



زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۷۰ تشریحی: ۶۰

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۵

عنوان درس: اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۶۳

استفاده از ماشین حساب ساده، ماشین حساب مهندسی مجاز است

۱- "میلی متر" جزء کدام دسته از واحدهای زیر می باشد؟

- ۰۱ اصلی ۰۲ فرعی ۰۳ مضرب ۰۴ مرکب

۲- اگر چگالی جیوه برابر با ۱۳/۵۴۶ باشد، جرم ۰/۵۶ فوت مکعب جیوه بر حسب کیلو گرم چقدر است؟

$$\rho_{H_2O} = 62/4 \frac{lb_m}{ft^3} \text{ و } 1 lb_m = 0/454 kg$$

- ۰۱ ۲۱۵ ۰۲ ۳۲۵ ۰۳ ۱۶۵ ۰۴ ۱۵۲

۳- دمای ۸۶ درجه فارنهایت معادل چند درجه سانتی گراد است؟

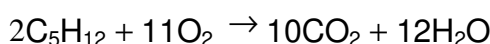
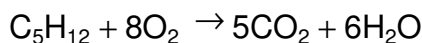
- ۰۱ ۴۷/۷۸ ۰۲ ۵۴ ۰۳ ۳۰ ۰۴ ۲۷

۴- اگر ارتفاع فشارسنج متصل به جریان سیالی در شکل زیر برابر ۵/۵ cm H₂O و فشار جو برابر با ۷۴۸ میلی متر جیوه باشد فشار مطلق سیال درون لوله چند میلی متر جیوه است؟



- ۰۱ ۷۶۰/۴ ۰۲ ۷۵۲/۰۴ ۰۳ ۷۴۴/۰۴ ۰۴ ۷۴۰/۴

۵- مطابق واکنشهای زیر، اگر در احتراق پنتان ۱۰۰۰ کیلوگرم یخ خشک تولید شود و نصف گاز CO₂ قابل تبدیل به یخ خشک باشد در صورتی که احتراق پنتان کامل نباشد و ۸۰ درصد پنتان به CO₂ و ۲۰ درصد به CO تبدیل شود، چند کیلوگرم پنتان باید مصرف شود؟ (M_C = 12g/mol , M_{O₂} = 32g/mol , M_H = 1g/mol)

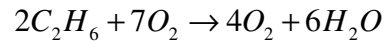


- ۰۱ ۶۵۴/۵۴۵ ۰۲ ۵۵۴/۶۵۴ ۰۳ ۳۲۷/۲۷۷ ۰۴ ۸۱۸/۱۸

۶- نسبت تعداد مولهای یک محصول معین به تعداد مولهای یک محصول دیگر در یک دسته واکنش، چه نامیده می شود؟

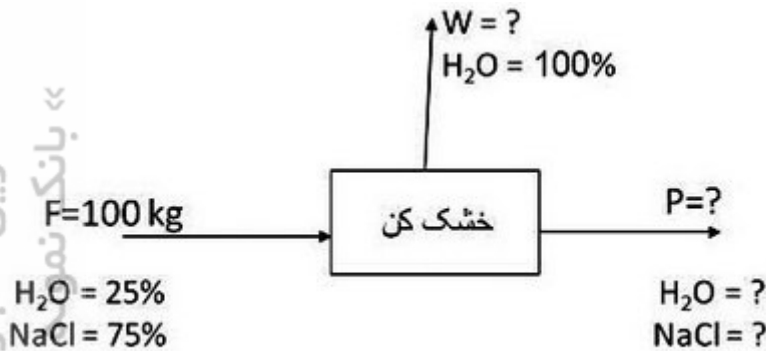
- ۰۱ میزان تبدیل ۰۲ تولید انتخابی ۰۳ درجه تکمیل ۰۴ بازده

۷- اگر از احتراق ۵۰ گرم اتان با ۲۵۰ گرم اکسیژن، ۱۱۰ گرم دی اکسید کربن تولید شود، درجه تکمیل کدام مورد زیر است؟



