

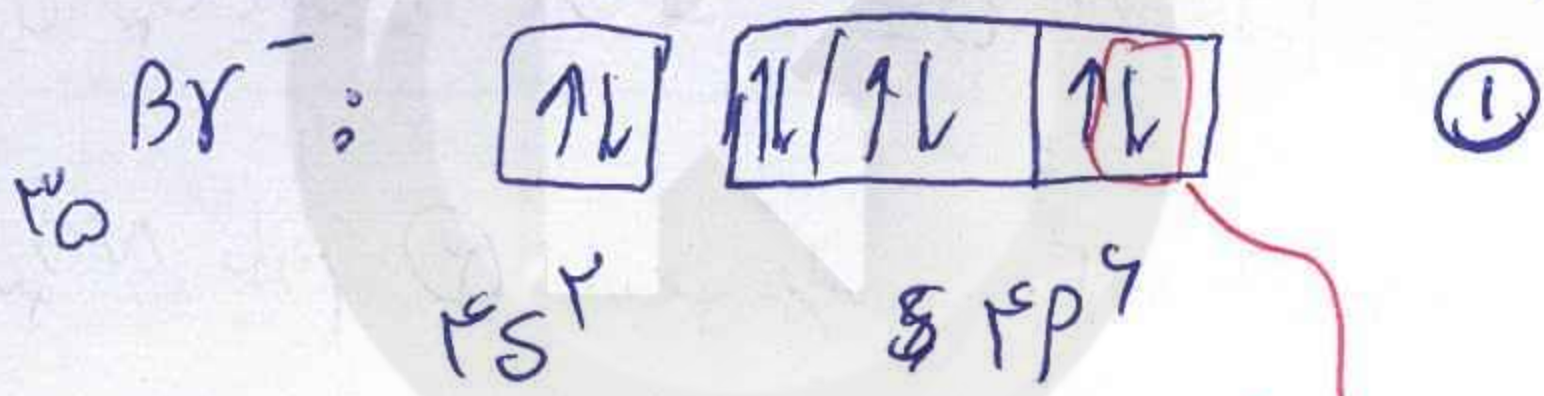
معسن کنکور

29

باسم شریعی درس سنی کنکور فقهی

mohsenkahirian341@gmail.com

۲۴۸	۲۴۷	۲۴۶	۲۴۵	۲۴۴	۲۴۳	۲۴۲	۲۴۱	۲۴۰	۲۳۹	۲۳۸	۲۳۷	۲۳۶	سؤال
۳	۴	۳	۲	۱	۱	۲	۴	۱	۲	۳	۲	۱	کلمه
۲۵۶	۲۵۵	۲۵۴	۲۵۳	۲۵۲	۲۵۱	۲۵۰	۲۵۴	۲۵۳	۲۵۲	۲۵۱	۲۵۰	۲۴۹	سؤال
۳	۴						۳	۲	۱	۳	۴	۲	کلمه
۲۹۹	۲۹۸	۲۹۷	۲۹۶	۲۹۵	۲۹۴	۲۹۳	۲۹۲	۲۹۱	۲۹۰	۲۸۹	۲۸۸	۲۸۷	سؤال
۳	۴	۱	۴	۴	۱	۲	۳	۱	۳	۴	۲	۱	کلمه
۲۷۰													
۲													



گزینہ ①
 برای ارزیابی :
 (۲۳۹)
 بسیار ساده

مستحقان لیو لنگر و در این ① در دست

- است
- ② نادرست - دربارت به مرکز $n=2$ نورثی گسلی شود در حالی که باید از این مرکز $n=1$ مرکز است
- ③ نادرست ④ نادرست

لا به اول = ۱۵۵۰ لا به دوم = ۲۳۵۰

لا به سوم = ۱۳۵۰

گزینہ ⑤
 برای پاسخ دادن کیفیت به این دلارها توجه کن

لتو دلارها در واقع همان سطح ارزی الکترونها در هر لاریت

$$\frac{\text{ارزی لا به سوم} - \text{ارزی لا به اول}}{\text{ارزی لا به دوم} - \text{ارزی لا به اول}} = \frac{۲۳۵۰ - ۱۳۵۰}{۲۳۵۰ - ۱۵۵۰} = \frac{۱۰}{۸} = \frac{۵}{۴} = ۱,۲۵$$

باید به می تو سم
 بسیار ساده

در این مسئله که در یک دوره در جدول راست الکترون‌های تئوری زیاد می‌شود در ضمن الکترون‌های تئوری با یکدیگر تعجب نیز در این جدول

