

۱- در معادله شیمیایی روبرو، چند اتم آلمینیوم در فراورده‌های واکنش وجود دارد؟  $XAl + 3Cl \rightarrow XAlCl_3$

۶ ۴

۴ ۷

۳ ۵

۲ ۱

۴ قند در آب

۳ آهن در اسید

۲ کدام انحلال تغییر فیزیکی محسوب می‌شود؟  
۱ آلمینیوم در اسید

Co ۴

CaO ۳

CO<sub>2</sub> ۲

۳ کدام اکسید نیست؟  
CO ۱

۴- فرض کنید می‌توان سم بسیار خطرناک سیانور (NaCN) را با واکنش زیر از میان بردن ۱۲۰۰ مولکول سیانور چند مولکول HCl لازم است؟



۶۰۰ ۴

۶۰۰۰ ۳

۲۴۰۰ ۲

۱۲۰۰ ۱

۵- در فرمول فرضی  $NaSHReOLgU$  چند عنصر به کار رفته است؟

۵ ۲

۶ ۳

۷ ۲

۸ ۱

۶- برای سوزاندن ۱ مولکول  $C_3H_6$  طبق معادله زیر چند مولکول  $O_2$  نیاز است؟  
 $2C_3H_6 + ?O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O$

۹۰ ۱

۱۸ ۳

۴۵ ۲

۲۷ ۱

۷- در معادله زیر نسبت جمع ضریب‌های فراورده‌ها به واکنش‌گرها چند است؟



۴ ۱

۲ ۳

۳ ۲

۲ ۱

۸- کدام یک اکسید نیست؟

۴ هر سه اکسید هستند.

H<sub>2</sub>O ۳

He<sub>2</sub>O ۲

Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> ۱

۹- مقدار کسر  $\frac{\text{تعداد عناصر}}{\text{تعداد اتم‌ها}}$  برای یک ماده حدآکثر چند می‌تواند باشد؟

۴ بین‌نهایت

۱۰ ۳

۳ ۲

۱ ۱

۱۰- در واکنش فرضی زیر اگر جرم هر مولکول A دو برابر هر مولکول B باشد، جرم مولکول C چند برابر A است؟  $2A + 5B \rightarrow 3C$

۴ برابر  $1/5$

$\frac{1}{2}$  برابر

۳ برابر

۲ برابر



۲- کدام اکسید نیست؟

۱ آلومنیوم در اسید      ۲ سدیم در آب

۳- کدام اکسید نیست؟

۱ CO      ۲ CO<sub>2</sub>

۴- فرض کنید می توان سم بسیار خطرناک سیانور (NaCN) را با واکنش زیر از بین بردن ۱۲۰۰ مولکول  $NaCN + 5 HCl \rightarrow NaCl + NH_3 + CCl_4 + H_2$  سیانور چند مولکول HCl لازم است؟

تسنیع نسبت نویسیم

$$\frac{1}{1} + \frac{5}{5} = \frac{6}{6}$$

$$\frac{1}{1} + \frac{5}{5} = \frac{6}{6} = \frac{1}{1}$$

۵- برای سوزاندن ۱۰ مولکول  $C_3H_6$  طبق معادله زیر چند مولکول  $O_2$  نیاز است؟

$$2C_3H_6 + 9O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O$$

۶- در معادله زیر تسبیت جمع ضریب های فرآورده های به واکنش گرها چند است؟

ابتداء ضرایب دست را بدست اکتوکم:

$$1 PF_3 + 5 Na \rightarrow 1 Na_3P + 3 NaF$$

$$\frac{(1+3)}{(1+5)} = \frac{4}{6} = \frac{2}{3}$$

۷ ۲ ۳ ✓

۷- کدام یک اکسید نیست؟

۸- هر سه اکسید هستند.

۹- مقدار کسر تعداد عناصر برای یک ماده حداقل چند می تواند باشد؟ (رسیترین حالت، تعداد عناصر با تعداد اتم ها معمولاً تعداد اتم های از عناصر باشیتر است)

$$\frac{2}{2} = MgO$$

۱۰ ۳ ۲ ۱ ۱ ✓

۱۰- در واکنش فرضی زیر اگر جرم هر مولکول A دو برابر هر مولکول B باشد، جرم مولکول C چند برابر A است؟

$$2A + 5B \rightarrow 2(2B) + 5B = 3C \Rightarrow 9B = 3C \Rightarrow C = 3B \Rightarrow C = 3 \times \frac{A}{2} = 1.5A$$

۱/۵ ۴ ✓

۱ برابر ۲ برابر

۲ برابر ۱ ۱ ✓