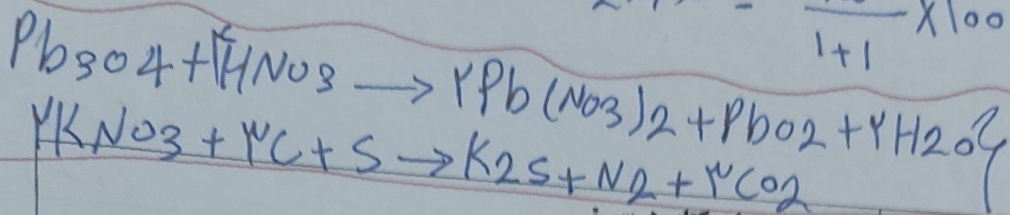


$\text{S}_2\text{O}_2\text{Cl}_2 \text{ در } \% = \frac{15}{1+1} \times 100 = 75\%$



شماره صفحه های کتاب درسی:

کلید:

باید تمرین کنید ۳ غیر مستقیم بقیه موارد مستقیم

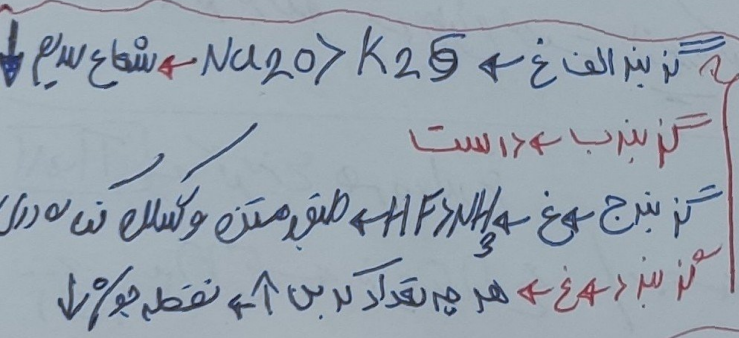
عجز نباشد ۴ دست و پا نشوید ۲ نینف

10	20
180	188

$n = \frac{900 \times 1}{188} \approx 4.78$

دست و پا نشوید ۳ نینف

باید تمرین کنید ۳ غیر مستقیم بقیه موارد مستقیم



نقطه جوش / هر چه شیب بالا - بار + نقطه جوش بیشتر
 هر چه شیب بالا - بار + نقطه جوش بیشتر

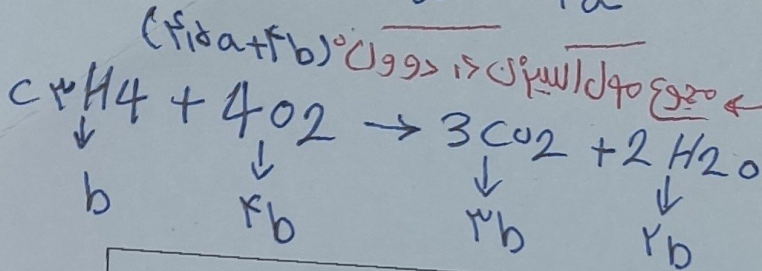
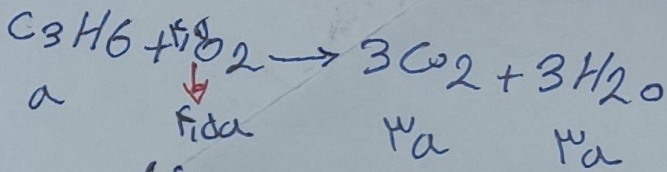
$\text{PPM} = 10^4 \text{ S}$

$5 = 10^4 \text{ S} \rightarrow 5 = 5 \times 10^{-4} \text{ g} \rightarrow 5 = 5 \times 10^{-4} \text{ mg} = 0.5 \text{ mg}$

۱۵۰ mg در ۱ لیتر هوا
 ۱۵۰ mg در ۱ لیتر هوا

تاریخ: ...
 مدت: ۲۰ دقیقه
 زمان: ...
 تست: ...

شماره سوال: ...
 ماده: ...
 برای: ...
 واکنش: ...