تبار این این عناصر را به ترتیب الکترون‌های تئوری می‌توانیم گروه‌ها را ببینیم

لاستوسه ۲۳۸

ماده فرعی	Z	G	A	D	E	M	X	J
الکترون‌های تئوری	۱	۱۵	۳	۲۵	۳	۳۵	۴	۰
شماره گروه	۱	۲	۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸
ظرفیت	۱	۲	۳	۴	۳	۲	۱	-
ماده اصلی	Li ۳	Be ۴	B ۵	C ۶	N ۷	O ۸	F ۹	Ne ۱۰

۵) ترکیب DM_2 و CO_2 است که $O=C=O$ تبار این خطی است

۱) نادرست - ساختار کسین به جدول NO_2 تبار ۵ نادرست - ترکیب CF_4 ناقص است

۳) نادرست - ترکیب NEF_3 وجود ندارد (می‌دانیم که با تعجب اول یعنی He و Ne و Ar ترکیب تشکیل نمی‌دهند)

۴) ترتیب ۵) تحلیل: نادرست: $Si > P > S > Cl$ برتر است این ترتیب است

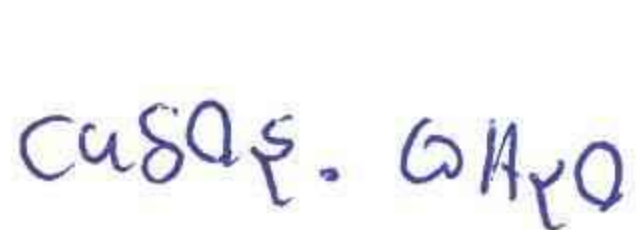
ترتیب تعجب نوشتن: نادرست: زیرا اما در گروه ۵ به ۶ اشاره داریم که در این ترتیب لحاظ شده است

شماره الکترون‌های لایه آخر: درست $Si < P < S < Cl$ $4 < 5 < 6 < 7$ تبار حرف الکترون‌های نامرتبی در ترکیب: درست

۵) ترتیب ۱) $\frac{2}{4} = \frac{1}{2}$ شماره الکترون‌ها

۲) $PbCO_3$ ۳) $Cu_3(PO_4)_2$ ۴) AlN ۵) $Ca(CH_3COO)_2$

ساره



$\frac{160}{[160 + 90 + 18 + (16 \times 4)]} = 36\%$

گزینه ۴
۲۴۱
متوسط

۵) نادرست - از نظر ساختار شکلی بلور Al_2O_3 متبل بر اساس AlF_3 است

۳) نادرست - عدد کوئوردیناسیون تعداد یون های نامع نام است که یون را احاطه کرده است

۶) صحیح $(9 = +6) - 1 = -2$ عدد اکسایش کوئوردیناسیون $(+3)$ = بار = عدد اکسایش یون / اوم
در SO_4^{2-}

