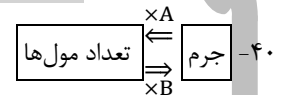


تمرین از کتاب های درسی، آبی، پرتکرار و تابستان										نام کتاب
۶۵ آبی	۵۹ آبی	۵۸ آبی	۵۶ آبی	۵۴ آبی	۵۳ آبی	۵۲ آبی	۴۵ آبی	۴۰ آبی	خودرابطه مایید ص ۱۶	برای کلاس دبیر و کار در کلاس
۶۴ آبی	۶۰ آبی	۵۷ آبی	۵۵ آبی	۵۱ آبی	۵۰ آبی	۴۴ آبی	۴۳ آبی	خودرابطه مایید ص ۱۴	خودرابطه مایید ص ۱۳	برای کار در منزل

❖ یادآوری مفهوم مول ❖



تست

۴۱- آلیاژی از مس و نقره حاوی ۱۰ درصد جرمی مس است. نسبت تعداد اتم های نقره به مس کدام است؟ (Cu=۶۳/۵ , Ag=۱۰۷/۹)  
(۱) ۰/۰۶۵ (۲) ۰/۱۸۹ (۳) ۵/۳ (۴) ۱۵/۲۹

❖ استوکیومتری فرمولی ❖

۴۲- در مولکول سدیم هیدروژن کربنات نسبت تعداد اتم ها به تعداد عنصرها برابر ..... است.  
۴۳- در مولکول آمونیوم دی کرومات نسبت تعداد اتم های N به O برابر ..... است.

❖ روش به دست آوردن فرمول تجربی ❖

۴۴- فرمول تجربی افزون بر ..... و ..... عنصرهای سازنده مولکول، ..... اتم های موجود در آن را نیز مشخص می کند.  
۴۵- فرمول تجربی هر ترکیب شیمیایی از طریق ..... آن ترکیب در آزمایشگاه به دست می آید.  
۴۶- تجزیه عنصری روشی است که طی آن ..... و ..... مورد نظر، معین می شود. به کمک این درصدهای جرمی و ..... عنصرهای سازنده، فرمول تجربی به آسانی از راه محاسبه به دست می آید.

تست

۴۷- یک نمونه فلز آهن به جرم ۸/۴g را در هوا گرم می دهیم تا به اکسید تبدیل شود. اکسید به دست آمده ۱۱/۶g جرم دارد. فرمول تجربی این اکسید کدام است؟

(۱) FeO (۲) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (۳) FeO<sub>2</sub> (۴) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

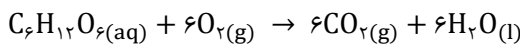
تست

۴۸- ترکیب A متشکل از دو عنصر X و Y است. در صورتی که این ترکیب ۳۰٪ از عنصر Y داشته باشد و بدانیم که وزن اتمی X سه و نیم برابر وزن اتمی Y است. فرمول تجربی A چیست؟

(۱) XY<sub>3</sub> (۲) X<sub>3</sub>Y

(۳) X<sub>3</sub>Y<sub>3</sub> (۴) X<sub>2</sub>Y<sub>3</sub>

نمونه: ۹۰ گرم گلوکز برای سوختن کامل، به چند گرم اکسیژن، نیاز دارد؟  
(H=۱ , C=۱۲ , O=۱۶)



۹۰g	xg	x=۹۶g
۱۸۰	۶ × ۳۲	

۴۹- در محاسبه های استوکیومتری از معادله ..... استفاده می شود.

۵۰- یک معادله موازنه شده رابطه ..... بین ..... و ..... را نشان می دهد.

۵۱- استوکیومتری واکنش ها بر حسب ..... تفسیر می شود.

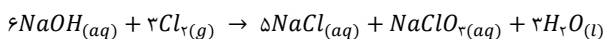
۵۲- با استفاده از ..... می توان جرم ماده داده شده را به مول تبدیل کرد.

۵۳- با استفاده از ..... مقدار مول ماده داده شده را به تعداد مول ماده خواسته شده تبدیل می کنیم.

۵۴- در واکنش بین کلسیم هیدروکسید و فسفریک اسید نسبت مولی کلسیم هیدروکسید به فسفریک اسید برابر ..... است.

تست

۵۵- ۰/۲ مول سدیم هیدروکسید جوشان با مقدار کافی گاز کلر مطابق معادله زیر واکنش می دهد. مجموع جرم نمک حاصل چند گرم خواهد بود؟

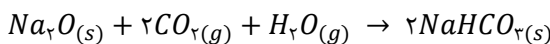


(۱) ۶/۲ (۲) ۳/۵۵

(۳) ۹/۷۵ (۴) ۱۳/۳

تست

۵۶- Na<sub>2</sub>O در هوا طبق واکنش زیر به NaHCO<sub>3</sub> تبدیل می شود.



اگر افزایش جرم مواد جامد ۲/۱۲ گرم باشد چند مول CO<sub>2</sub> جذب شده است؟

(۱) ۰/۰۴ (۲) ۰/۰۲

(۳) ۰/۰۶ (۴) ۰/۰۴۵

تست

۵۷- ۲/۵۴ گرم نمک MCl<sub>2</sub> در واکنش با محلول نقره نیترات، ۵/۷۴ گرم رسوب سفید AgCl تولید می کند. جرم مولی M کدام است؟

(۱) ۲۴ (۲) ۴۰

(۳) ۵۶ (۴) ۶۴

# علی سلوکی

پل ارتباطی با علی سلوکی

[www.Kanoon.ir](http://www.Kanoon.ir)

صفحه شخصی علی سلوکی