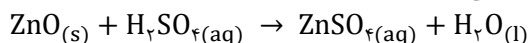


تمرین از کتاب های درسی، آبی، پرتکرار و تابستان										نام کتاب
۱۰۵ آبی	۱۰۴ آبی	۹۶ آبی	۹۰ آبی	۸۴ آبی	۸۲ آبی	۸۰ آبی	۶۹ آبی	خودرأباز مآبید ص ۲۷	خودرأباز مآبید ص ۲۱	برای کلاس دبیر و کار در کلاس
۱۰۸ آبی	۱۰۲ آبی	۹۳ آبی	۸۸ آبی	۸۶ آبی	۸۳ آبی	۸۱ آبی	۷۹ آبی	خودرأباز مآبید ص ۲۶	خودرأباز مآبید ص ۱۸	برای کار در منزل

❖ درصد خلوص مواد ❖

نمونه: ۲۰ گرم روی اکسید ۸۱٪ با چند مول سولفوریک اسید رقیق به طور کامل واکنش می دهد؟ (O=۱۶, Zn=۶۵)



$20 \times \frac{81}{100}$	$x \text{ mol}$	$x = 0.2 \text{ mol}$
81 g	1 mol	

۵۸- مواد مورد استفاده در آزمایشگاه یا صنعت کاملاً نیستند.

۵۹- خلوص مواد معمولاً به صورت بیان می شود.

۶۰- برای تأمین مقدار معینی از یک ماده خالص همواره باید مقدار بیش تری از ماده به کار برد.

۶۱- = درصد خلوص

۶۲- = جرم ماده خالص

❖ تست

۶۳- از واکنش ۰/۵ گرم پتاسیم کلرید ناخالص با مقدار اضافی از نقره نیترات ۰/۷۲ گرم نقره کلرید تولید می شود. درصد خلوص پتاسیم کلرید کدام است؟

(۱) ۱۳٪ (۲) ۷/۵٪

(۳) ۳۶٪ (۴) ۷۵٪

❖ روابط حجمی گازها در محاسبه استوکیومتری ❖

۶۴- قانون نسبت های ترکیبی: در دما و فشار ثابت، گازها در نسبت های معینی با هم واکنش می دهند.

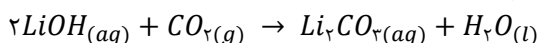
۶۵- گی لوساک: این نسبت ها به طور مستقیم با نسبت آن ها در واکنش متناسب است.

۶۶- قانون آووگادرو: در فشار و دمای ثابت یک مول از گازهای مختلف دارند. به این حجم گازها می گویند.

۶۷- در دمای ۰°C و فشار ۱ اتمسفر، یک مول از هر گازی لیتر حجم اشغال می کند. به عبارت دیگر گازها در این شرایط لیتر است.

۶۸- دمای فشار را شرایط استاندارد (متعارفی) می نامند.

نمونه: برای جذب ۵۶ لیتر گاز CO₂ در شرایط استاندارد، چند مول لیتیم هیدروکسید لازم است؟



$x \text{ mol}$	56 L	$x = 5 \text{ mol}$
2 mol	22.4 L	

نمونه: از گرم کردن ۸/۴ گرم سدیم هیدروژن کربنات ۵۰٪ خلوص، چند میلی لیتر گاز CO₂ آزاد می شود؟ (چگالی CO₂، ۱/۱۱۱۱۱۱ است) (CO₂ = ۴۴, NaHCO₃ = ۸۴)

❖ تست

۶۹- برای تهیه ۴/۶ گرم اتیل الکل به چند لیتر گاز اتیلن با خلوص ۵۰٪ در شرایط استاندارد نیاز داریم؟ (O=۱۶, H=۱, C=۱۲)

(۱) ۴/۴۸ (۲) ۵/۰۴

(۳) ۲/۵۲ (۴) ۶/۳

❖ تست

۷۰- آلیاژی از روی و مس به جرم ۵/۳g را در مقدار کافی محلول HCl حل کردیم، ۱/۱۲ L گاز هیدروژن در شرایط STP تولید شود. درصد مس در آلیاژ کدام است؟ (مس با HCl واکنش نمی دهد) (Zn=۶۵, Cu=۶۳/۵)

(۱) ۵۹/۹ (۲) ۴۰/۱

(۳) ۶۱/۳۲ (۴) ۳۸/۶۷

پل ارتباطی با علی سلوکی

www.Kanoon.ir

صفحه شخصی علی سلوکی

یادداشت:

علی

علی و علی