۱) نادرست BeH_2 ناهمبند خطی 180° AlH_3

گزینه ۴
۲۴۲

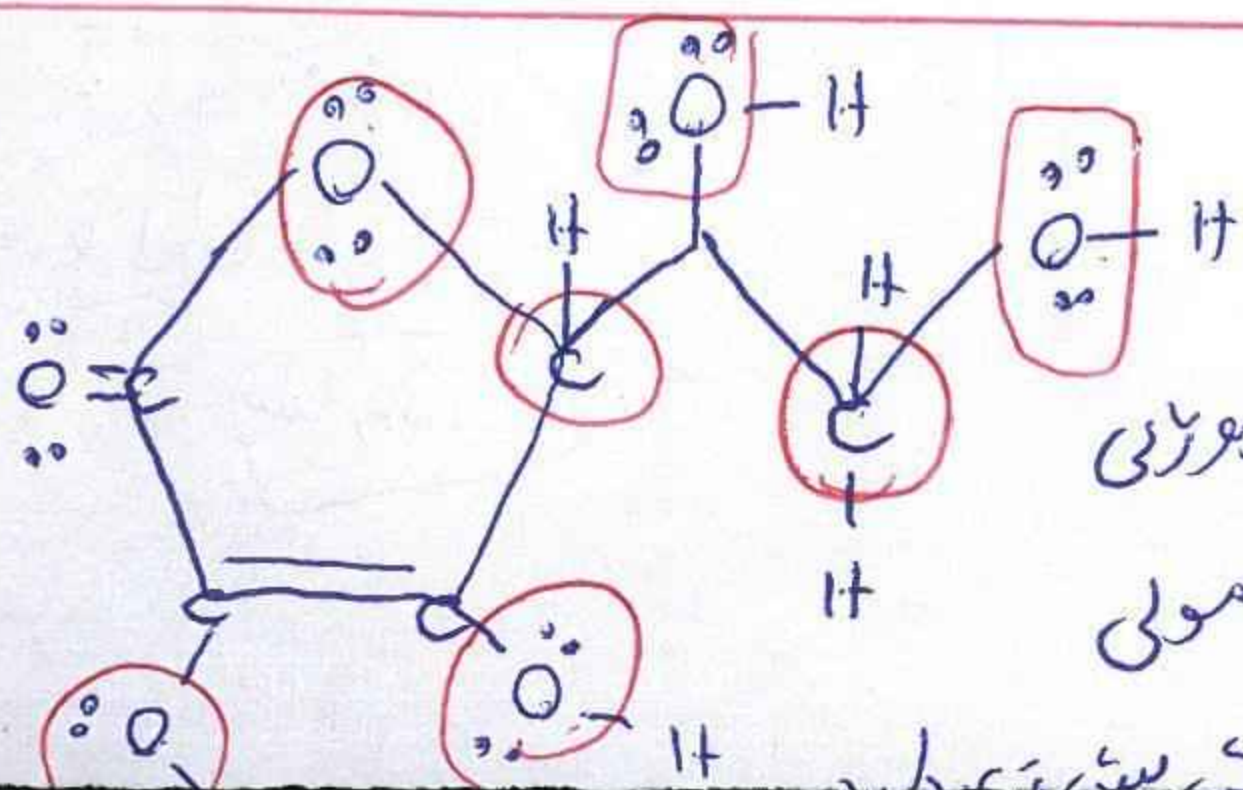
۱) نادرست $BeOH_2$ همبند 109° AlH_3 خطی
میوندهیدروژنی تشکیل دهند
برای تشکیل میوندهیدروژنی

متوسط
گزینه ۴

۲) نادرست H متبل 109° ZH_2 خطی
در دو واسطه دانسته باشیم

۳) نادرست میون $O-H$ خطی بر اساس $Be-H$ و $N-H$ است (الکترونگاتیوی O از N)

