

سری سوال : یک ۱

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

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (کاربردی) ۱۱۴۰۶۳

استفاده از ماشین حساب ساده ، ماشین حساب مهندسی مجاز است

-۱ وزن جسمی به جرم 100 lb_m در فاصله ای از زمین که شتاب ثقل آن $31.206 \frac{\text{ft}}{\text{sec}^2}$ باشد چقدر است؟

100 lb_f

31.206 lb_f

96.991 lb_f

32.174 lb_f

-۲ ۷/۵ گرم مول آب چند پاوند آب است؟ (جرم مولی آب $18/02$ گرم بر مول و $1 \text{ lb} = 454 \text{ gr}$)

40 lb

0.638 lb

227 lb

0.298 lb

-۳ اگر چگالی مایعی ۲ باشد جرم ویژه آن چند گرم بر سانتیمتر مکعب است؟ (دانسیته آب ۱ گرم بر سانتیمتر مکعب است.)

124 g/cm^3

$62/4 \text{ g/cm}^3$

2 g/cm^3

$13/54 \text{ g/cm}^3$

-۴ برای احتراق ۵ مول اتان چند مول اکسیژن لازم است؟



14 mol

$17/5 \text{ mol}$

10 mol

5 mol

-۵ دو مخلوط اتانول - آب در دو ظرف جداگانه قرار دارند. مخلوط اول دارای ۴۰ درصد وزنی و مخلوط دوم دارای ۲۰ درصد وزنی مтанول است. اگر 200 g بر دقیقه از مخلوط اول با 150 g بر دقیقه از مخلوط دوم ترکیب شوند درصد وزنی مтанول در محصول نهایی چقدر است؟

$72/4 \text{ %}$

$72/4 \text{ %}$

$31/43 \text{ %}$

$68/57 \text{ %}$

-۶ جریان یک رودخانه با سرعت 5000 m/s متر مکعب بر ساعت به دو مسیر تقسیم می شود. اگر مقدار یک جریان سه برابر دیگری باشد مقدار جریان بزرگتر کدام است؟

$3750 \text{ m}^3/\text{s}$

$2750 \text{ m}^3/\text{s}$

$2570 \text{ m}^3/\text{s}$

$3570 \text{ m}^3/\text{s}$

-۷ محلولی از آب و نمک با 75 g درصد وزنی آب وارد ظرف خشک کننده ای می شود و معلوم می شود که 60 g درصد آب اولیه خارج شده است. درصد آب در نمک مرطوب خروجی چقدر است؟

$18/33 \text{ %}$

$38/33 \text{ %}$

$54/55 \text{ %}$

$45/45 \text{ %}$

-۸ قسمتی از خوارک ورودی که از کنار یک یا چند واحد عبور کرده و با جریان خروجی واحد مخلوط می شود چه نام دارد؟

۴. جریان در گردش

۳. جریان کنار گذر

۲. جریان زدایش

۱. جریان برگشتی

سری سوال : ۱ یک

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

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (کاربردی) (۱۱۴۰۶۳)

۹- حجم نمونه ای از یک گاز در دمای ۳۰ درجه سانتیگراد و فشار ۲/۲۵ اتمسفر ۴۰۰ میلی لیتر است. حجم این مقدار گاز در دمای ۲۰ درجه سانتیگراد و فشار یک اتمسفر چقدر است؟

۱. ۴۰۰ میلی لیتر ۲. ۲۲/۴ میلی لیتر ۳. ۸۷۰/۳ میلی لیتر ۴. ۱ لیتر

۱۰- ظرفی به حجم ۵۰ لیتر در دمای ۳۰۰ کلوین حاوی مخلوط ایده آلی از ۳ مول اکسیژن و ۲ مول هیدروژن است. فشار کل چند

$$(R = 0.082056 \frac{\text{lit.atm}}{\text{mol.K}})$$

۱. ۰/۹۸ اتمسفر ۲. ۱/۴۷ اتمسفر ۳. ۲/۴۶ اتمسفر ۴. ۰/۹۳ اتمسفر

۱۱- کدام قانون بیانگر نسبت مستقیم فشار با دمای مطلق در حجم و جرم ثابت از گاز است؟

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

۱۲- ضریب تراکم پذیری گازهای ایده آل چه مقدار است؟

۱. +۰.۱ ۲. -۰.۲ ۳. -۰.۴ ۴. -۰.۴

۱۳- دمایی که در آن گاز شروع به میعان می کند چه نام دارد؟

۱. نقطه حباب ۲. نقطه شبنم ۳. نقطه تصعید ۴. نقطه جوش

۱۴- در دمای ۲۰۰ درجه سانتیگراد حجم مخصوص بخار مرطوب آب ۰/۰۸۹۵ متر مکعب بر کیلوگرم است. کیفیت بخار چقدر است؟ (حجم مخصوص مایع اشباع ۰/۰۱۱۵۷ و بخار اشباع آب ۱/۲۷۳۶ متر مکعب بر کیلوگرم است).

۱. +۰.۱ ۲. +۰.۹۶ ۳. +۰.۳ ۴. +۰.۱۲

۱۵- نسبت فشار جزئی بخار به فشار اشباع بخار در دمای سیستم را گویند.

۱. اشباع مولی ۲. اشباع نسبی ۳. اشباع مطلق ۴. رطوبت مطلق

۱۶- درجه داغی بخار در دمای ۶۰۰ درجه فارنهایت و فشار ۱۰۰ Psia چقدر است؟ در این فشار دمای اشباع ۳۲۷/۸ درجه فارنهایت است.

