



# اشتراک الماس

## شامل چه محصولاتیه؟

کلاس سالیانه دروس اختصاصی  
(تدریس و حل تست پیشرفته) ۴ کلاس



کلاس های تست طلایی  
دروس اختصاصی ۴ کلاس



کلاس آمادگی امتحان نهایی  
دروس اختصاصی و عمومی ۱۰ کلاس



آزمون های دوپینگ



آزمون سالیانه ۲۳ مرحله



کارگاه های کمر بند مشکی



همایش های موضوعی و  
جمع بندی



فقط یکبار هزینه تا روز کنکور به هیچ کلاس و آزمون دیگر نیازی ندارید

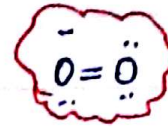
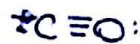
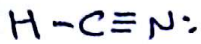


تهیه و تنظیم:  
مهرشاد محبی فر - امیر طیبی مقدم

با تشکر از حمیدرضا طیب

شیمی پیشی به سبک مهرشاد

مدیریت: مهرشاد مبه فر



۱۹۱ - گزین ۴

۱۹۲ - گزین ۲ موارد با د پ

۱۹۳ - گزین ۳ هر  $2e^-$  ظرفیت دارد  $\leftarrow$   $1s^2/2s^2/3s^2/4s^2$  چون ۵



\* تا ضیع به عدد اتمی ۲۱ + ۱۸ اضافه کنیم تا به هم گروه خودی در عناصر واسطه برسیم

$$21 + 18 = 39$$

@ Shimi - Mehrshad

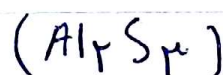
$$\frac{\frac{22}{2}}{\frac{22}{20}} = \frac{20}{2} = 10$$

۱۹۴ - گزین ۲

۱۹۵ - گزین ۱ (۱) (۲) (۳) (۴)

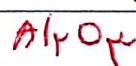
فضای بیارکومیک غلط

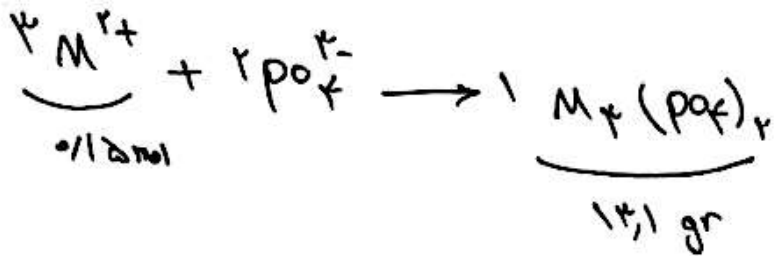
$$\frac{m_S}{m_{Al}} = \frac{3 \times 32}{2 \times 27} = \frac{14}{9}$$



$$Ions = \frac{\log r \times d \times 10^2 \times 1.24}{150} = \frac{4}{2 \times 10^4}$$

جرم مولی





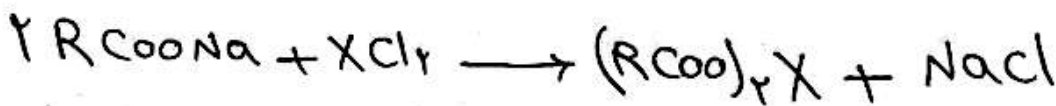
۳۱۹۲

$$\frac{0.15 \text{ mol}}{3} = \frac{131}{1 \times M} \Rightarrow M = \frac{131}{0.05} = 262 \rightarrow \text{جرم مولی ترکیب}$$

$$3M + 2(31 + 4 \times 14) = 262 \rightarrow M = 24$$

۱) مثال نفع: بسیار دانش لیزیر (فلوئور خاکنه است) (۲) مثال نفع: ف بسیار دانش لیزیر (فلوئور خاکنه است) (۳) مثال نفع: ف بسیار دانش لیزیر (فلوئور خاکنه است) (۴) مثال نفع: ف بسیار دانش لیزیر (فلوئور خاکنه است) (۵) مثال نفع: ف بسیار دانش لیزیر (فلوئور خاکنه است)

