرژی و خطرناک به زمین جلوگیری می کند. ۳- عنصر کربن در ساخت و عنصر فسفر در ساخت کاربرد دارند. ۴- عنصر در بدن انسان نسبت به عناصر دیگر درصد بیشتری را به خود اختصاص داده است. ۵- در تشکیل ترکیب یونی فلزات با الکترون به و نافلزات با الکترون به تبدیل می شوند. ۶- وقتی دو نافلز کنار همدیگر قرار می گیرند، یک بین آن ها رخ می دهد. ۷- ترکیب های یونی در حالت جامد، رسانای الکتریکی		
۲	ظروف مسی زودتر زنگ می زنند یا ظروف آهنی؟ چرا؟		۰,۵
۳	آب مقطر رسانای الکتریکی می باشد یا نه؟ چرا؟		۰,۵
۴	کدام یک از مواد زیر کوچک مولکول هستند؟ آمونیاک / پلی استیرن / گاز اکسیژن / نشاسته / سولفوریک اسید / گاز کلر		۱
۵	کدام یک از ترکیبات زیر مولکولی و کدام یک یونی هستند؟ متان : کات کبود : نمک طعام : آمونیاک :		۲
۶	مدل اتمی بور را برای عناصر زیر رسم کنید و از روی مدل اتمی بور بگویید هر عنصر متعلق به کدام گروه و ردیف است؟ ${}_{12}\text{Mg} / {}_{14}\text{Si} / {}_{16}\text{S} / {}_{8}\text{O}$		۴
۷	مدل اتمی بور را برای عنصری رسم کنید که در لایه ی آخر خود ۷ الکترون دارد و متعلق به ردیف سوم جدول تناوبی است. عدد اتمی این عنصر چند است؟		۱
۸	دو مورد از کاربرد های سولفوریک اسید و دو مورد از کاربردهای آمونیاک را نام ببرید:		۱

آکادمی آموزشی تیزلاین <

۲	ترکیب یونی تشکیل شده بین عناصر زیر را بنویسید: (کاتیون و آنیون را همراه با بار آن ها نیز مشخص کنید) (اعداد اتمی در صورت نیاز $Al=13 / O=8 / Mg=12 / Cl=17$) Al / O Mg / Cl	۹
۳	در مورد کربن دی اکسید به پرسش های زیر پاسخ دهید: ۱- این ترکیب یونی است یا مولکولی؟ ۲- هر اتم اکسیژن چند الکترون به اشتراک گذاشته است؟ ۳- اتم کربن چند الکترون به اشتراک گذاشته است؟ ۴- تعداد پیوند های اشتراکی هر مولکول کربن دی اکسید چند تا است؟ ۵- ساختار این مولکول را بکشید.	۱۰
۱	آهن سولفید \rightarrow آهن + گوگرد 11 g $4\text{ g} + ?$	۱۱
۰,۵	با توجه به واکنش زیر به سوالات پاسخ دهید: ۱- در این واکنش چند گرم آهن مصرف شده است؟ ۲- این مطلب بیانگر چه قانونی است؟	۱۲
۰,۵	توضیح دهید چرا تخم مرغ در آب مقطر فرو می رود ولی در آب و نمک غوطه ور می شود؟	۱۳
۰,۵	یون آهن Fe^{2+} در بدن انسان چه نقشی دارد؟	

جمع بارم: ۲۰ نمره

آکادمی آموزشی تیزلاین <



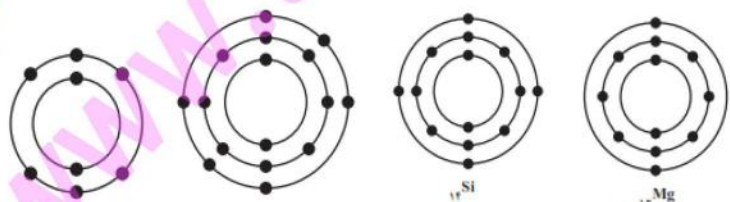

اداره ی کل آموزش و پرورش شهر تهران
اداره ی آموزش و پرورش شهر تهران منطقه ۱۱ تهران
دبیرستان غیر دولتی دخترانه سرای دانش واحد انقلاب
کلید سؤالات پایان ترم نوبت اول سال تحصیلی ۱۴۰۰-۱۳۹۹

