

آزمون شبیه ساز نیمسال اول درس : شیمی	ساعت شروع :	تاریخ امتحان :	مدت امتحان :
نام و نام خانوادگی :	رشته : ریاضی و تجربی	پایه ی دهم دوره ی متوسطه	تعداد صفحات : ۲ صفحه
آزمون شبیه ساز + پاسخنامه	جهت دریافت ۷ روز مشاوره و برنامه ریزی رایگان پادینو با شماره 02166906790 تماس بگیرید		
ردیف	سوالات		
	نمره		

شیمی

در هریک از جمله‌های زیر، واژه یا عبارت درست را از داخل کمانک انتخاب کنید.

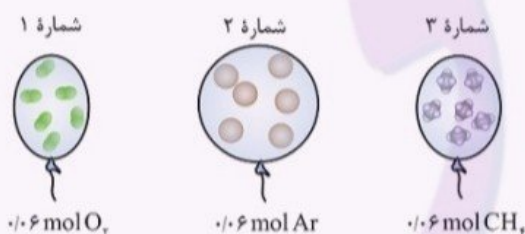
هماهنگ کشوری علوم تجربی دهم سه نما ۱۴۰۲
هماهنگ کشوری ریاضی و فیزیک دهم سه نما ۱۴۰۲

۱ نماد نوترون به صورت (^0_1n) است و (همه - اغلب) هسته‌هایی که نسبت شمار نوترون‌ها به پروتون‌های آن‌ها برابر یا بیش از ۱/۵ باشد، ناپایدارند.

۲ در طیف نشری خطی اتم هیدروژن، خط رنگی که کمترین طول موج را دارد، مربوط به انتقال الکترون از لایه (سوم - ششم) به (حالت پایه - لایه دوم) اتم است.

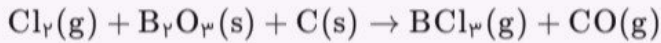
۳ کربن منوکسید گازی با چگالی (کمتر - بیشتر) از هوا است که میل ترکیبی آن با هموگلوبین خون از اکسیژن (بیشتر - کمتر) است.

۴ بادکنک‌های زیر در فشار یک اتمسفر قرار دارند:



امتحان نهایی علوم تجربی سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵
امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵

الف برابر بودن حجم گاز بادکنک‌های "۱" و "۳" در دمای یکسان، بیانگر قانون است؟ این قانون را در یک سطر بنویسید.



امتحان نهایی علوم تجربی سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵

امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵

از بین واژه‌های داده شده، واژه مناسب را برای کامل کردن انتخاب کنید.

امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی شهریور ۱۳۹۱

امتحان نهایی علوم تجربی سوم شیمی شهریور ۱۳۹۱

۶ بر اساس این قانون در فشار و دمای ثابت، یک مول از گازهای مختلف، حجم ثابت و برابری دارند. (قانون نسبت‌های ترکیبی - قانون آووگادرو)

به پرسش‌های زیر پاسخ دهید.

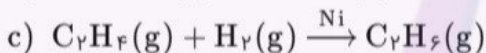
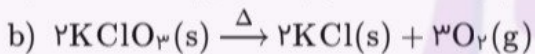
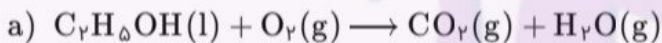
هماهنگ کشوری علوم تجربی دهم سه نما ۱۴۰۲

هماهنگ کشوری ریاضی و فیزیک دهم سه نما ۱۴۰۲

۷ آزمایشی طراحی کنید که بتوان محلول‌های منیزیم اکسید و گوگرد دی‌اکسید در آب را از یکدیگر شناسایی کرد.

۸ چگونه می‌توان در آزمایشگاه نمک سفید رنگ سدیم کلرید را از نمک سفید رنگ لیتیم کلرید تشخیص داد؟

۹ با توجه به معادله شیمیایی واکنش‌های زیر به پرسش‌های مطرح‌شده پاسخ دهید:



امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی خرداد ۱۳۹۲

الف واکنش (a) را موازنه کرده و به پاسخ‌نامه منتقل نمایید.

ب معنای نمادهای $(\xrightarrow{\Delta})$ و $(\xrightarrow{\text{Ni}})$ را در واکنش‌های (b) و (c) بنویسید.

آزمون شبیه ساز نیمسال اول درس : شیمی	ساعت شروع :	تاریخ امتحان :	مدت امتحان :
نام و نام خانوادگی :	رشته : ریاضی و تجربی	پایه ی دهم دوره ی متوسطه	تعداد صفحات : ۲ صفحه
آزمون شبیه ساز + پاسخنامه	جهت دریافت ۷ روز مشاوره و برنامه ریزی رایگان پادینو با شماره 02166906790 تماس بگیرید		
ردیف	پاسخنامه		
	نمره		

شیمی

پاسخ سؤالات ۱ تا ۳

هماهنگ کشوری علوم تجربی دهم سه نما ۱۴۰۲
هماهنگ کشوری ریاضی و فیزیک دهم سه نما ۱۴۰۲

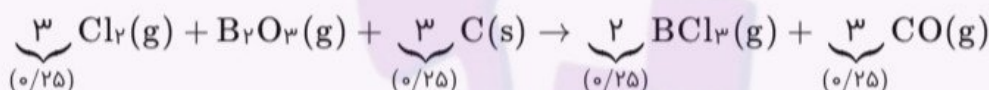
۱ - n - اغلب

۲ - ششم - لایه دوم

۳ - کمتر - بیشتر

امتحان نهایی علوم تجربی سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵
امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵

الف قانون آووگادرو (۰/۲۵) - در فشار و دمای یکسان، مولهای برابر از گازهای مختلف (۰/۲۵) حجم ثابت و برابری دارند. (۰/۲۵)



امتحان نهایی علوم تجربی سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵
امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی شهریور ۱۳۹۵

پاسخ سؤال ۶

امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی شهریور ۱۳۹۱
امتحان نهایی علوم تجربی سوم شیمی شهریور ۱۳۹۱

۶ قانون آووگادرو (۰/۲۵)

هماهنگ کشوری علوم تجربی دهم سه نما ۱۴۰۲

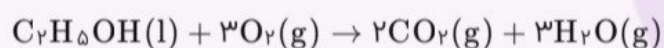
هماهنگ کشوری ریاضی و فیزیک دهم سه نما ۱۴۰۲

۷ با استفاده از کاغذ pH که محلول منیزیم اکسید آن را به رنگ آبی و محلول گوگرد دی اکسید آن را به رنگ سرخ در می آورد.

۸ با استفاده از آزمون رنگ شعله که سدیم کلرید آن را به رنگ زرد و لیتیم کلرید آن را به رنگ سرخ در می آورد.

امتحان نهایی ریاضی و فیزیک سوم شیمی خرداد ۱۳۹۲

الف هر کدام از ضرایب صحیح (۰/۲۵) در مجموع (۰/۷۵)



ب $\xrightarrow{\Delta}$ یعنی بر اثر گرم شدن واکنش دهنده(ها) با یکدیگر واکنش داده و فرآورده(ها) تشکیل می شود. (۰/۲۵)

\xrightarrow{Ni} یعنی برای انجام واکنش از نیکل (Ni) به عنوان یک کاتالیزگر استفاده می شود. (۰/۲۵)