- ۰/۳۳۸۹ .۱ ۰/۵۵۹۹ .۲ ۰/۷۴۹۹ .۳ ۰/۸۶۴۴ .۴

۸- محلولی از آب نمک با ۲۵ درصد وزنی آب وارد ظرف خشک کننده ای می شود و معلوم می شود که ۶۰ درصد آب اولیه خارج شده است. مقدار آب خروجی بر حسب کیلوگرم به ازای هر کیلوگرم از محلول آب نمک اولیه چقدر است؟



- ۰/۴۷۵ .۱ ۰/۵۵۰ .۲ ۰/۴۵۰ .۳ ۰/۱۵ .۴

۹- اگر ۲۰۰ گرم مول بر ساعت اتان در واکنش هیدروژن زدایی طبق واکنش زیر شرکت کند و مقدار هیدروژن تولیدی ۸۰ گرم مول بر ساعت باشد مقدار اتان در خروجی از راکتور چند گرم مول بر ساعت است؟



- ۲۰۰ .۱ ۶۰ .۲ ۸۰ .۳ ۱۲۰ .۴

۱۰- در یک راکتور، ۹۰ درصد از ماده A در عبور از راکتور به محصول B تبدیل می شود و مقدار جریان خروجی از راکتور ۲۰۰ کیلو مول بر ساعت است. اگر مقداری از ماده A جدا شود و به عنوان جریان برگشتی با خوراک ورودی راکتور مخلوط شود، مقدار جریان برگشتی R چند کیلو مول بر ساعت است؟

- ۲۰ .۱ ۲۲/۲۲ .۲ ۲۸/۲۸ .۳ ۲۵ .۴

۱۱- برای جلوگیری از تجمع مواد ناخواسته در خوراک یک راکتور، از کدام یک از جریانهای زیر استفاده می شود؟

- مختلط .۱ برگشتی .۲ زدایش .۳ کنارگذر .۴

۱۲- بر اساس کدام یک از قوانین زیر، در فشار و دمای ثابت از هر گاز، حجم گاز متناسب با تعداد مولهای آن است؟

- آووگادرو .۱ آمونتون .۲ گیلوساک .۳ بویل .۴



زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۷۰ تشریحی: ۶۰

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۵

عنوان درس: اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی (کاربردی) (۱۱۱۴۰۶۳)

۱۳- چگالی گاز O_2 در دمای $100^\circ C$ و فشار ۸/۱. اتمسفر چقدر است؟ در صورتی که گاز مرجع، هوا در شرایط متعارفی (صفر درجه سانتیگراد و یک اتمسفر) باشد.

$$M_{WO_p} = 32g/mol, M_{Wair} = 29g/mol$$

۰.۱ ۷۵۷۶۹/۰ ۰.۲ ۸۳۰۹۷/۰ ۰.۳ ۶۴۲۲/۰ ۰.۴ ۹۶۷۲/۱۰

۱۴- مقدار معینی گاز متان (CH_4) در یک مخزن به حجم ۵۰۰ لیتر و دمای ۳۵ درجه سانتی گراد موجود است. در صورتی که قانون گازهای ایده آل صادق بوده و فشار مطلق داخل مخزن $3/791 atm$ باشد جرم گاز متان داخل مخزن چند گرم است؟ (جرم اتمی کربن ۱۲ و هیدروژن ۱ گرم بر مول است)

$$R=0/082056 Lit atm / mol K$$

۰.۱ ۷۵۰ ۰.۲ ۱۰۷۵ ۰.۳ ۱۴۰۰ ۰.۴ ۱۲۰۰

۱۵- عبارت nb در معادله واندروالس سبب کدام یک از موارد زیر می شود؟

۰.۱ افزایش فشار ۰.۲ کاهش فشار ۰.۳ افزایش حجم ۰.۴ کاهش حجم

۱۶- مخلوط گازی دارای ترکیبات ذیل برحسب درصد مولی، تحت شرایط دمای ۱۰۰ درجه سانتیگراد و فشار ۹۰ اتمسفر است. مقدار حجم مولی براساس ضریب تراکم پذیری متوسط چند سانتی متر مکعب است؟

