

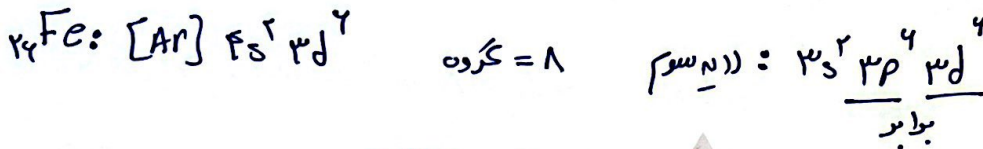
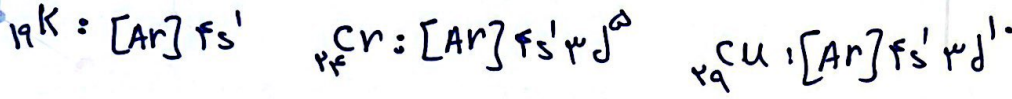
سوال ۷۶ - گزینه (۴)

صورت اول: درست

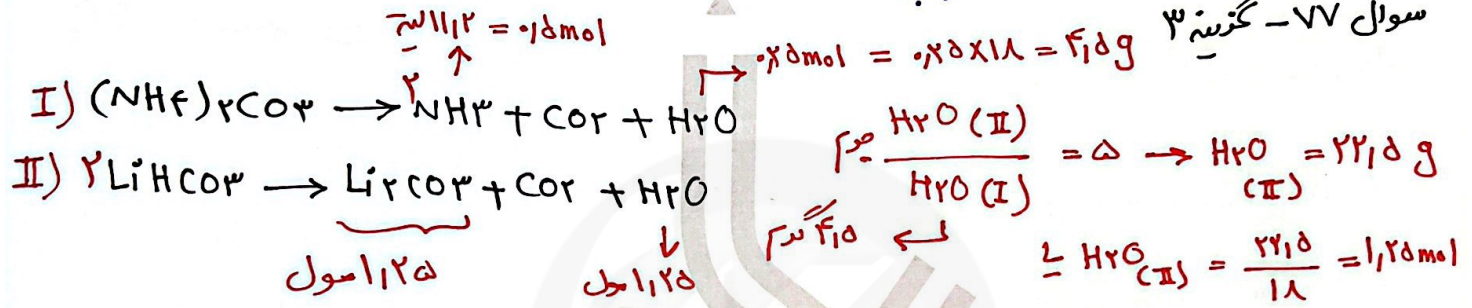
صورت دوم: درست

صورت سوم: درست

صورت چهارم: درست

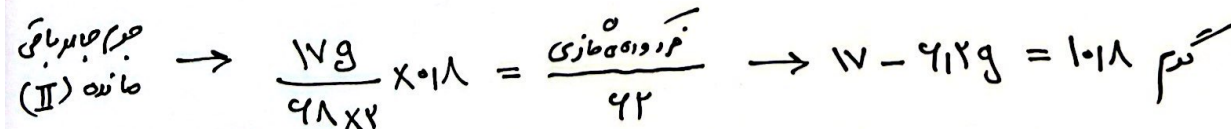
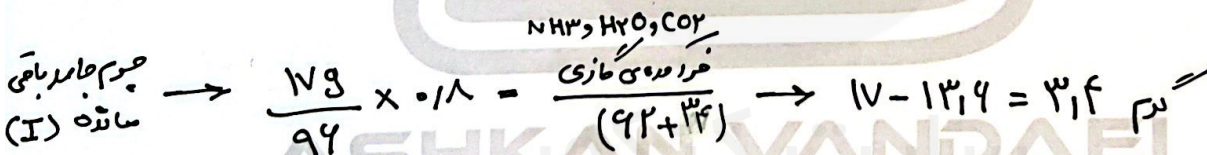


سوال ۷۷ - گزینه ۳



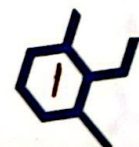
چون ضریب H₂O با Li₂CO₃ برابر پس مول برابر می دارند مول ۱۲۵ ← CO₃²⁻ = ۱۲۵ مول

