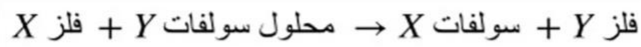
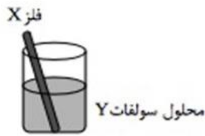


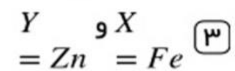
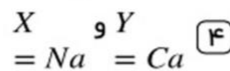
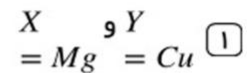
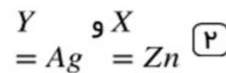
علوم نهم فصل اول فلزات و نافلزات و خواص آنها

۱. در جدول مقابل ترتیب واکنش پذیری چند فلز آمده است. با توجه به این که از بالا به پایین واکنش پذیری این فلزات کاهش می یابد، در معادله نوشتاری زیر به جای X و Y کدام عناصر

Na
Li
Ca
Mg
Zn
Fe
Cu
Ag



نمی تواند قرار بگیرد؟

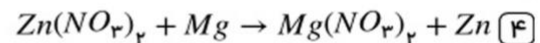
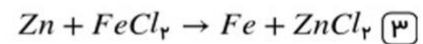
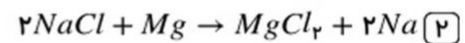
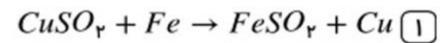


۲. از ۴ نوع نمک زیر کدام یک را درون ظرف آهنی نگهداری نمی کنیم؟

- (۱) منیزیم نیترات (۲) مس سولفات (۳) آلومینیم نیترات (۴) روی سولفات

۳. با توجه به جدول واکنش پذیری عناصر مقابل، کدام یک از واکنش های زیر انجام پذیر نمی باشد؟

نام عنصر	نشان شیمیایی
سدیم	Na
لیتیم	Li
منیزیم	Mg
روی	Zn
آهن	Fe
مس	Cu



۴. اگر سرعت واکنش ۳ فلز آهن، مس، منیزیم را با اکسیژن بررسی کنیم، سرعت واکنش ها به ترتیب از زیاد به کم به این شکل است:

- (۱) منیزیم، آهن، مس (۲) آهن، منیزیم، مس (۳) مس، آهن، منیزیم (۴) منیزیم، مس، آهن

علوم نهم فصل اول فلزات و نافلزات و خواص آنها

۵. مصطفی در آزمایشی، مقدار بسیار زیادی براده آهن را در محلول کات کبود در آب می‌ریزد، پس از انجام واکنش، تغییرات ظاهری در ظرف متوقف می‌شود. بهترین توصیف درباره این مخلوط در کدام گزینه آمده است؟

۱) اگر تا پیش از توقف تغییرات ظاهری، از آهن‌ریبا استفاده کنیم، مخلوط باقی‌مانده یک محلول است.

۲)

اگر تا پیش از توقف تغییرات ظاهری، با استفاده از کاغذ صافی به جداسازی اجزا بپردازیم، دو ماه بر روی کاغذ صافی باقی می‌ماند.

۳) با تبخیر آب مخلوط درون ظرف، می‌توان به مخلوطی از ۲ فلز دست یافت.

۴) یون فلزی که در ابتدا درون محلول وجود داشت، در مولکول هموگلوبین نیز وجود دارد.

۶. دو نافلزی که کاربرد وسیعی در صنعت دارند، کدام‌اند؟

۱) کربن - فلئور ۲) فسفر - کربن ۳) فسفر - کلر ۴) کربن - کلر

۷. نافلز موجود در اسید سولفوریک که خود به تنهایی جامد و زرد رنگ است کدام است؟

۱) فسفر ۲) گوگرد ۳) کلر ۴) نیتروژن

۸. در جدول زیر اگر هر عبارت از ستون «الف» را به عبارت مربوطه از ستون «ب» وصل کنیم، کدام عبارت از ستون «ب» باقی می‌ماند؟

ستون «ب»	ستون «الف»
NH_3	۱ تعداد الکترون‌های آن با یونی که با یکی از هورمون‌های غدد فوق کلیه از ادرار بازجذب می‌شود برابر است.
$^{16}_8O^{2-}$	۲ تعداد نوترون‌های آن، با تعداد پیوندهای اشتراکی در مولکول C_5H_{12} برابر است.
N_2	۳ گازی بی‌بو و سمی است.
$^{32}_{16}S^{2-}$	۴ ماده اولیه برای ساخت بسیاری از مواد منفجره بوده و دو الکترون ناپیوندی در هر مولکولش دارد.
CO_2	۵ از واکنش سرکه با سنگهای آهکی و نیز از سوختن متان تولید می‌شود.
CO	۶ یکی از ترکیبات این عنصر، برای شناسایی رطوبت کاربرد دارد.
CO	

علوم نهم فصل اول فلزات و نافلزات و خواص آنها

Co (۴)

N_۲ (۳)

NH_۳ (۲)

CO (۱)

۹. در مورد ترکیب سولفوریک اسید (H_۲SO_۴) ، کدام موارد درست بیان شده است؟
الف) در ساختمان سولفوریک اسید فقط عناصر نافلز وجود دارد.
ب) عناصر موجود در این ترکیب به ۲ ستون (گروه) از جدول عناصر تعلق دارند.
پ) همه عناصر تشکیل‌دهنده سولفوریک اسید به صورت مجزا در طبیعت و در دمای معمولی به حالت گاز هستند.

