

تمرین از کتاب های درسی، آبی، پرتکرار و تابستان							نام کتاب			
۲۷ آبی	۲۶ آبی	۲۲ آبی	۱۶ آبی	۵ آبی	۳ آبی	۲ آبی	آزمایش کنید ۱۰ ص	خودراییز مایید ۵ ص	خودراییز مایید ۳ ص	برای کلاس دبیر و کار در کلاس
۲۵ آبی	۲۴ آبی	۲۳ آبی	۱۸ آبی	۱۷ آبی	۱۵ آبی	۱۴ آبی	خودراییز مایید ۱۰ ص	خودراییز مایید ۸ ص	آزمایش کنید ۸ ص	برای کار در منزل

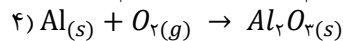
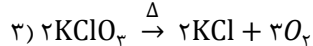
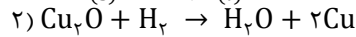
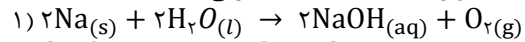
❖ واکنش های شیمیایی و استوکیومتری ❖

۱- نوع تغییرهای زیر را مشخص کنید:

- (آ) ذوب شدن (ب) هضم غذا (پ) تبخیر
(ت) ترش شدن شیر (ث) سوختن کاغذ (ج) تنفس

❖ واکنش های شیمیایی و استوکیومتری ❖

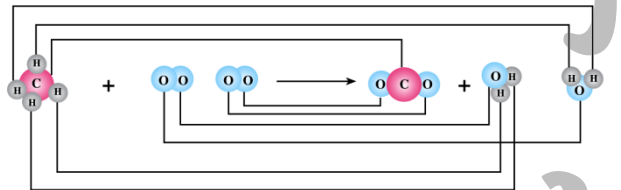
۲- کدام معادله، به عنوان یک معادله نمادی معرفی شده است؟



۳- علامت $\xrightarrow{100^\circ C}$ نشان می دهد واکنش گرماگیر است.

❖ موازنه کردن معادله یک واکنش شیمیایی ❖

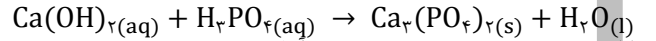
۴- شکل زیر چه چیزی را نشان می دهد؟



۵- موازنه معادله واکنش $Fe_2O_3(s) + H_2(g) \rightarrow Fe(s) + H_2O(g)$

را از ترکیب و عنصر آغاز می کنیم.

۶- موازنه معادله واکنش



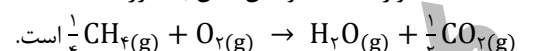
را از ترکیب و عنصر آغاز می کنیم.

۷- یون های چند اتمی که در دو سوی معادله تغییر نکرده اند را می توان به صورت یک گونه یا واحد شیمیایی جداگانه در نظر گرفت.

۸- رایج ترین شیوه برای موازنه کردن معادله های شیمیایی، روش است.

۹- به هنگام موازنه می توان زیروندهای موجود در فرمول شیمیایی واکنش دهنده ها و فرآورده ها را جا به جا کرد.

۱۰- معادله موازنه شده سوختن متان به صورت

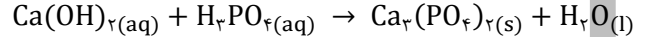


۱۱- معادله $CS_2(l) + O_2(g) \rightarrow$ را کامل و موازنه کنید.

۱۲- همه واکنش های شیمیایی از قانون پایستگی ماده پیروی می کنند.

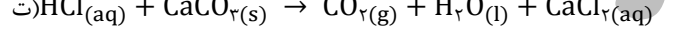
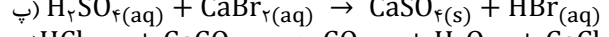
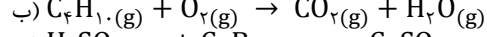
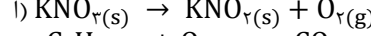
۱۳- قانون پایستگی ماده با نظریه دالتون مغایرت دارد.

۱۴- مجموع ضریب های مواد شرکت کننده در معادله واکنش



پس از موازنه برابر است.

۱۵- معادله های زیر را موازنه کنید.



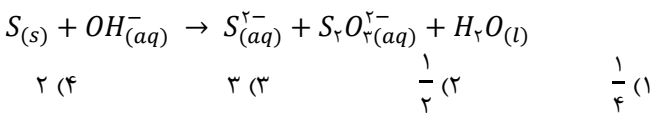
❖ تست ❖

۱۶- سدیم کلرید، سدیم کلرات و آب فرآورده های واکنش گاز کلر با محلول غلیظ سدیم هیدروکسید هستند، نسبت مجموع ضریب های واکنش دهنده ها به مجموع ضریب های فرآورده ها در معادله موازنه شده این واکنش کدام است؟