۳۱۹۱



۱۱۹۹

$$244 \text{ ppm (mg)} = \frac{x}{2.5 \text{ L (kg)}} \rightarrow x = 440 \text{ mg}$$

ppm =  $\frac{\text{mg}}{\text{kg}}$

(نمونه‌های آب، سبزیجات، گوشت و غیره در مقدار کم)

$$2.5 \times 10^{-2} M_{\text{Ca}^{2+}} = \frac{x}{2.5 \text{ L}} \rightarrow x = 4.25 \times 10^{-2} \text{ mol Ca}^{2+}$$

میزان روغن و سبزیجات به مول در روز!

$$\left\{ \begin{aligned} \text{میزان روغن} &= 9 \times 10^{-2} - 2 \left( \frac{4.25 \times 10^{-2}}{2} + \frac{9.9 \times 10^{-2}}{2} \right) \\ &= 2.25 \times 10^{-2} \text{ mol} \end{aligned} \right.$$

میزان روغن (باقی‌مانده)

$$(I) \frac{47.5}{9} = 5.28$$

$$(II) 23.75 \times 10^{-2} \times 2 = 47.5 \times 10^{-2} \text{ mol}$$

$$\rightarrow 47.5 \times 23 \times 10^{-2} = 1.0925 \text{ gr Na}$$

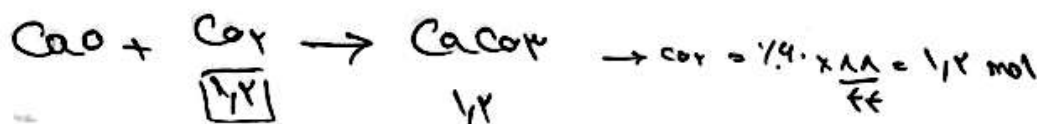
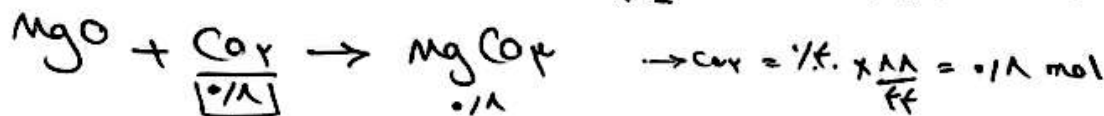
$$\frac{19,4}{22,4} = f_{mol} \text{ } C_4H_4 \text{ (سوین عین آسن ها)} \quad \left\{ \quad f(\Delta m = 1.0) = f_{gr} \right.$$

$$\frac{19,4}{22,4} = f_{mol} C_4H_4$$

$$C_4H_4 = f_{gr} = \text{سوین عین آسن ها}$$

۱۲.۱ ک جاقاسی عدداسی شعاع نیز افزاسی می یابد  $\Rightarrow$  قطعاً مگر بوده و جبهه واسی زیرترکیب ها هستند.

$$f_{gr} = f_{mol} \text{ } C_4H_4 \text{ (جبهه آسن ها)} \quad \left\{ \quad f_{gr} = f_{mol} \text{ } C_4H_4 \right.$$

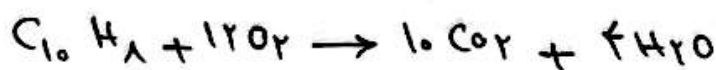


$$0,18 \times 14 + 1,2 \times 100 = 127,2 \text{ gr} \quad \text{جبهه آسن ها}$$

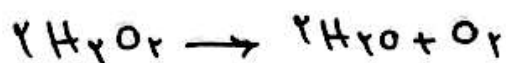
$$0,18 \times 40 \times \frac{100}{1} + 1,2 \times 24 \times \frac{100}{4} + 11 = 240 \text{ gr} \quad \text{جبهه آسن ها}$$