Be و N بیش تر است) ۴) درست

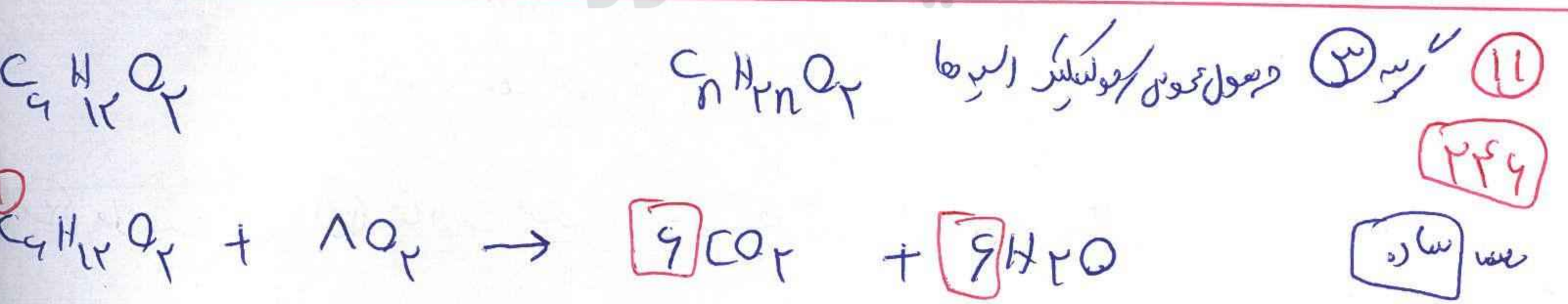
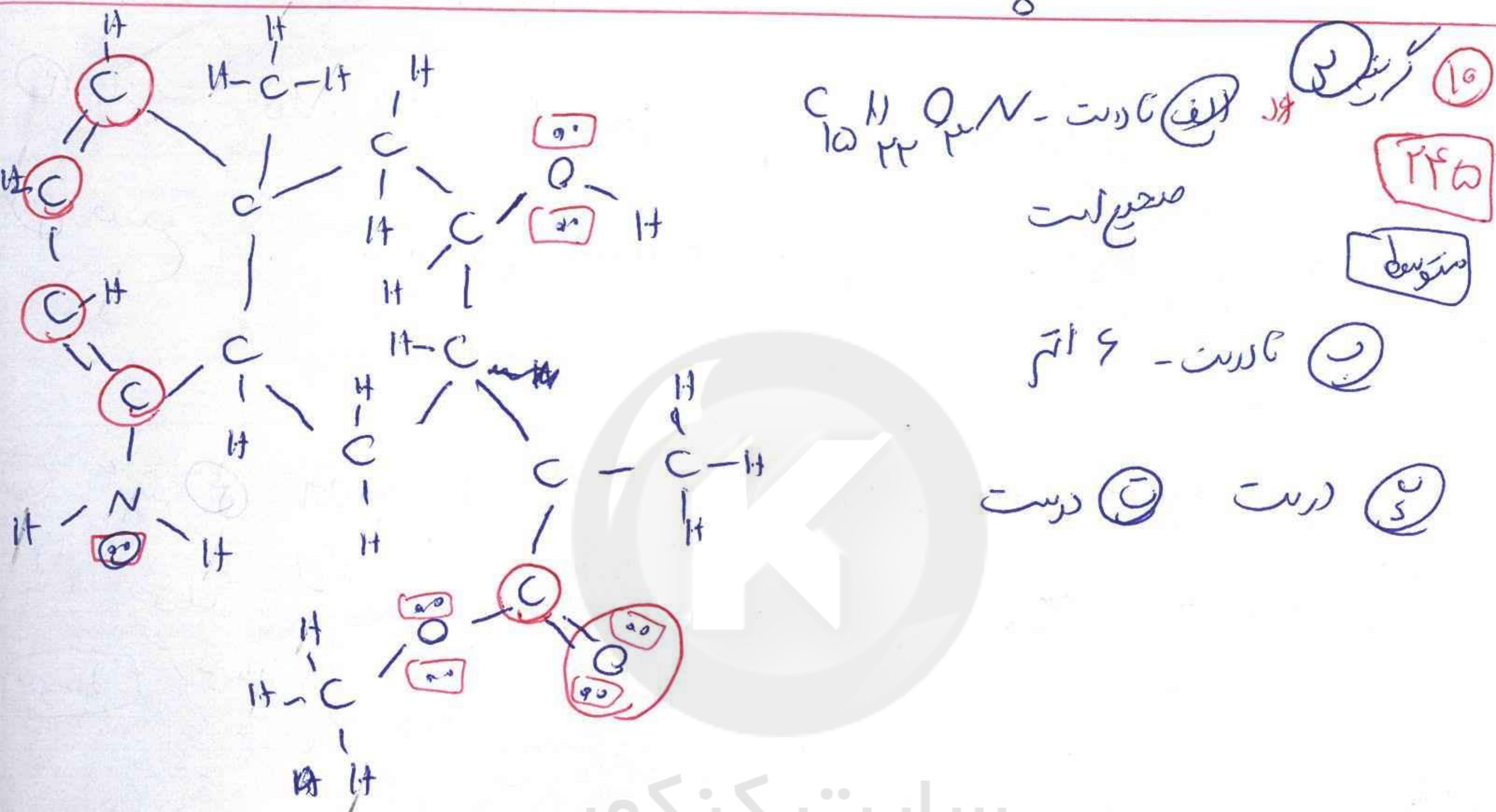
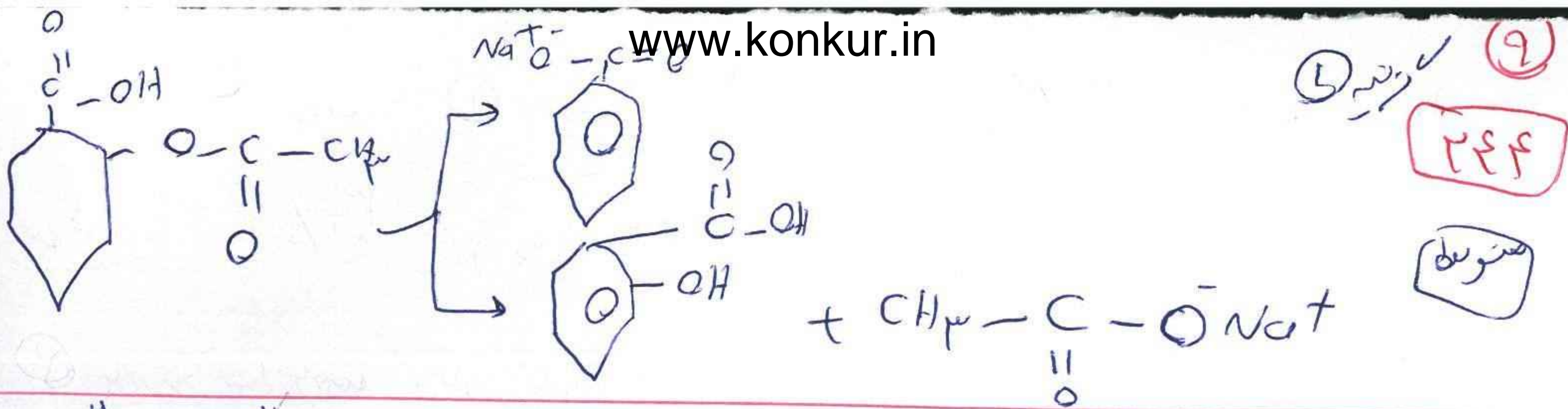