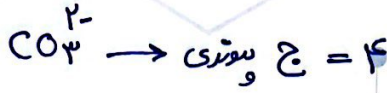
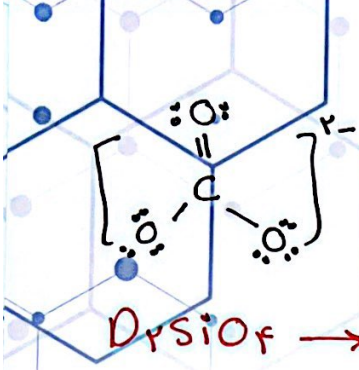
ردگزینه اول ۷۵ گرم = ۱۲۵ × ۶۰ = ۷۵ CO₃²⁻ = ۱۲۵ مول



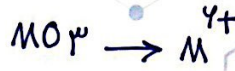
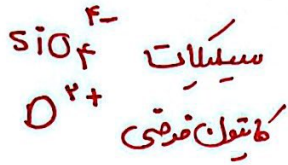
- | | | |
|---|---|-----|
| (۲) | (۱) | (۱) |
| Al ₂ (SO ₄) ₃ ✓ | NaHCO ₃ | |
| MgSO ₄ | SC ₂ O ₃ ✓ | (۲) |
| KNO ₃ | AlP | (۳) |
| Li ₂ S | Ba ₃ (PO ₄) ₂ | (۴) |

سوال ۷۸ - گزینه ۴

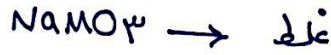
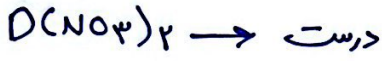




سوال ۷۹ - گزینه ۴



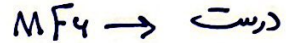
سوال ۸۰ - گزینه ۲
کاتیون فرضی



$+2 + M - 8 = 0$

$M = +4$

درست



درست

سوال ۸۱ - گزینه ۳

سود اول درست ← اوزون دو وجهه

سود دوم درست ← نقطه جوش اوزون ۱۱۲- است پس درمای ۱۵۰- طایع است.



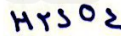
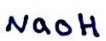
سود سوم ← درست

اوزون استراتوسفیر ضعیف است و از اوزون تروپوسفر است.

سود چهارم ← غلط

سوال ۸۲ - گزینه (۱)

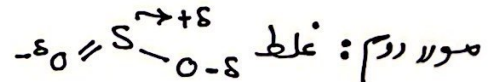
$M = \frac{1.0 \times 10.2}{0.105} = 4$ مولار (مست ۱)



$4 \times 18 \times 10^{-3} \times 1 = \frac{?g}{98} \times 2 \rightarrow g = 2194$ گرم

سوال ۸۳ - گزینه (۳)

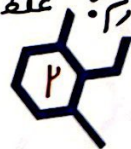
سود اول: غلط چون مخلوطی به دلیل اضافه می شود.



سود سوم: درست

سود چهارم: غلط اندریم در سازه سرد قابل تشخیص نیست

کتاب کلاس مهندسی وندائی



سوال ۸۴ - گزینه ۴

سورداول صحیح: در هر گروه همواره تنب ملز زیر ناطله قرار دارد.

سورددوم غلط: اگر ۹۰ تا زینب باشد غلط است.

سورددوم غلط: ۹۰ می تواند در دوره ۴ نیز باشد.

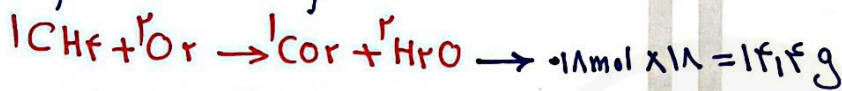
سوردهبام درست: Z همان ۱۲۸۹ است به بار ۲+ دارد.

سوردهبجم غلط: اگر ۹۰ تیرورن باشد غلط است.

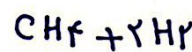
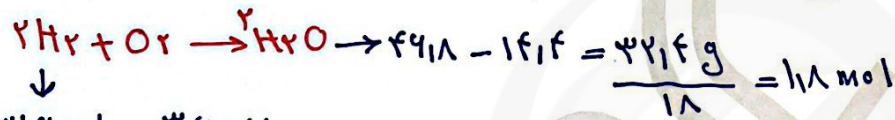
سوال ۸۵ - گزینه ۲

$0.14 \times 14 = 1.96g$

$\frac{17.4g}{44} = 0.14 mol$



مجموع = $2.52 + 3.48 = 6.0g$



$3.9 mol = 3.9g H$

$H_{شد} = \frac{512}{10} \times 100 = 51.2\%$

$(4 \times 0.14) + 3.9g = 5.12g$

سوال ۸۶ - گزینه ۴ صحورالف وب درست است.

