

کاربرگ مسائل مول و جرم مولی

۱- در $11/2$ گرم فلز آهن، تقریباً چند اتم آهن وجود دارد؟ ($\text{molFe} = 56$)

- محاسبه کنید؟

الف- جرم 10^{-3} اتم طلا ($Au = 197 \text{ g/mol}$)

ب- تعداد اتم های 40 گرم گوگرد ($S = 32 \text{ g/mol}$)

پ- تعداد مول های 15 گرم کروم ($Cr = 52 \text{ g/mol}$)

۳- $5/5$ گرم گاز دی اکسید کربن معادل چند مول از این گاز است؟ ($C = 12, O = 16, \frac{\text{g}}{\text{mol}}$)

۴- جرم مخلوطی از $0/02$ مول گاز نیتروژن (N_2) و $3/01 \times 10^{-22}$ مولکول کربن دی اکسید بر حسب گرم کدام است؟

($C = 12, O = 16, N = 14, \frac{\text{g}}{\text{mol}}$)

۵- در هر مورد جرم ترکیب را بر حسب گرم حساب کنید؟

الف) $10/5$ مول NH_3 ب- $3/01 \times 10^{-22}$ مولکول آب

ب- $0/25$ مول بنزن C_6H_6 ت) $1/5 \times 10^{-21}$ مولکول $C_6H_{12}O_6$

۶- نیتروگلیسیرین ($C_3H_5NO_x$) به عنوان یک ماده منفجره به کار می‌رود. اگر جرم مولی این ماده برابر ۲۱۳ گرم بر مول باشد. عدد x در فرمول این ماده را به دست آورید؟

$$\frac{g}{mol}$$

۷- در هر مورد تعداد مول نمونه داده شده را حساب کنید؟

پ) $1/5 \times 10^{24}$ اتم پتانسیم

الف) 0.1×10^{23} اتم مس

ت) ۱۶/۷۵ گرم کربن

ب) ۲۰ گرم کلسیم

۸- با توجه به اینکه جرم مولی مس برای ۶۴ گرم بر مول است. به سوالات زیر پاسخ دهید؟

الف) ۰/۵ مول مس چند گرم جرم دارد؟

ب) ۲/۵۶ گرم فلز مس شامل چند مول است؟

پ) 0.1×10^{25} اتم مس شامل چند مول است؟

ت) ۱۶۰ گرم فلز مس شامل چند اتم مس است؟

۹- تعداد اتم‌ها در کدام گزینه بیشتر است؟

(۱) 0.1×10^{21} اتم هیدروژن

۲) ۰/۰ گرم منزیریم

(۳) ۰/۴ گرم کلسیم

۴) ۰/۱۲۵ گرم اتم اکسیژن

۱۰- تعداد اتم‌ها در ۵ گرم کلسیم با تعداد اتم‌ها در چند گرم منیزیم برابر است؟

۱۱- تعداد اتم‌ها در ۷ گرم نیتروژن با تعداد اتم‌ها در چند گرم منیزیم برابر است؟

۱۲- تعداد اتم‌ها در یک گرم آهن بیشتر است یا یک گرم آلومینیم؟ (با محاسبه نشان دهید) ($Al = 27$, $Fe = 56$ g/mol)

۱۳- ۳/۴ گرم گاز آمونیاک (NH_3) درون ظرفی وجود دارد براساس این:

الف) چند مول گاز آمونیاک در این ظرف وجود دارد؟

ب) تعداد مولکول‌های گاز آمونیاک را حساب کنید؟