۱) گزینه ۲ تقریباً در هم می آید و ترکیب هایی که میوندهیدروژنی

۲۴۳

شکل می دهند نقطه تقاطع توسط بالانس است به ترکیب هایی که میوندهیدروژنی
شکل می دهند در نتیجه توان ترکیب میوندهیدروژنی وجود دارد از طریق جرم مولی

ساده

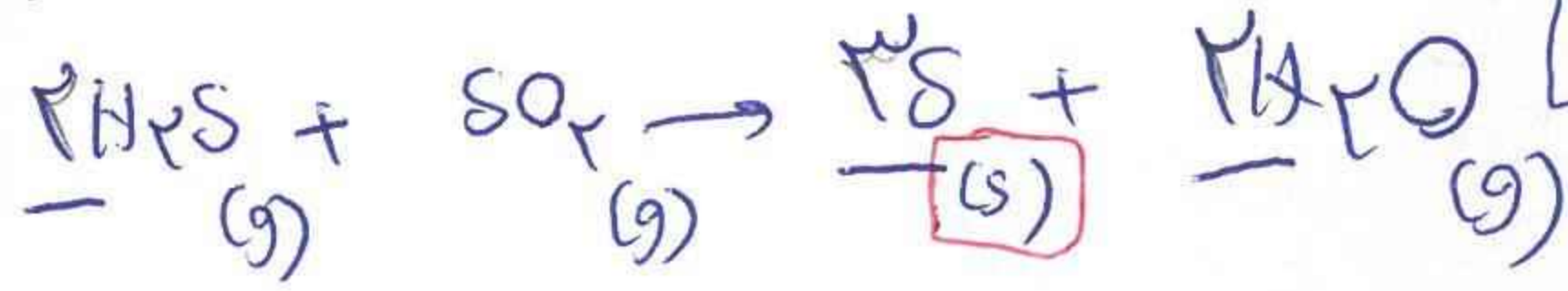


فرمول کلی آلیفات از بدنام روی و بدنام سس شکل شده است ۱۲

$$= \frac{(x \times 90)}{(y \times 94) + (z \times 90)} \times 100 = 25,29\%$$

بسیار ساده ۲۴۷

قند لرره گاری ولسی راسواز نه چی کسیم



$$\frac{10}{2 \times 1} = \frac{9}{3}$$

$$\text{H}_2\text{S} : \frac{10}{2 \times 1} = 5$$

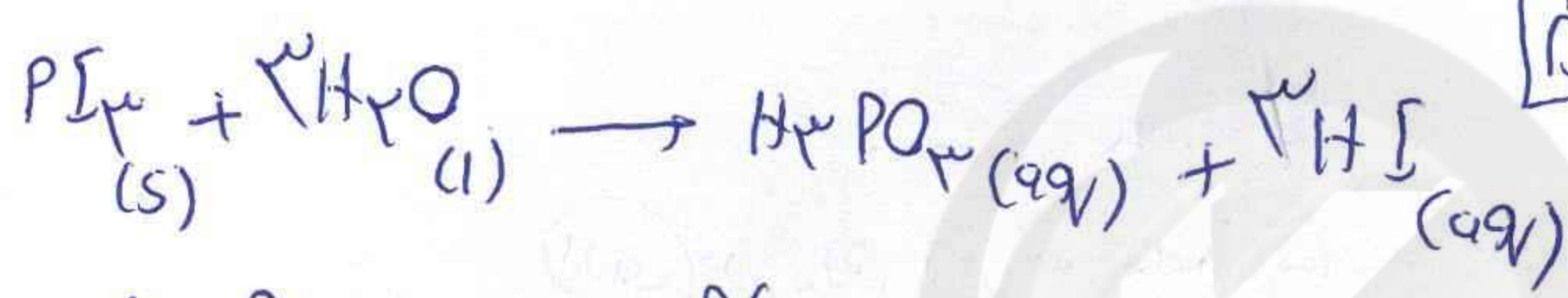
$$\text{SO}_2 : \frac{10}{1} = 10$$

→ تعداد کسیم H₂S → رد رسیگان → 9 = 10

④ و ⑤

⑤
④
منویسه

H



قند لرره گاری ولسی راسواز نه چی کسیم

$$\frac{10}{1 \times 1} = \frac{9}{312} \rightarrow 9 = 2016 \text{ g P}_2\text{S}_5$$