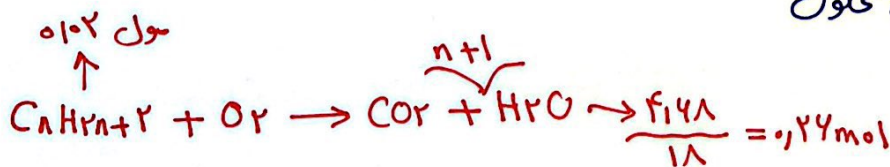
سوال ۸۷ - گزینه ۴

سورداول <= قانون کتون کلرر غلط

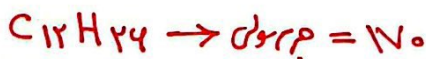
سورددوم <= نقره غلط

سورددوم <= رسوب رصیرت زیدنه محلول

سوال ۸۸ - گزینه ۱

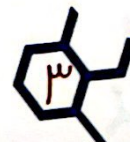


$\frac{0.102}{1} = \frac{0.24 mol}{(n+1)} \quad n = 12$



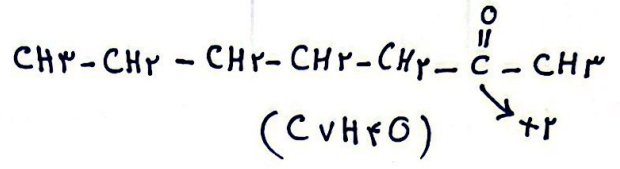
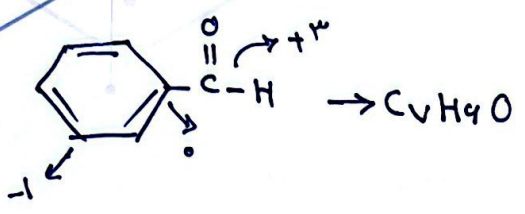
$\rightarrow 10$

کتاب کلاس مهندس وندائی



$$\frac{a_n}{100} \times 2 \times \frac{33g}{132} = \frac{0.2 \text{ mol}}{1} \times 2 \rightarrow a_n = 18.0$$

سوال ۸۹ - نرینه (۱)

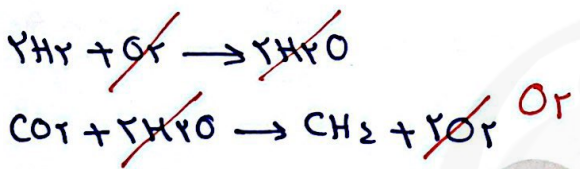


سوال ۹۰ - نرینه (۳)

سوال ۹۱ - نرینه « ۳ »

بجز مورد چهارم ۳ مورد اول صحیح هستند.

سوال ۹۲ - گزینہ (۱)



$$\Delta H = (2 \times 445) + (2 \times 190) - ((2 \times 414) + 494) = +300$$

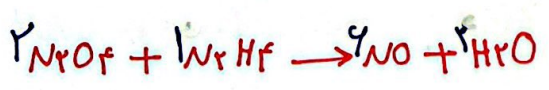
سوال ۹۳ - گزینہ (۲)

سوال اول <= نارست - ۲ اتم کربن
 مورد دوم <= درست ۲۰٪ = $\frac{5}{25} \times 100$

مورد سوم <= ۵ عدد CH_3 و ۶ عدد CH_2 وجود دارد نارست

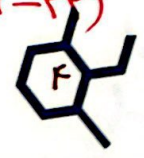
سوال چهارم <= اجبت ثابتی ، ۲ پیوند دوگانه معادل ۴ پیوند رزون بست نارست