هر سه گزینه (۴)

الف، ب (۳)

ب، پ (۲)

الف، پ (۱)

۱۰. کدام یک از تفاوت‌های شکر و نمک نیست؟

خاصیت رسانایی محلول آن‌ها (۲)

نوع پیوند بین ذرات (۱)

ترکیب بودن (۴)

شکل بلور (۳)

۱۴. در سه لوله آزمایش با غلظت برابر محلول کات کبود داریم، در لوله آزمایش (۱) تیغه آهنی، لوله آزمایش (۲) روی و لوله آزمایش (۳) منیزیم قرار می‌دهیم. به نظر شما سرعت تغییر رنگ در سه لوله آزمایش چگونه است؟

(۳) < (۱) < (۲) (۴)

(۳) < (۲) < (۱) (۳)

(۲) < (۱) < (۳) (۲)

(۱) < (۲) < (۳) (۱)

۱۵. چند مورد از عبارتهای زیر در مورد گاز اوزون صحیح است؟

(۱) شکل دیگری از کنار هم قرار گرفتن اتم‌های اکسیژن است.

(۲) مولکولی سه اتمی است.

(۳) در هر ارتفاعی از سطح زمین پرتوهای فرابنفش را جذب و از ایجاد آلودگی جلوگیری می‌کند.

(۴) همان گاز اکسیژن متراکم شده است.

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

علوم نهم فصل اول
فلزات و نافلزات و خواص آنها

پاسخنامه کلیدی

- ۱) گزینه ۳
- ۲) گزینه ۲
- ۳) گزینه ۲
- ۴) گزینه ۱
- ۵) گزینه ۲
- ۶) گزینه ۲
- ۷) گزینه ۲
- ۸) گزینه ۳
- ۹) گزینه ۳
- ۱۰) گزینه ۴
- ۱۱) گزینه ۱
- ۱۲) گزینه ۱
- ۱۳) گزینه ۱
- ۱۴) گزینه ۱
- ۱۵) گزینه ۲

آکادمی آموزشی تیزلاین

علوم نهم فصل اول
فلزات و نافلزات و خواص آنها

آزمون های آکادمی تیزلاین
شبیه سازترین
آزمون تیزهوشان

هشتم ۶+۱ مرحله
پنجم ۸+۱ مرحله
چهارم ۱+۵ مرحله
ششم ۱۰+۱ مرحله
هفتم ۶+۱ مرحله
نهم ۱۰+۱ مرحله
چهارم تا دهم

با طراحی اساتید برجسته تیزهوشان کشور
استاد مسعود بیگدلی، استاد فرزاد تندرو، استاد میثم بهرامی
دکتر میثم کوهگرد، استاد مهدی مهدی زاده، دکتر قربانی و ...

آنلاین و حضوری
در نمایندگی ها

ثبت نام در سایت رسمی آکادمی تیزلاین
www.Tizline.ir ۰۲۱ ۴۴۱۳ ۶۹۷۵ ۰۹۳۳ ۳۸۴ ۰۲۰۲

برنامه دوره سالانه آکادمی تیزلاین

چهارم تا ششم دوره ابتدایی

#تیزلاین - شو

<p>استاد مسعود بیگدلی</p> <p>ریاضیات تیزهوشان ششم</p> <p>دوشنبه: ۱۷:۴۵ تا ۱۶:۳۰</p>	<p>استاد حسن ربانی</p> <p>فارسی تیزهوشان ششم</p> <p>شنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۰:۰۰</p>	<p>استاد وحید گوران</p> <p>ریاضیات پیشرفت پنجم</p> <p>یکشنبه: ۱۹:۳۰ تا ۱۸:۱۵</p>	<p>استاد وحید گوران</p> <p>ریاضیات پیشرفت چهارم</p> <p>یکشنبه: ۱۷:۴۵ تا ۱۶:۳۰</p>
<p>استاد سعید موسی وند</p> <p>زبان انگلیسی سه شنبه: ۱۹:۳۰ تا ۱۸:۱۵ جمعه: ۱۹:۳۰ تا ۱۸:۱۵ ۱۷:۴۵ تا ۱۶:۳۰</p>	<p>استاد پیمان لایق</p> <p>ساینس (علوم به لاتین) یکشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۰:۰۰</p>	<p>استاد مسعود بیگدلی</p> <p>هوش و خلاقیت دوشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۰:۰۰</p>	<p>دکتر قربانی</p> <p>علوم تیزهوشان ششم</p> <p>چهارشنبه: ۱۹:۳۰ تا ۱۸:۱۵</p>