⑤
منویسه

برادریه

عمل = $\frac{2}{1} = \frac{2}{1} = \frac{2}{1} = \frac{2}{1} = \frac{2}{1}$

سلیت کیکور

STP

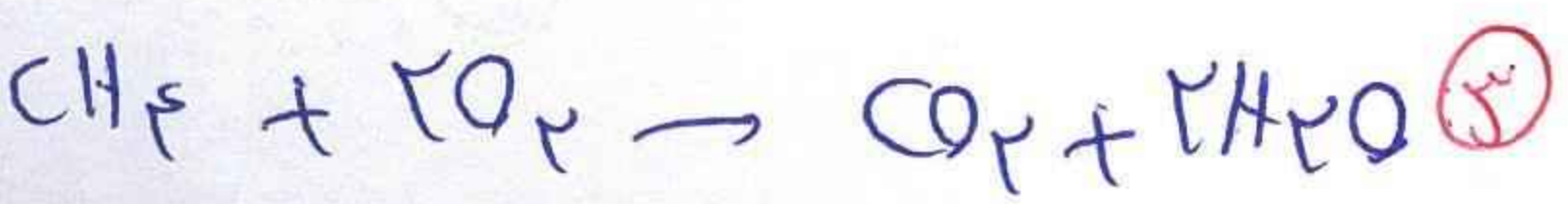
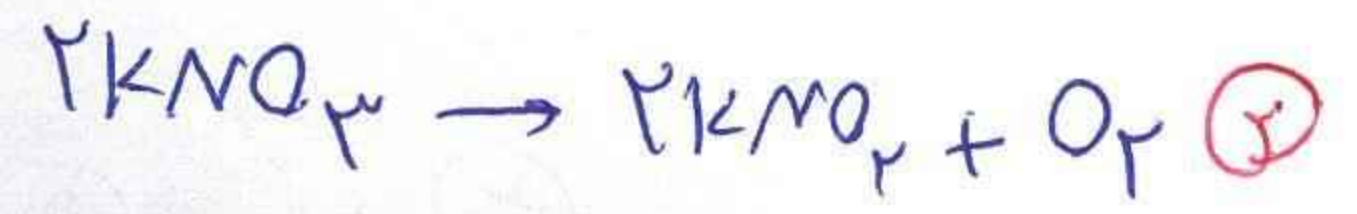
غیر استاندارد