$$R=82.06 cm^3 . atm /mol.K$$

ترکیبات	درصد مولی	Z
متان	۲۰	۰/۹۹
اتیلن	۳۰	۰/۹۳
نیتروژن	۵۰	۱/۰۰

۰.۱ ۳۱۳ ۰.۲ ۳۳۲ ۰.۳ ۳۴۰ ۰.۴ ۳۲۸

۱۷- فشار گازی درون یک مخزن بسته در دمای ۶۵ درجه فارنهایت برابر با ۷۸۰ میلی متر جیوه است. اگر پس از مدتی فشار آن به ۸۱۵ میلی متر جیوه برسد، دمای آن بر حسب کلونین چقدر خواهد بود؟

۰.۱ ۲۸۳ ۰.۲ ۳۰۴ ۰.۳ ۲۹۱ ۰.۴ ۳۱۴

۱۸- دمایی که در آن، مایع شروع به تبخیر کند چه نامیده می شود؟

۰.۱ نقطه چگالش ۰.۲ نقطه میعان ۰.۳ نقطه حباب ۰.۴ نقطه شبنم



زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۷۰ تشریحی: ۶۰

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۵

عنوان درس: اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۶۳

۱۹- فشار بخار یک ماده هیدروکربنی در دو دما داده شده است. با استفاده از داده های زیر حساب کنید مقدار P^* در دمای ۵۰ درجه سانتی گراد چقدر است؟

$$T_1 = 8.7 \text{ } ^\circ\text{C}, P_1^* = 45 \text{ mmHg}$$

$$T_2 = 16.5 \text{ } ^\circ\text{C}, P_2^* = 65 \text{ mmHg}$$

۲. 665 mmHg

۱. 236/3 mmHg

۴. 556 mmHg

۳. 263/6 mmHg

۲۰- هرگاه گازی در مجاورت مایعی به تعادل نرسیده باشد و فشار جزئی بخار کمتر از فشار بخار مایع در همان دما باشد، تحت چه شرایطی می توان این گاز را اشباع نمود؟

۲. کاهش مدت تماس با مایع مربوطه

۱. طولانی کردن مدت تماس با مایع مربوطه

۴. کاهش فشار

۳. افزایش دما

۲۱- در صورتی که رطوبت هوا در $86 \text{ } ^\circ\text{F}$ و فشار کل 750 mmHg برابر با ۲۰ درصد باشد، درصد رطوبت نسبی چقدر است؟

$$P_{\text{H}_2\text{O}}^* = 31.8 \text{ mmHg}$$

۴. ۲۱/۱ درصد

۳. ۲۳ درصد

۲. ۱۹ درصد

۱. ۲۲/۷ درصد

۲۲- کدام یک از عبارات زیر بیانگر ظرفیت حرارتی در فشار ثابت (C_p) می باشد؟

۴. $\left(\frac{\partial \hat{U}}{\partial T}\right)_V$

۳. $\left(\frac{\partial \hat{U}}{\partial V}\right)_P$

۲. $\left(\frac{\partial \hat{H}}{\partial T}\right)_P$

۱. $\left(\frac{\partial \hat{H}}{\partial P}\right)_T$

۲۳- آب از چاهی به عمق ۱۰۰ متر با سرعت جریان ۲۰ کیلوگرم بر ثانیه به مخزن ذخیره ای که ۲۰ متر بالاتر از سطح زمین قرار دارد تلمبه می شود. سرعت افزایش انرژی پتانسیل نسبت به زمان چند ژول بر ثانیه است؟

$$g = 9/81 \text{ m/s}^2$$

۴. ۲۳۵۴/۴

۳. ۲۳۵۴۴

۲. ۱۱۷۷۲

۱. ۱۱۷۷/۲

۲۴- مقدار تغییر آنتالپی یک کیلو مول ازت که در فشار ثابت ۱ atm از $500 \text{ } ^\circ\text{C}$ تا $900 \text{ } ^\circ\text{C}$ حرارت داده می شود و ظرفیت حرارتی متوسط آن برابر با $30/24 \text{ J/gmol.K}$ می باشد، چند کیلوژول بر کیلوگرم مول است؟