www.Tizline.ir
۰۲۱ ۴۴۱۳ ۶۹۷۵ ۰۹۳۳ ۳۸۴ ۰۲۰۲ ۵۰۰۰۲۶۹۱۳۲۴

کلاس آنلاین

@mathmovie6

@Tizline.ir

آکادمی آموزشی تیزلاین <

علوم نهم فصل اول
فلزات و نافلزات و خواص آنها

برنامه دور ه سالانه

آکادمی تیزلاین

دوره متوسطه

تیزلاینی - شو

<p>دکتر قربانی</p> <p>علوم تیز هوشان</p> <p>هشتم</p> <p>یکشنبه: ۱۸:۱۵ تا ۱۹:۳۰</p>	<p>استاد مهدی مهدی زاده</p> <p>فارسی تیز هوشان</p> <p>هشتم</p> <p>شنبه: ۱۸:۱۵ تا ۱۹:۳۰</p>	<p>استاد میثم بهرامی</p> <p>ریاضیات تیز هوشان</p> <p>هشتم</p> <p>چهارشنبه: ۲۰:۰۰ تا ۲۱:۱۵</p>	<p>دکتر قربانی</p> <p>علوم تیز هوشان</p> <p>هفتم</p> <p>چهارشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>استاد کاظم غریبی</p> <p>فارسی تیز هوشان</p> <p>هفتم</p> <p>شنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>استاد مسعود بیگدلی</p> <p>ریاضیات تیز هوشان</p> <p>هفتم</p> <p>دوشنبه: ۱۸:۱۵ تا ۱۹:۳۰</p>
<p>استاد سعید موساوند</p> <p>زبان انگلیسی</p> <p>سه شنبه: ۱۸:۱۵ تا ۱۹:۳۰</p> <p>جمعه: ۱۹:۳۰ تا ۲۱:۱۵</p>	<p>استاد پیمان لایق</p> <p>ساینس (علوم به لاتین)</p> <p>یکشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>استاد مسعود بیگدلی</p> <p>هوش و خلاقیت</p> <p>دوشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>دکتر قربانی</p> <p>علوم تیز هوشان</p> <p>نهم</p> <p>یکشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>استاد مهدی مهدی زاده</p> <p>فارسی تیز هوشان</p> <p>نهم</p> <p>شنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>استاد فرزاد تندرو</p> <p>ریاضیات تیز هوشان</p> <p>نهم</p> <p>چهارشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>
<p>دکتر قربانی</p> <p>المپیاد زیست شناسی</p> <p>سه شنبه: ۱۸:۱۵ تا ۱۹:۳۰</p>		<p>دکتر میثم کوهگرد</p> <p>المپیاد فیزیک</p> <p>پنجشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>استاد بهر اد اسداله استاد حسین حسین زاده</p> <p>المپیاد ریاضی</p> <p>یکشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>		
<p>دکتر قربانی</p> <p>زیست شناسی پیشرفته</p> <p>دهم</p> <p>سه شنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>استاد فرزاد تندرو</p> <p>ریاضیات پیشرفته</p> <p>دهم</p> <p>چهارشنبه: ۱۹:۳۰ تا ۲۱:۱۵</p>	<p>دکتر میثم کوهگرد</p> <p>فیزیک پیشرفته</p> <p>دهم</p> <p>دوشنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>	<p>دکتر قربانی</p> <p>شیمی پیشرفته</p> <p>دهم</p> <p>شنبه: ۲۱:۱۵ تا ۲۲:۰۰</p>		

برنامه اجتماعی، عربی و دینی قرآن نهم متعاقبا اعلام می شود.

www.Tizline.ir

☎ ۰۲۱ ۴۴۱۳ ۶۹۷۵ 📍 ۰۹۳۳ ۳۸۴ ۰۲۰۲ ✉ ۵۰۰۰۲۶۹۱۳۲۴

کلاس آنلاین

مجری همایش کلاس و آزمون در سراسر کشور

با حضور اساتید برگزیده ی کشوری تیز هوشان و کنکور

📷 mathmovie6

📷 Tizline.ir

🌐 www.Tizline.ir

📍 @Bigbest23

☎ ۰۹۳۳ ۳۸۴ ۰۲۰۲

✉ ۵۰۰۰۲۶۹۱۳۲۴

☎ ۰۲۱ ۴۴۱۳ ۶۹۷۵