نام درس: شیمی
نام دبیره: نصری
تاریخ امتحان: ۱۰/۱۰/۱۳۹۹
ساعت امتحان: ۱۰ صبح / عصر
مدت امتحان: ۴۰ دقیقه

محل مهر یا امضا: مدیر

راهنمای تصحیح

ردیف

۱	(۱) مس اکسید (۲) اوزون / فرابنفش (۳) نوک مداد / کبریت (۴) اکسیژن (۵) از دست دادن / کاتیون / گرفتن / آنیون (۶) پیوند اشتراکی (۷) نیستند
۲	ظروف آهنی - زیرا واکنش پذیری آهن بیشتر از واکنش پذیری مس است .
۳	خیر . زیرا پیوند بین مولکول های آب مولکولی است و ترکیبات مولکولی رسانایی الکتریکی ندارند.
۴	آمونیاک / گاز اکسیژن / سولفوریک اسید / گاز کلر
۵	متان : مولکولی / کات کبود : یونی / نمک طعام : یونی / آمونیاک : مولکولی
۶	 <p>منیزیم : گروه ۲ / ردیف ۳ - سیلیسیم گروه ۱۴ / ردیف ۳ - گوگرد : گروه ۱۶ / ردیف ۳ - اکسیژن : گروه ۱۶ / ردیف ۲</p>
۷	
۸	آمونیاک : تهیه کود شیمیایی / مواد منفجره / یخ سازی سولفوریک اسید : تهیه کود شیمیایی / تهیه رنگ / چرم سازی / تولید پلاستیک / خودرو سازی تولید شوینده
۹	$Al^{3+} O^{2-} / Al_2O_3$ $Mg^{2+} Cl^- / MgCl_2$
۱۰	۱- مولکولی ۲- دو الکترون ۳- ۴ الکترون ۴- ۴ پیوند

@mathmovie6

@Tizline.ir

مجری همایش کلاس و آزمون در سراسر کشور

با حضور اساتید برگزیده ی کشوری تیزهوشان و کنکور

$:\ddot{O} = C = \ddot{O}:$	
۱- ۷ گرم	۱۱
۲- قانون پایستگی جرم	
به این دلیل که حل کردن نمک در آب باعث می شود که چگالی آب افزایش پیدا کند.	
۱۲	
بدن انسان برای ساختن هموگلوبین به یون آهن نیاز دارد.	
۱۳	
جمع بارم : ۲۰ نمره	نام و نام خانوادگی مصحح :
امضاء:	

آکادمی تیزلاین در پایه نهم برگزاری می کند:



 <p>دکتر قربانی</p> <p>کلاس آنلاین علوم تیزهوشان نهم یکشنبه ها ۲۱:۱۵ تا ۲۰ شروع از ۱۱ مهر ترم یک دوره سالانه ۱۵ جلسه ۶۰۰ هزار تومان</p>	 <p>استاد مسعودی گدلی</p> <p>کلاس آنلاین هوش فلاقیات نهم پنجشنبه ها ۲۱:۱۵ تا ۲۰ شروع از ۱۵ مهر ترم یک دوره سالانه ۱۵ جلسه ۶۰۰ هزار تومان</p>	 <p>استاد مجید غلامی</p> <p>کلاس آنلاین عربی تیزهوشان نهم دوشنبه ها ۲۱:۱۵ تا ۲۰ شروع از ۲۴ آبان دوره سالانه ۱۵ جلسه ۶۰۰ هزار تومان</p>	 <p>دکتر کاظم خرابی</p> <p>کلاس آنلاین فارسی تیزهوشان نهم شنبه ها ۲۱:۱۵ تا ۲۰ شروع از ۱۵ آبان دوره سالانه ۲۰ جلسه ۸۰۰ هزار تومان</p>
---	--	---	--