سوال ۹۴ - نرینه یک



$$\frac{0.15 \text{ mol}}{4} = \frac{?g}{2 \times 92} \times \frac{80}{100} \rightarrow 5175 g$$

$$\frac{0.15 \text{ mol}}{4} = \frac{?g}{(34-32)} \rightarrow 0.11$$



کتاب کلاس مهندس وندائی

سوال ۹۵ - ۳۳

۳ مورد اول صحیح است ، بررسی موارد قاربت
نشانسته در محلول گرم و مرطوب به بررسی تجزیه می شود.
از دست می یابن (سترد ما نیست)

سوال ۹۶ - (۴)

$$Ba(OH)_2 = 10^{-3} \rightarrow OH^- = 2 \times 10^{-3} \rightarrow pOH = 2.17$$

$$pH = 11.13$$

$$pH = 4$$

$$[H^+] = 10^{-4}$$

$$K_a = \frac{(10^{-4})^2}{0.05} = 2 \times 10^{-7}$$

HA

CaCO₃

$$\frac{0.05 \times 0.1}{2} = \frac{g}{100} \rightarrow g \text{ CaCO}_3 = 0.25$$

سوال ۹۷ - (۱)

مورد اول ← درست

مورد دوم ← هوش پیوند هیدروژن دارند - درست

مورد سوم ← درست

مورد چهارم ← درست ، کاتیون هیدروژن می تواند برآید

سوال ۹۸ - گزینه (۱)

نظراتها (سه شکل میدهند N و S - دارای هیدروژن اسیدی شتری است
سوال ۹۹ - گزینه (۱)

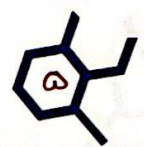
$$HA \rightarrow 0.002 \text{ مولال} \rightarrow 2 \times 10^{-3} \rightarrow pH = 3 - 0.3 = 2.7$$

تصدیقات بد عدد

$$[H^+] = \frac{2 \times 10^{-3} \times 7}{97} = \frac{2}{9} \times 10^{-3} \rightarrow pH = 3 - (0.3 - 1) = 1.7$$

$$2 \times 10^{-2} = 0.001 \times \alpha \quad \alpha = 2\%$$

کتاب کلاس مهندس وندائی



سوال ۱۰۰ - نوبت ۲

سور اول غلط $C_{22}H_{40}O_5$

صورت دوم درست $(+1) + 2 + 3 = 6$

سور سوم درست

سور چهارم درست OH دارد و استر

سوال ۱۰۱ - نوبت ۴

بخار بدم تا رنگی رنگ است .

سوال ۱۰۲ - نوبت ۲

(۱) واکنش سوزن نشه

(۲) ولت $emf = 0.18 + 0.14 = 0.32$ ، کاتد کبکس شود - درست

(۳) Ag^+ غلطش کم شود

(۴) Ag^+ در کاتد

سوال ۱۰۳ - (۳)

سور اول صحیح است

سوال ۱۰۴ - (۱)

$\lambda = \frac{2}{3.03 \times 10^{-2}} = 0.94 \text{ nm}$

سوال ۱۰۵ - (۱)

سوال ۱۰۶ - (۳)

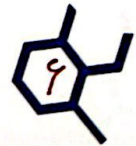
سور اول صحیح است

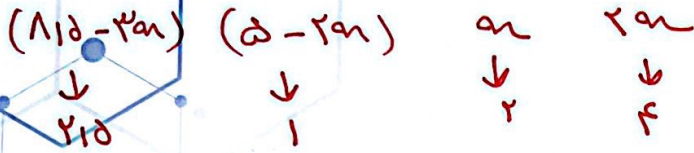
سور دوم غلط $\frac{11}{4}$

سور سوم : درست ۰.۷۵

سور چهارم : درست $\frac{12}{9} = 2$

کتاب کلاس مهندس وندائی





$$K = \frac{12 \times 2}{(915)^3} \times (5)^2 = 5112$$

۱۰۷ - گزینه (د)

کل واکنش گساره نیست

۵	۶	۲	۶	۲	۱
/۹۲	/۵	/۳			

$$\rightarrow 2719 + 0.11 + 0.093 = 2810.63$$

۱۰۹ - گزینه (د)

۱۱۰ - گزینه (د)

مورد اول درست هر دو Ar ۱۸ می رسند.

مورد دوم غلط در یک گروه شدن

مورد سوم درست X^{2+}

مورد چهارم غلط در X متفاوت

ASHKAN VANDAEI

Konkur.in