د. V

برهون خ صریه

جایی

حجم



$$\frac{10}{1} = \frac{9}{2} \rightarrow 9 = 1 \text{ mol O}_2$$

$$2 \text{ mol KNO}_3 = 202 \text{ g KNO}_3$$

$$m_{\text{CaCO}_3} = 50.5 - 202 = 103$$

$$\% \text{CaCO}_3 = \frac{103}{500} \times 100 = 20.6\%$$

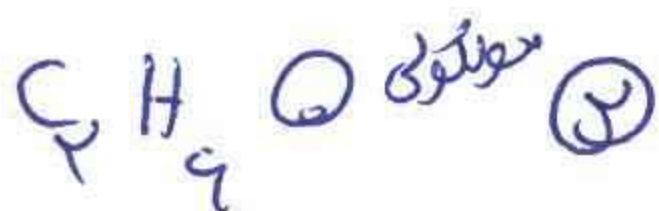
⑤
④
③
②
①
سخت



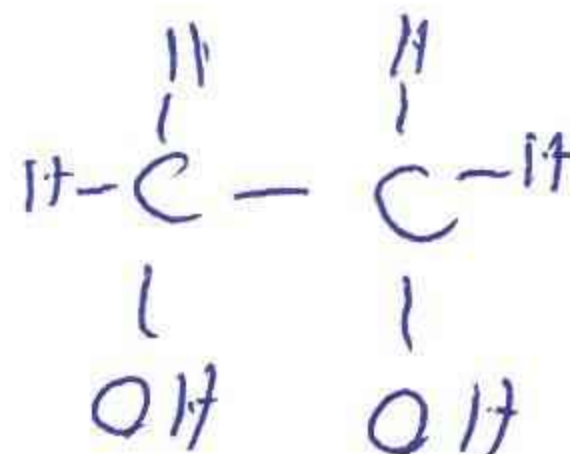
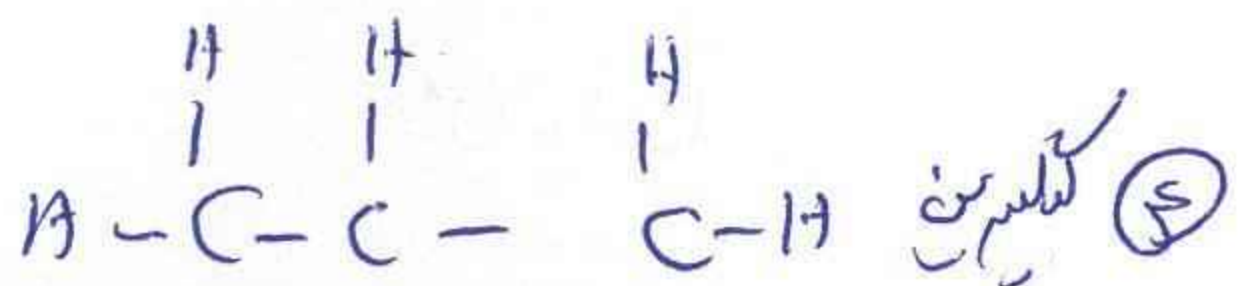
محول عمومی الکل های تک‌عده