$$\rightarrow \frac{127,2}{240} \times 100 = 52,9$$

$$\boxed{1} \quad \boxed{2} \quad \boxed{3} \quad \boxed{4} \quad \text{دی سوایان} \quad \left\{ \quad \boxed{1} \quad \boxed{2} \quad \boxed{3} \quad \boxed{4} \right.$$



$$\frac{4,4 \text{ gr}}{121 \times 1} = \frac{x}{12 \times 22,4} \rightarrow x = 12,44 \text{ L } O_2$$



$$\frac{x \times 34}{2 \times 22} = \frac{12,44}{22,4} \rightarrow x = 12,44 \text{ gr}$$

۵۰۵ (۱) (۲) (۳) (۴) (۵) (۶) (۷) (۸) (۹) (۱۰) (۱۱) (۱۲) (۱۳) (۱۴) (۱۵) (۱۶) (۱۷) (۱۸) (۱۹) (۲۰) (۲۱) (۲۲) (۲۳) (۲۴) (۲۵) (۲۶) (۲۷) (۲۸) (۲۹) (۳۰) (۳۱) (۳۲) (۳۳) (۳۴) (۳۵) (۳۶) (۳۷) (۳۸) (۳۹) (۴۰) (۴۱) (۴۲) (۴۳) (۴۴) (۴۵) (۴۶) (۴۷) (۴۸) (۴۹) (۵۰) (۵۱) (۵۲) (۵۳) (۵۴) (۵۵) (۵۶) (۵۷) (۵۸) (۵۹) (۶۰) (۶۱) (۶۲) (۶۳) (۶۴) (۶۵) (۶۶) (۶۷) (۶۸) (۶۹) (۷۰) (۷۱) (۷۲) (۷۳) (۷۴) (۷۵) (۷۶) (۷۷) (۷۸) (۷۹) (۸۰) (۸۱) (۸۲) (۸۳) (۸۴) (۸۵) (۸۶) (۸۷) (۸۸) (۸۹) (۹۰) (۹۱) (۹۲) (۹۳) (۹۴) (۹۵) (۹۶) (۹۷) (۹۸) (۹۹) (۱۰۰)

۲۰۹

$$\left. \begin{array}{l} \text{واکنش اول: } -x \frac{1}{4} \\ \text{واکنش دوم: } x \frac{1}{4} \\ \text{واکنش سفا: } x-1 \end{array} \right\} \Delta H = 92,3 + 75,2 = 147,5 \text{ kJ}$$

مثبت است! < برآید!

$$C-H=12$$

$$C-N=9$$

$$\Delta = 3$$

$$C_8H_{12}N_4O_2 = 199$$

$$\frac{30}{1} = 3,75$$

$$\bar{R}_A = 0,12 \frac{\text{mol}}{L}$$

$$\bar{R}_O = 0,12 \frac{\text{mol}}{L}$$

$$0 < A$$

\* سرعت واکنش زمانی جاسد یک ماده برابر است که یک جاسد!

$$C_8H_{12}N_4O_2 = 199$$

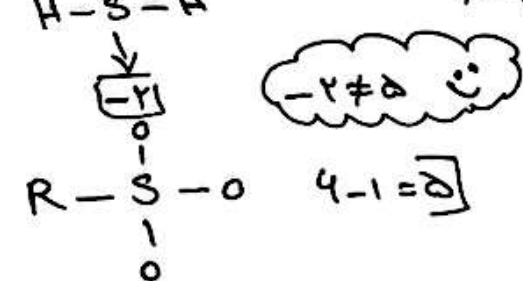
$$C_8H_{12}N_4O_2 = 199$$

$$C_8H_{12}N_4O_2 = 199$$

$$\frac{29,2}{144} = \frac{x}{244} \rightarrow x = 49,95$$

$$C_8H_{12}N_4O_2 = 199$$

$$C_8H_{12}N_4O_2 = 199$$



$$-2 \neq 5$$

$$4-1=3$$

$$C_8H_{12}N_4O_2 = 199$$