۴. $1/2096 \times 10^3$

۳. $12/096 \times 10^3$

۲. $4/2037 \times 10^3$

۱. $64/07 \times 10^3$

۲۵- کدام مورد زیر بیانگر فرایندی است که در آن حجم ثابت باشد؟

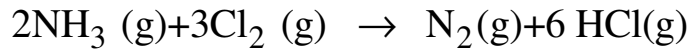
۴. ایزو ترمال

۳. ایزو باریک

۲. ایزو تروپیک

۱. ایزو کریک

۲۶- با استفاده از آنتالپی استاندارد تشکیل، تعیین کنید مقدار ΔH_r^0 واکنش زیر چند کیلو ژول است؟



$$\Delta H_f^0(\text{Cl}_2) = 0 \text{ KJ/mol} \quad \text{و} \quad \Delta H_f^0(\text{N}_2) = 0 \text{ KJ/mol}$$

$$\Delta H_f^0(\text{HCl}) = -92/30 \text{ KJ/mol} \quad \text{و} \quad \Delta H_f^0(\text{NH}_3) = -46/19 \text{ KJ/mol}$$

۰۴ .۴۶۱/۴۲-

۰۳ .۴۶۱/۴۲

۰۲ .۹۲۲/۸۴-

۰۱ .۹۲۲/۸۴

سوالات تشریحی

۱۰۴۰ نمره

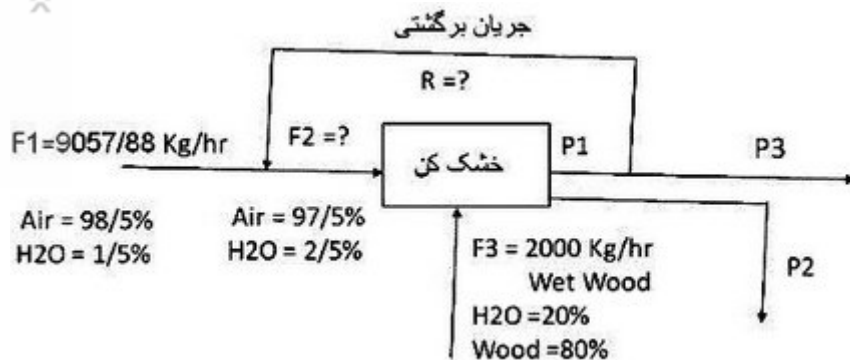
۱- اگر ظرفیت گرمایی ماده ای مانند آمونیاک در فشار ثابت و در فاصله محدودی از دما با رابطه زیر داده شود:

$$C_p \left(\frac{\text{Btu}}{\text{lb}_m \text{ } ^\circ\text{F}} \right) = 0.49 + 2/3 \times 10^{-4} T(^{\circ}\text{F})$$

عبارتی برای C_p بر حسب $\text{J/g} \cdot ^\circ\text{C}$ و بر حسب دمای $T (^{\circ}\text{C})$ بدست آورده و مقدار عددی C_p را در دمای 32°C محاسبه نمایید. ($1\text{J} = 9/486 \times 10^{-4} \text{BTU}$)

۱۰۴۰ نمره

۲- در حدود ۲۰۰۰ کیلوگرم بر ساعت چوب با رطوبت ۲۰ درصد وارد دستگاه خشک کن می شود و رطوبت آن به ۴ درصد وزنی می رسد. هوای اولیه جهت خشک کردن چوب دارای یک و نیم درصد (۱/۵٪) رطوبت است، که با ۵ درصد رطوبت از دستگاه خشک کن خارج می شود. در ضمن، مقداری از هوای خروجی به عنوان جریان برگشتی با خوراک اولیه مخلوط می شود تا هوای ورودی به خشک کن دارای دو و نیم درصد (۲/۵٪) رطوبت باشد. مقدار هوای برگشتی به دستگاه خشک کن را محاسبه نمایید.





