

سوال

ساعت امتحان: ۸ صبح
تاریخ امتحان: ۱۳۹۱/۳/۱
تعداد برگ سوال: ۲ برگ

نوبت امتحانی: خرداد ماه ۹۱ پایه: اول
وقت امتحان: ۸۰ دقیقه
رشته/رشته های: اول عمومی
سال تحصیلی: ۹۱-۹۰
نام دبیر/دبیران: جناب آقای قربانی

ش صندلی (ش داوطلب):
نام و نام خانوادگی:
سوالات امتحان درس: شیمی (۱) و آز

توجه: استفاده از ماشین حساب مجاز است.

به نام ایزد منان

مدت زمان: ۸۰ دقیقه

۱- کلمه یا عبارت درست را از دافل پرانتز انتخاب کنید. (۷۵/۰ نمره)

- (الف) آب فالصن در درجه 4 سانتی گراد دارای (بیشترین - کمترین) میزان پگالی است.
(ب) با افزایش دما میانگین سرعت و اثری فنبشی ذرات گاز (کاهش - افزایش) می‌یابد.
(پ) اولین عضو فانواده الکانها (اتان - متان) نام دارد.

۲- درستی یا نادرستی هریک از جمله‌های زیر را مشخص کنید. (۷۵/۰ نمره)

- (الف) یون‌هایی که غلظت آن‌ها کمتر از میزان سازمان محیط زیست هستند، ضریب فطر کمتر از یک دارند.
(ب) جرم 51/2 گرم S_8 بیشتر از جرم ۰/۵ مول H_2SO_4 است. ($H = 1, O = 16, S = 32$)
(پ) تعداد اتم‌های ۲ مول $NaCl$ با تعداد اتم‌های ۲ مول $CaCl_2$ برابر است.

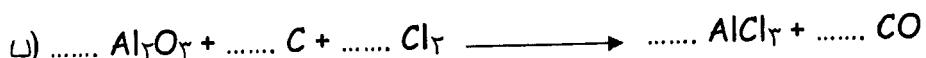
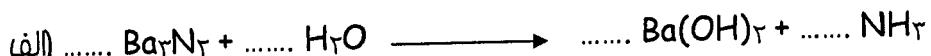
۳- مفاهیم زیر را تعریف کنید. (۲ نمره)

(الف) گاز ایدهآل

(ب) بارومتر

۴- پرفه اوzon را رسم کنید (می‌توانید واکنش‌های آن را بنویسید). (۵/۱ نمره)

۵- واکنش‌های زیر را موازن کنید. (۲/۲ نمره)



۶- با کمک جدول داده شده، فرمول شیمیایی ترکیب‌های ماضل از عنصرهای زیر را پیش‌گویی کنید. (۵/۱ نمره)

$\text{CS}_2, \text{Al}_2\text{S}_3, \text{CaI}_2$

Li	Be	B	C	N	O	F
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl
K	Ca	Ga	Ge	As	Se	Br

Si, O (ب)

B, O (ب)

Cl, Mg (الف)

۷- با توجه به جدول روی رو به پرسش‌های مطردم شده پاسخ دهد. (۲ نمره)

D	C	B	A	ماده
184	250	195	392	گرمای تبخیر

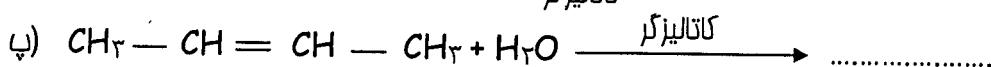
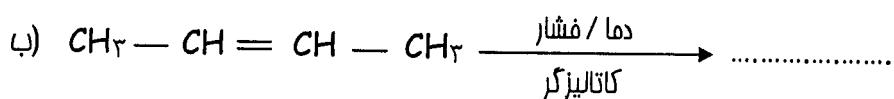
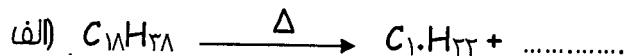
(الف) مواد داده شده را از نظر افزایش نقطه جوش مرتب کنید.

> > >

(ب) نیروی جاذبه بین‌مولکولی در کدام ماده قوی‌تر است؟ پژوهی

۸- انواع الاینده را نام بده و از هر کدام دو مثال بنویسید. (۵/۱ نمره)

۹- واکنش‌های زیر را تکمیل کنید. (۵/۱ نمره)



۱۰- با توجه به فرمول مولکولی هیدروکربن‌های داده شده به پرسش‌های زیر پاسخ دهید. (۲/۲۵ نمره)

۱) C_7H_{16}

۲) C_5H_8

۳) $C_{11}H_2$.

الف) نویسید. از هیدروکربن‌های پالا (از نظر الکان، الکن و الکین پودن) بنویسید.

C_7H_{16}

C_5H_8

$C_{11}H_2$

ب) ۳ ایزومر شفه دار برای هیدروکربن C_7H_{16} رسم کنید.

۱۱- نمونه‌ای از گاز در دمای ۲۷ درجه سانتی‌گراد ۵/۲ لیتر حجم دارد. در فشار ثابت دما را به چند درجه برسانیم تا حجم گاز ۴ برابر

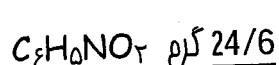
شود. (۱ نمره)

۱۲- گرمای سوختن ۵ گرم از الکانی (با جرم مولی ۲۴۴ $\text{kJ} (\text{۱۴}n + ۲)$ می‌باشد. در صورتی که گرمای سوختن مولی آن

($H = ۱, C = ۱۲$) ۳۵۱۴ kJ/mol باشد، فرمول مولکولی الکان را بنویسید. (۵/۱ نمره)

۱۳- به موارد زیر پاسخ دهید (نحوشن فحاسبه‌ها الزامی است). (۵/۱ نمره)

(الف) نسبت چرم کربن به چرم نیتروژن در کدام ماده بیشتر است؟ ($H = 1, C = 12, N = 14, O = 16$)



$C_7H_5N_2O_4$ گرم 11/35

(ب) مجموع اتم‌های موجود در $5/6$ گرم SiO_2 و $4/8$ گرم Si را بدست اورید. ($O = 16, Si = 28$)

موفق باشد.