۱) ۱ ۲) $\frac{9}{12}$ ۳) $\frac{12}{9}$ ۴) $\frac{8}{9}$

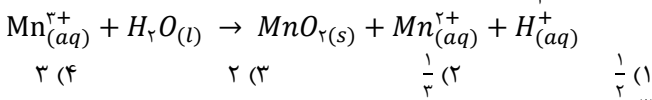
❖ تست ❖

۱۷- در معادله واکنش زیر پس از موازنه، نسبت ضریب S^{2-} به S کدام است؟



❖ تست ❖

۱۸- در معادله واکنش زیر پس از موازنه نسبت ضریب Mn^{2+} به Mn^{3+} کدام است؟



❖ تست ❖

۱۹- کدام یک واکنش سوختن به شمار نمی رود؟

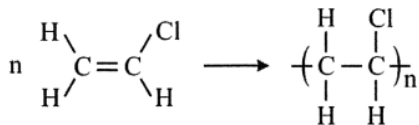
- ۱) $4Na(s) + O_2(g) \xrightarrow{\Delta} 2Na_2O(s)$
 ۲) $2H_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2H_2O(g)$
 ۳) $4Al(s) + 3O_2(g) \rightarrow 2Al_2O_3(s)$
 ۴) $2C_4H_{10}(g) + 13O_2(g) \rightarrow 8CO_2(g) + 10H_2O(g)$

❖ واکنش پلیمر شدن (بسپارشی) ❖

❖ تست ❖

۲۰- واکنش زیر نمونه ای از یک واکنش است که مجموعه ای از واکنش های می باشد، تولید از جمله پرکاربردترین این واکنش ها در صنعت است.

- ۱) پلیمر شدن، ترکیب، پلی کلرواتیلن
 ۲) تراکمی، تجزیه، پلی اتیلن
 ۳) ترکیب، تراکمی، پلی کلرواتیلن
 ۴) پلیمر شدن، ترکیب، پلی اتیلن



Ba²⁺ : شناسایی

تجزیه گرمایی متانول (۳۴)

تجزیه جوش شیرین (۳۵)

تجزیه آمونیوم دی کرومات (۳۶)

تجزیه سدیم آزید (۳۷)

تجزیه آلومینیم سولفات (۳۸)

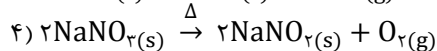
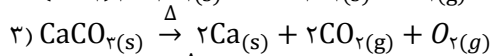
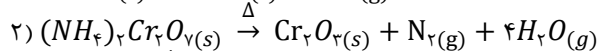
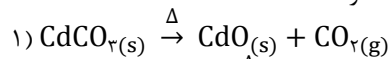
تجزیه نیترو گلیسرین (۳۹)

یادداشت

❖ واکنش تجزیه ❖

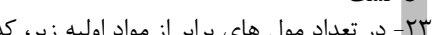
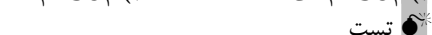
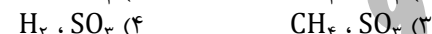
تست

۲۱- فراورده های کدام واکنش نادرست است؟



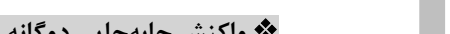
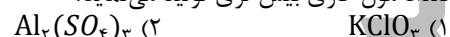
تست

۲۲- از تجزیه گرمایی آلومینیم سولفات، گاز و از تجزیه گرمایی متانول گاز به دست می آید.



تست

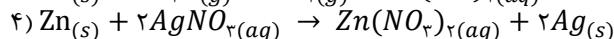
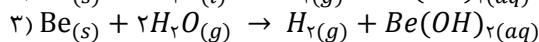
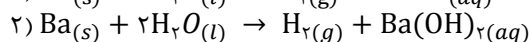
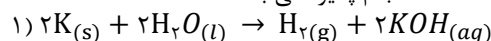
۲۳- در تعداد مول های برابر از مواد اولیه زیر، کدام یک در اثر حرارت تعداد مول گازی بیش تری تولید می نماید؟



❖ واکنش جابه جایی دوگانه ❖

تست

۲۴- کدام واکنش داده شده انجام پذیر نمی باشد؟



تست

۲۵- کدام واکنش، از نوع جابه جایی دوگانه می باشد؟

۱) اثر محلول HCl بر برخی فلزها

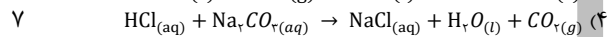
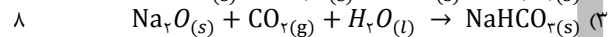
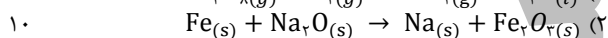
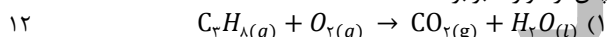
۲) واکنش فلزهای فعال با آب

۳) اثر نافلز بر محلول نمک نافلز دیگر

۴) اثر یک اسید بر محلول یک نمک

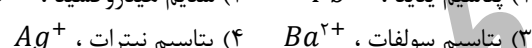
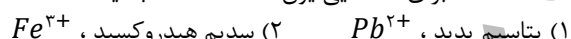
تست

۲۶- واکنش پیشنهاد شده در گزینه به صورتی که معادله آن نوشته شده است انجام می گیرد و مجموع ضریب های مولی مواد در آن پس از موازنه برابر است.

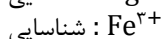
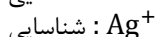
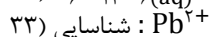
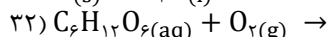
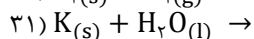
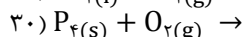
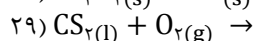
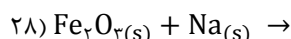


تست

۲۷- برای شناسایی یون مناسب نیست.



واکنش های زیر را کامل کنید:



پل ارتباطی با علی سلوکی

www.Kanoon.ir

صفحه شخصی علی سلوکی