زمان آزمون (دقیقه): تستی: ۷۰ تشریحی: ۶۰

تعداد سوالات: تستی: ۲۶ تشریحی: ۵

عنوان درس: اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی/کد درس: شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۶۳

۳- هوای مرطوبی تحت فشار 760 mmHg و دمای 72°C و دارای نقطه شبنم 53°F وارد محفظه ای می شود. اگر هوای خروجی از آن دارای فشار 740 mmHg و نقطه شبنم 137°F باشد، مقدار بخار آب افزوده شده به ازای هر کیلوگرم هوای مرطوب ورودی چقدر است؟

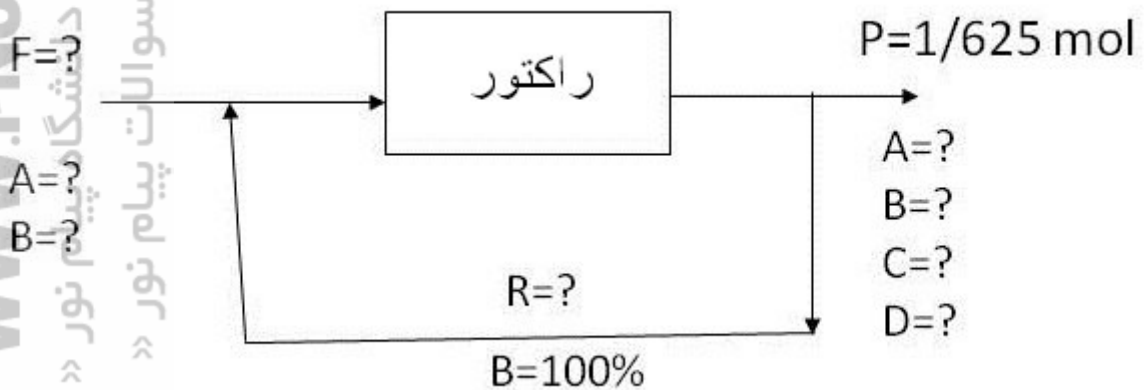
$$T_2 = 137^\circ\text{F} \rightarrow P^* = 138/2 \text{ mmHg}$$

$$T_1 = 53^\circ\text{F} \rightarrow P^* = 10/3 \text{ mmHg}$$

۴- اگر گاز CO_2 در دمای 300 K و فشار 40 atm رفتار غیر ایده آل داشته باشد، حجم 10 مول از این گاز در این شرایط را با استفاده از ضرایب واندروالس محاسبه کنید.

$$(a = 1/49 \text{ L}^2 \cdot \text{atm} \cdot \text{mol}^{-2}, b = 0/0399 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1})$$

۵- واکنش مقابل در یک راکتور همراه با جریان برگشتی انجام می شود: $3A + 6B \rightarrow 4C + 5D$
اگر **A** در خوراک تازه ۲۵ درصد اضافی باشد و میزان تبدیل **B** در داخل راکتور ۶۵ درصد و میزان تبدیل کلی آن در کل فرایند برابر ۹۰ درصد باشد، همچنین اگر کل مولهای خروجی از فرایند برابر $1/625$ مول بوده و جریان برگشتی فقط از ماده **B** باشد، نسبت جریان برگشتی به خوراک تازه را محاسبه کنید.



پایگاه خبری دانشگاه پیام نور
 WWW.PNUNA.COM
 آخرین اخبار دانشگاه پیام نور