تاریخ: ...
 طولانی: ...
 زمان: ...
 تست: ...
 سؤال کنونی: ...
 مجموع لیتراسیون: ...
 مجموع مول لیتراسیون: ...
 مجموع مول لیتراسیون: ...
 مجموع مول لیتراسیون: ...
 مجموع مول لیتراسیون: ...

$$f_{10a} + f_{10b} = 113$$

شماره صفحه های کتاب درسی: ...
 $a + b = 13$
 $3a + 3b = 19$
 $19 = \frac{2912 - 8192}{2214}$

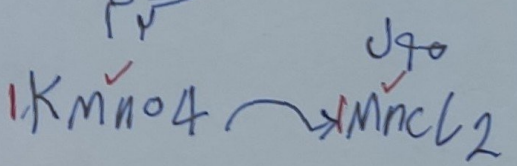
$$\begin{aligned} 3a + 3b &= 113 \\ a + b &= 13 \quad (\times 3) \\ \hline 2a &= 110 \Rightarrow a = 12 \\ b &= 1 \end{aligned}$$

مول لیتراسیون = $12 \text{ mol} \times \frac{44 \text{ g.mol}^{-1}}{1 \text{ mol}} = 528$

مول لیتراسیون = $1 \times \frac{36 \text{ g.mol}^{-1}}{1 \text{ mol}} = 36$

$\Rightarrow \frac{528}{36} = 14.66$

تاریخ: ...
 ماده: ...
 برای: ...
 واکنش: ...



تاریخ: ...
 طولانی: ...
 زمان: ...
 تست: ...
 سؤال کنونی: ...
 مجموع لیتراسیون: ...
 مجموع مول لیتراسیون: ...
 مجموع مول لیتراسیون: ...
 مجموع مول لیتراسیون: ...

$$\frac{V_{90n}}{108} = \frac{312}{108} \Rightarrow n = \frac{108 \times 312}{V_{90}}$$

$$\frac{312 \times 19}{5 \times 13} = \square$$

$\frac{42}{48} = 1$

تاریخ: ...
 محاسبات: ...
 $312 = 32$
 $790 = 80$
 $108 = 12$

صحت می ندرم فقط این ایراد است
 متوسط طولانی

$$Q = mc\Delta\theta \Rightarrow 178 \times 19 \times 20 = 14104 \Rightarrow \Delta H \Rightarrow 190 = \frac{Q}{\Delta H}$$

$$\frac{m \rho^2}{178 \times 19} = \frac{Q}{\Delta H} \Rightarrow \frac{20 \times 10^{-2}}{178} = \frac{14104}{\Delta H} \Rightarrow \Delta H = 1590$$