۱. ۱ درجه فارنهایت ۲. ۲۷۲/۲ درجه فارنهایت ۳. ۷۷۷/۸ درجه فارنهایت ۴. ۳/۸ درجه فارنهایت

۱۷- کدام خاصیت زیر کمی است؟

۱. دما ۲. فشار ۳. جرم ویژه ۴. حجم

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

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (کاربردی) ۱۱۴۰۶۳

-۱۸ انرژی که یک سیستم به علت موقعیت مکانی اش نسبت به یک میدان خارجی دارد است انرژی نامیده می شود.

۴. آنتالپی

۳. انرژی درونی

۲. انرژی پتانسیل

۱. انرژی جنبشی

-۱۹ مقدار تغییر آنتالپی یک کیلومول ازت که در فشار ثابت ۱ اتمسفر از ۵۰۰ تا ۹۰۰ درجه سانتیگراد حرارت داده می شود و ظرفیت حرارتی متوسط آن برابر $30/24$ ژول بر مول کلوین است چقدر است؟

۲. ۱۲۰۹۶ ژول بر کیلوگرم مول

۱. ۱۲۰۹۶ کیلوژول بر کیلوگرم مول

۴. ۴۱۸۴ ژول بر کیلوگرم مول

۳. ۴۱۸۴ کیلوژول بر کیلوگرم مول

-۲۰ در یک فرایند ایزوباریک کدام کمیت ثابت است؟

۴. آنتالپی

۳. حجم

۲. فشار

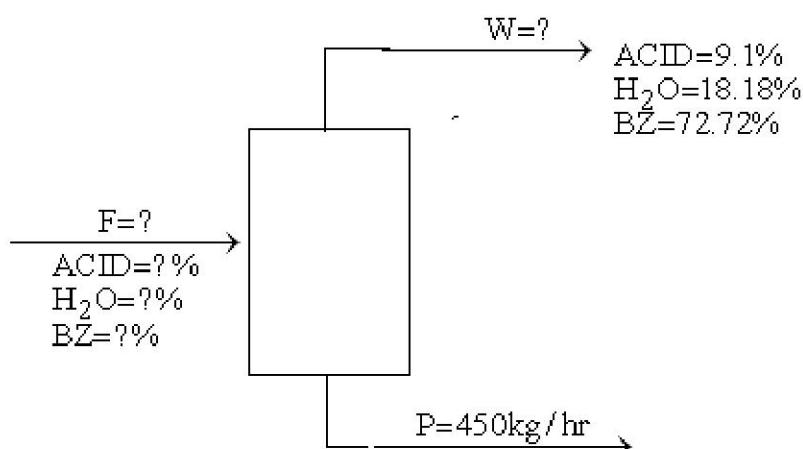
۱. دما

سوالات تشریحی

-۱ نمره در صورتی که ۵ مول هیدروژن و $\frac{3}{5}$ مول اکسیژن در تولید آب شرکت کنند و ۲ مول آب تولید شود موارد زیر را تعیین کنید.

ترکیب شونده محدود کننده، درصد ترکیب شونده اضافی، درجه تکمیل و درصد تبدیل بر اساس هیدروژن و اکسیژن

-۲ نمره شکل زیر دستگاه (برج تقطیر) جداسازی آب-استنیک اسید و بنزن را نشان می دهد. در صورتی که نسبت اسید به آب در جریان ورودی ۵ به ۱ باشد شدت جریان و ترکیب درصد هریک از ترکیبات را در جریان ورودی تعیین کنید



-۳ نمره

دو معادله حالت گازهای حقیقی را نام ببرید و در مورد آنها توضیح دهید.

سری سوال : ۱ یک

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

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (کاربردی) ۱۱۱۴۰۶۳

۱.۴۰ - در صورتی که رطوبت هوا در ۸۶ درجه فارنهایت و فشار کل ۷۵۰ میلی متر جیوه برابر با ۲۰ درصد باشد درصد رطوبت نسبی هوا، فشار جزیی آب و نقطه شبنم هوا را محاسبه کنید.

$$P_{H_2O}^* = 31.8 \text{ mmHg}$$

۱.۴۰ - اگر معادله ظرفیت حرارتی گازی به شکل زیر باشد مقدار ΔH بین دمای ۳۰۰ و ۴۰۰ کلوین بر حسب

$$\frac{J}{kgmol}$$

$$C_p = 29000 + 42.27T - 0.01425 T^2$$

$$(\frac{J}{kgmol \cdot K}) \text{ دما بر حسب } K \text{ و ظرفیت حرارتی بر حسب}$$

شماره سوال	پاسخ صحيح	وضعیت کلید
1	ب	عادی
2	الف	عادی
3	د	عادی
4	ج	عادی
5	ب	عادی
6	ب	عادی
7	ب	عادی
8	ج	عادی
9	ج	عادی
10	ج	عادی
11	الف	عادی
12	ب	عادی
13	ب	عادی
14	الف	عادی
15	ب	عادی
16	الف	عادی
17	د	عادی
18	ب	عادی
19	ب	عادی
20	ب	عادی



سری سوال : یک ۱

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

تعداد سوالات : تستی : ۲۰ تشریحی : ۵

عنوان درس : اصول محاسبات شیمی صنعتی

رشته تحصیلی / گد درس : شیمی (کاربردی) ۱۱۴۰۶۳

استفاده از ماشین حساب ساده مجاز است

سوالات تشریحی

۱،۴۰

- صفحه ۴۸ و ۴۹ کتاب

۱،۴۰

- صفحه ۸۲ کتاب

۱،۴۰

- صفحه ۱۴۸ کتاب

۱،۴۰

- صفحه ۱۹۲ کتاب

۱،۴۰

- صفحه ۲۱۰ کتاب