

بانک سوال رایگان

+ پاسخ
تشریحی

یاوران دانش



راه های ارتباطی با ما:

www.Dyavari.com

۰۲۱ ۹۱۶ ۹۲۱ ۴۰



۱- (آ) نیتروژن

(ب) هلیم

(پ) تفاوت دمای جوش اجزای سازنده هوای مایع کم است (یا دمای جوش آنها به یکدیگر نزدیک است) و همزمان با اکسیژن، اندکی از دیگر اجزا نیز جدا می‌شود.

(ت) $87K = 273 + 186 -$

۲- (آ) منحنی ۱ - پوشش گلخانه مانع از خروج پرتوهای خورشیدی می‌شود پس دمای هوای درون گلخانه بیشتر و تغییرات دمایی آن در شبانه روز کمتر است.

(ب) کربن دی‌اکسید یا CO_2 (یا بخار آب یا H_2O)

۳- گاز $mol = 120$ $mol CH_4 \times \frac{6}{2} = 120$ $mol CH_4 \times \frac{1}{22.4} = 896 L CH_4$ گاز $mol = ?$ (آ)

(ب) $Kg O_2 = 4$ $mol H_2 \times \frac{1}{4} = 500$ $mol H_2 \times \frac{32}{1} = 1000 g$ $mol O_2 \times \frac{1}{1000} = 4 Kg O_2$

۴- (آ) ساختار ۱ - مجموع الکترون‌های ظرفیتی با مجموع الکترون‌های پیوندی و ناپیوندی یکسان نیست.

(ب) $32/0.7 + (3 \times 16) = 80/0.7 g \cdot mol^{-1}$

۵- (آ) ۵p (ب) تکنسیم - ۹۹ (یا ^{99}Tc) (پ) سرخ (ت) نیتروژن

۶- (آ) انرژی خورشیدی

(ب) $Kg CO_2 = 18$ $50 kW \cdot h \times \frac{0.36}{1} = 18 Kg CO_2$

(پ) آن را کاهش می‌دهد.

(ت) باعث افزایش میانگین دما شده است.

۷- $g PCl_3 = 457/73$ $112 L Cl_2 \times \frac{1}{22.4} = 112 L Cl_2 \times \frac{4}{6} = 137/32 g PCl_3$ $mol PCl_3 \times \frac{1}{1} = 457/73 g PCl_3$ (آ)

(ب) $mol Cl_2 = 3/0.1 \times 10^{24}$ $112 L Cl_2 \times \frac{1}{22.4} = 6/0.2 \times 10^{23} mol Cl_2 \times \frac{1}{1} = 3/0.1 \times 10^{24} mol Cl_2$

«بانک سوال یاوران دانش»

$2 = b$

۸- (آ) $3 = a$

(ب) انجام واکنش در دمای $3000^\circ C$

(پ) $1 : c$

(ت) کامل - فراورده‌های حاصل از سوختن آن فقط آب و CO_2 است.



۹- با افزایش دمای یک نمونه گاز در فشار ثابت، جنبش مولکول‌ها تشدید شده و میانگین فاصله میان آن‌ها و در پی آن، حجم افزایش می‌یابد.

۱۰- (آ) آمونیاک - زیرا نقطه جوش آن از $C^{\circ} 40-$ بیشتر است.

ب) $20 K = 273 + 253 -$



۱۱- (آ) ساختار ۲

شمار جفت الکترون‌های ناپیوندی = ۱

ب) شمار جفت الکترون‌های پیوندی = ۴