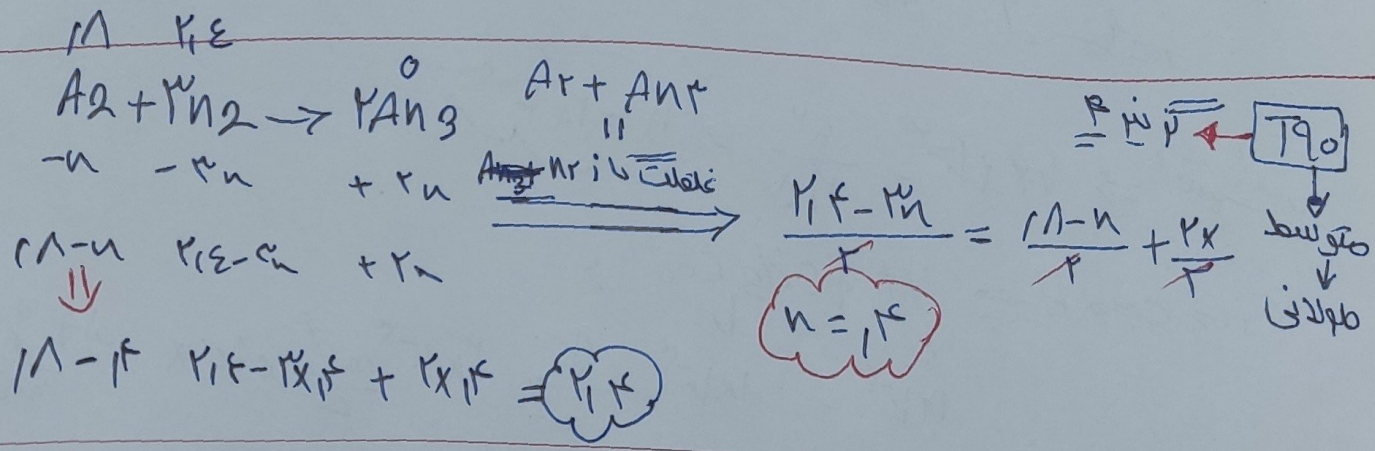
$\Delta H = -1590 + 190 - 1590$

شماره صفحه های کتاب درسی:

کلید:

پاسخ تشریحی:

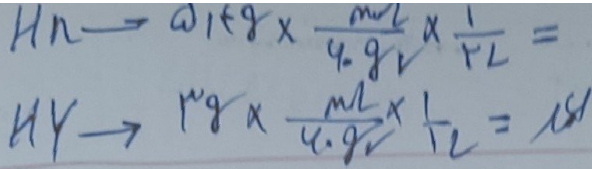
T89 نرنه اول است



T911 جواب نرنه ۳
 آسان کوتاه
 ب ← ع ← ۹ ← دسته ۱ ← سرعت ۱ / ب ← ع ← طبقه اولی

$$R = \frac{18 \times 10^{-2}}{10 \times 8} = 10^{-2}$$

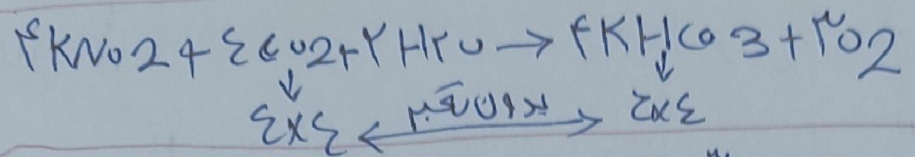
T92 نرنه ۳ ← فرد فرد بر حسب است ← ۱۵۰
 متوسط طولانی



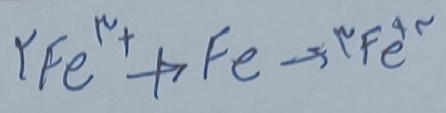
98 ← گزینہ ۱

98 ← گزینہ ۲

99 ← گزینہ ۳
درجہ اول
پاس

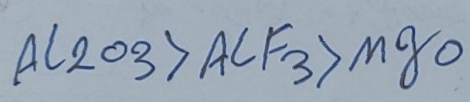


100 ← گزینہ ۱
درجہ اول
پاس



101 ← گزینہ ۲
درجہ اول
پاس

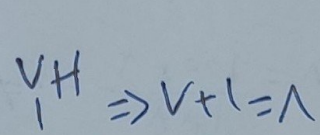
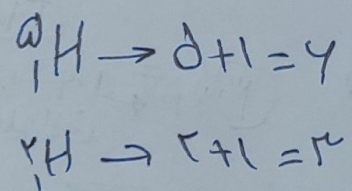
102 ← گزینہ ۳
درجہ اول
پاس



103 ← گزینہ ۲
درجہ اول
پاس

104 ← گزینہ ۳
درجہ اول
پاس

105 ← گزینہ ۳
درجہ اول
پاس



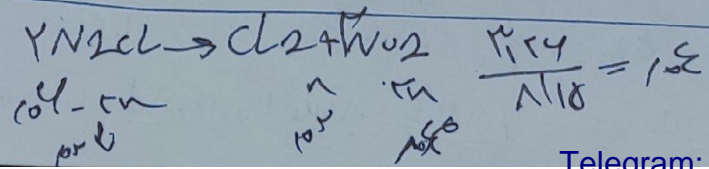
$\frac{4}{2} = 2$

106 ← گزینہ ۳
درجہ اول
پاس

107 ← گزینہ ۳
درجہ اول
پاس

108 ← گزینہ ۳
درجہ اول
پاس

109 ← گزینہ ۲
درجہ اول
پاس



$K = \frac{9 \times 9}{2 \times 2} \times \frac{2}{2} = 2$