 <p>استاد مسعودی گدلی</p> <p>کلاس آنلاین هوش استعداد نهم سه شنبه ها ۲۱:۱۵ تا ۲۰ شروع از ۱۳ مهر ترم یک دوره سالانه ۱۵ جلسه ۶۰۰/۲۰۰ هزار تومان</p> <p>وی ای پی ظرفیت ۲۰ نفر</p>	 <p>استاد فرزاد تندرو</p> <p>کلاس آنلاین ریاضیات تیزهوشان نهم چهارشنبه ها ۲۱:۱۵ تا ۲۰ شروع از ۱۴ مهر ترم یک دوره سالانه ۱۵ جلسه ۶۰۰ هزار تومان</p>	 <p>استاد میثم بهرامی</p> <p>کلاس آنلاین ریاضیات تیزهوشان نهم چهارشنبه ها ۱۹:۳۰ تا ۱۸:۱۵ شروع از ۱۴ مهر ترم یک دوره سالانه ۱۵ جلسه ۹۰۰ هزار تومان</p> <p>وی ای پی ظرفیت ۲۰ نفر</p>
---	--	--



ریاضی، فیزیک، شیمی و زیست شناسی

شروع از هفته پایانی آبان

المپیاد های

سطح یک و دو

۰۲۱-۹۱۳۰۲۲۰۲

ثبت نام در سایت رسمی
www.tizline.ir
tizline.ir

۰۲۱-۳۸۴۰۲۰۲

@mathmovie6

Tizline.ir

مجری همایش کلاس و آزمون در سراسر کشور

تخفیف ویژه تیزلاین ها در فارسی، عربی و المپیاد سطح یک و دو

با حضور اساتید برگزیده ی کشوری تیزهوشان و کنکور

دوره سالانه

بازگشایی ویژه
برای تیزلاین ها

آکادمی تیزلاین



برگزاری می کند:



دکتر میثم کوهگرد

کلاس آنلاین المپیاد
فیزیک (سطح یک)

پنجشنبه ۱۵ تا ۱۸:۳۰ تا ۱۹:۳۰

شروع از ۲۷ آبان

۱۵ جلسه
۶۰۰ هزار تومان



دکتر امیرحسین بهرام

کلاس آنلاین المپیاد
ریاضی (سطح یک)

یکشنبه ۲۰ تا ۲۱:۱۵

شروع از ۲۳ آبان

۱۵ جلسه
۶۰۰ هزار تومان



دکتر رضاحمت الهزاده

کلاس آنلاین المپیاد
شیمی (سطح یک)

شنبه ۲۰ تا ۲۱:۱۵

شروع از ۲۲ آبان

۱۵ جلسه
۶۰۰ هزار تومان



دکتر قربانی

کلاس آنلاین المپیاد
زیست شناسی (سطح دو)

سه شنبه ۲۰ تا ۲۱:۱۵

شروع از ۲۵ آبان

۲۰ جلسه
۸۰۰ هزار تومان



دکتر میثم کوهگرد

کلاس آنلاین المپیاد
فیزیک (سطح دو)

پنجشنبه ۲۰ تا ۲۱:۱۵

شروع از ۲۷ آبان

۲۰ جلسه
۸۰۰ هزار تومان



دکتر قربانی

کلاس آنلاین المپیاد
زیست شناسی (سطح یک)

سه شنبه ۱۵ تا ۱۸:۳۰ تا ۱۹:۳۰

شروع از ۲۵ آبان

۱۵ جلسه
۶۰۰ هزار تومان

#تیزلاینی_شو



ثبت نام در سایت رسمی



tizline.ir



www.tizline.ir



۰۲۱-۹۱۳۰۲۲۰۲



۰۹۳۳-۳۸۴ ۰۲۰۲

تقویم آموزشی آکادمی تیزلاین

سال ۱۴۰۱-۱۴۰۰

#تیزلاینی_شو

ترم دو
دوره
سالانه

آغاز ثبت نام: ۱ دی

شروع دوره: ۱ بهمن

پایان دوره: ۲۵ اردیبهشت

۱۵ جلسه

ترم یک
دوره
سالانه

آغاز ثبت نام: ۱ 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 تیزلاین www.Tizline.ir

آزمون های هماهنگ از ۲۵ مهر تا ۱۱ اردیبهشت