

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: نهم

نام پدر:

شماره داوطلب:

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۲

دبیرستان دوره اولپسران تهران

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان:/۲۱/...../۱۳۹۴

ساعت امتحان: ۸. صبح/عصر

مدت امتحان: دقیقه/۸۰

محل مهر و امضاء مدیر	نمره به عدد:		نمره به حرروف:	
	نمره به عدد:	نمره به حرروف:	نمره به عدد:	نمره به حرروف:
نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	نام دبیر:	تاریخ و امضاء:	بارم
ردیف	سوالات			بارم
الف)	<p>گزینه صحیح را انتخاب کنید؟</p> <p>(۱) کدامیک از موارد زیر از کاربردهای کلر نیست؟</p> <p>الف) تصفیه آب ب) خمیردندان ج) هیدروکلریک اسید د) مواد سفید کننده</p> <p>(۲) عنصر Al در کدام ستون جدول تناوبی قرار می گیرد (با توجه به مدل اتمی آن)</p> <p>الف) ۱۳ ب) ۱۰ ج) ۱۲ د) ۱۴</p> <p>(۳) همراه با نفت خام کدامیک از موارد زیر یافت نمی شود؟</p> <p>الف) آب ب) نمک ج) گوگرد د) فسفر</p>			۱,۵
ب)	<p>در جاهای خالی کلمات مناسب بنویسید؟</p> <p>(۱) ماده اولیه الیاف مصنوعی از بدست می آید.</p> <p>(۲) در چرخه کربن . کربن به صورت مصرف یا تولید می شود.</p> <p>(۳) یون ها از مبادله ی میان اتم ها پدید می آید.</p> <p>(۴) جدول تناوبی شامل گروه اصلی است.</p>			۲
ج)	<p>درستی یا نادرستی جملات زیر را مشخص کنید؟</p> <p>(۱) سرعت واکنش آهن با اکسیژن بیشتر از سرعت واکنش مس با اکسیژن است.</p> <p>(۲) سولفوریک اسید از ترکیبات اکسیژن دار است.</p> <p>(۳) نافلزها تمایل دارند الکترون بگیرند تا به مدار آخر کامل دست یابند.</p> <p>(۴) هر چه تعداد کربن هیدرو کربنی بیشتر باشد سخت تر جاری می شود.</p>			۲
د)	<p>به سوالات زیر پاسخ کوتاه دهید:</p> <p>(۱) پلی تن را تعریف کنید و یک مثال بزنید؟</p>			۱
د)	<p>(۲) چه ویژگی از پلاستیک ها باعث شده است که سبک زندگی ما بر اساس مصرف پلاستیک طراحی شود؟</p>			۱

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: نهم

نام پدر:

شماره داوطلب:

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۲

دبیرستان دوره اولپسر  تهران

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان:/۲۱/...../۱۳۹۴

ساعت امتحان: ۸. صبح/عصر

مدت امتحان: دقیقه/۸۰

۳) دو مورد از ویژگی های فلز مس را بنویسید؟

۱

۱۵

۴) سدیم فلئورید از واکنش فلز سدیم با گاز فلئور بدست می آید با توجه به نمادهای شیمیایی Na , F به سوالات زیر پاسخ دهید؟

الف) آرایش الکترونی این دو اتم را رسم کنید؟

ب) کدام یک با قرار گرفتن الکترون به ذره ای با مدار هشت الکترونی تبدیل می شود؟

ج) آیا ترکیب بودن سدیم فلئورید در مجموع خنثی است؟ چرا؟

به سوالات زیر پاسخ کامل دهید:

۱) برش نفتی را تعریف کنید؟ در ستون تقطیر نقطه جوش کدام برش بیشتر است؟

۱۵

و)

نام و نام خانوادگی:

پایه و رشته: نهم

نام پدر:

شماره داوطلب:

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۲

دبیرستان دوره اولپسران تهران

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان:/۲۱/۱۳۹۴

ساعت امتحان: ۸. صبح/عصر

مدت امتحان: دقیقه ۸۰

۲) کدام دو ماده را با دستگاه تقطیر ساده می توان جدا کرد؟ چـــــرا؟

۱.۵

الف) C_6H_{14} با نقطه جوش $68\text{ }^{\circ}\text{C}$ و C_9H_{20} با نقطه جوش $151\text{ }^{\circ}\text{C}$
ب) متان با نقطه جوش $-168\text{ }^{\circ}\text{C}$ و اتان با نقطه جوش $160\text{ }^{\circ}\text{C}$

۲

۳) چگونگی تشکیل مولکول آب را با رسم مدل بور توضیح دهید؟ (H_1 و O_8)



limoonad
Education For All

موفق و پیروز باشید

نام و نام خانوادگی:


پایه و رشته: نهم

نام پدر:

شماره داوطلب:

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۲

دبیرستان دوره اول پسرانه  مرزداران

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

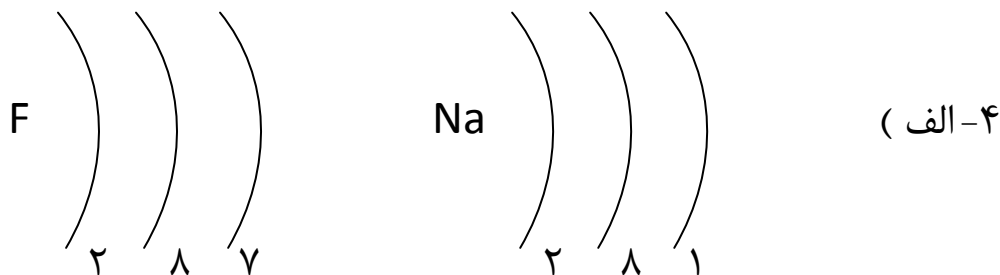
تاریخ امتحان: ۱۳۹۴/۱۰/۲۱

ساعت امتحان: ۸:۰۰ صبح/عصر

مدت امتحان: ۸۰ دقیقه

پاسخنامه امتحان

بارم	سوال	ردیف
۲	۱- گزینه ب ۲- گزینه الف ۳- گزینه د	الف
۱	۱- نفت ۲- کربن دی اکسید ۳- الکترون ۴- ۸ گروه	ب
	۱- درست ۲- درست ۳- درست ۴- درست	ج
	۱- پلی تن فراورده ای است که طی یک تغییر شیمیایی از اتن بدست می آید در این تغییر شیمیایی مولکول های کوچک به مولکول های بزرگ تبدیل می شوند (پلیمر) ۲- ارزان قیمت - عمر طولانی - استحکام بالا ۳- رسانایی الکتریکی - مقاومت در برابر خوردگی - قابلیت مفتول شدن	د



نام و نام خانوادگی:


پایه و رشته: نهم

نام پدر:

شماره داوطلب:

اداره کل آموزش و پرورش شهر تهران

مدیریت منطقه ۲

دبیرستان دوره اول پسرانه  مرزداران

امتحانات پایان ترم اول سال تحصیلی ۹۴-۱۳۹۵

نام درس: شیمی

تاریخ امتحان: ۱۳۹۴/۱۰/۲۱

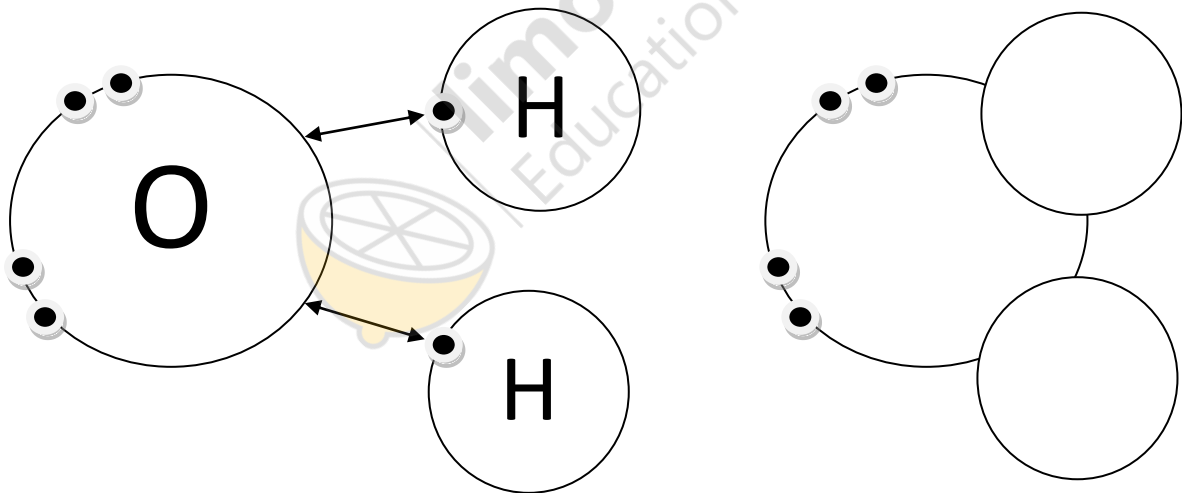
ساعت امتحان: ۸:۰۰ صبح/عصر

مدت امتحان: ۸۰ دقیقه

(ب) F

(ج) بله حنثی است چون تعداد یون های Na با یونهای F برابر هستند

- ۱- از آنجائیکه نقطه جوش برخی از اجزای سازنده ی نفت خام به یکدیگر بسیار نزدیک است ، نمی توان همه ی آنها را به طول کامل از هم جدا کرد بلکه آنها را به صورت مخلوطی از چند هیدرو کربن که نقطه جوش نزدیک به هم دارند جدا می شوند که به آن برش نفتی نامیده می شود .
- ۲- گزینه الف - چون نقطه جوش آنها با هم اختلاف زیاد دارند .
- ۳- با به اشتراک گذاشتن الکترونهای مدار آخر اکسیژن در مدار آخر خود به ۸ تایی پایدار می رسد و هیدروژن به دوتایی پایدار می رسد .



9