۱۶

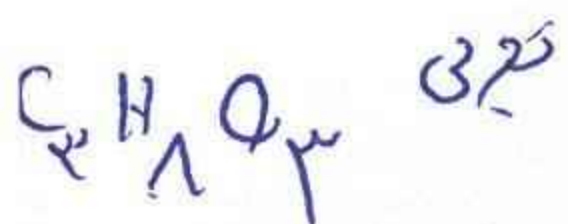
۲۵۱



سه



سه



مولکولی $C_3 H_8 O$

تجزی $CH_3 O$

الف) در واکنش ۲ هر دو عامل مساعد بوده نه اهریجگاه خودی خودی است

۱۷

نادرست

۲۵۲

ب) در واکنش ۱ هر دو عامل مساعد بوده هولا خودی خودی است

نادرست

سایت کنکور

ج) نادرست - دلیل در الف) نولته رده

درست

د) برادر است ۵ | ۵۷ | و از هم پیش بر است نیار است | ۷۱ | ار هم پیش بر است

۱۸

۲۵۳

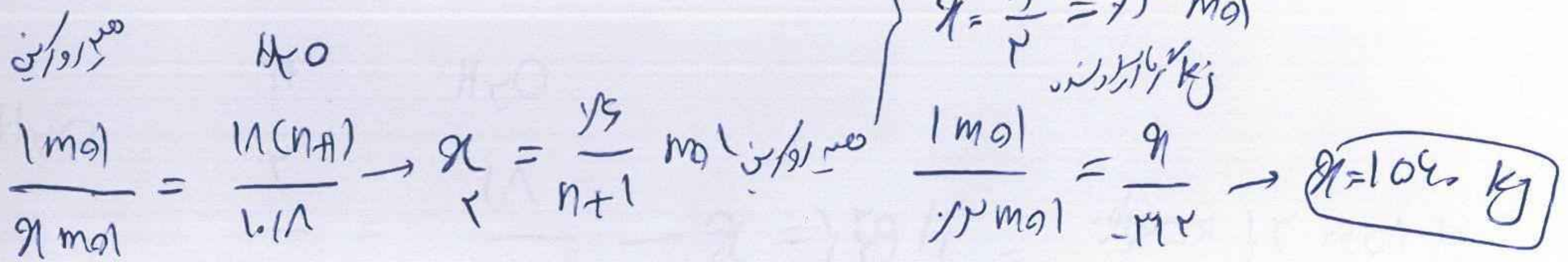
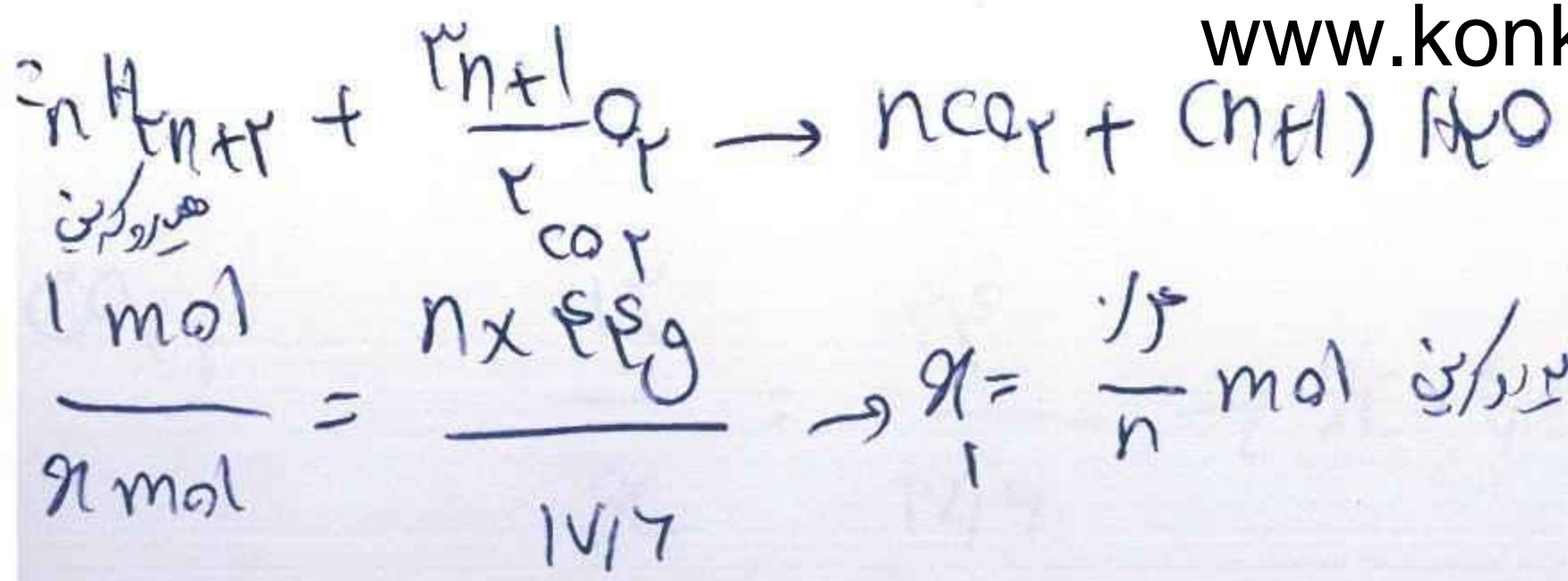
$\Delta H^\circ_{\text{سکین آ}} = \Delta H^\circ_{\text{سرخس}} = -219$

۱۹

$\Delta H^\circ_{\text{واکنش دوسر}} - \Delta H^\circ_{\text{واکنش اول}} = -219 - 902 - 92 \rightarrow 925$

۲۵۴

سوال ۲۰
پاس



$\text{غلظت مولی} = \frac{\text{جرم مولی} \times \text{حجمی} \times \text{تعداد مولی}}{\text{حجمی}} = \frac{18 \times 91 \times 41}{91} = 18$

سوال ۲۱
پاس
متوسط

$C_1 V_1 n_1 = C_2 V_2 n_2 \rightarrow 1/9 \times 1 = 18 \times x + x = 5 \times 10^{-3} \text{ L} = 5 \text{ mL}$

$19000 = \frac{x}{100} \times 10^6 - x = 19 \text{ g Cl}$

سوال ۲۲
پاس

$Cl \rightarrow Cl_2$

$\frac{19 \times 19}{10 \times 100} = \frac{x}{1170} \rightarrow x = 4.1 \text{ g}$

گزینه ۵ متوسط ۲۵۱

$q = \frac{V_1 \times C_1 + V_2 \times C_2}{V_0} \rightarrow a = 10\% \rightarrow$ گزینه ۳ و ۴

۲۵
۲۵٪
۲۳

$V_1 = \frac{V_0}{n} \rightarrow V = 1,33 \text{ mL}$

$C_1 V_1 n_1 = C_2 V_2 n_2 \rightarrow 9 \times 1,33 \times 10^{-3} = 2 \times 2$

۹

گزینه ۴ صحیح است ۲۵۹

۲۴

$\frac{q}{a} = \frac{(n \text{ رسین})^m (n \text{ زن})^n}{(n \text{ زن})^m (n \text{ رسین})^n} \rightarrow n=2$

الف) درست - با تفاسیری آریاستن های ۱ و ۲

گزینه ۳ ۲۶۰

۲۵ متوسط

ب) درست - با تفاسیری آریاستن های ۱ و ۳ $m=1$

ج) صحیح - حالتی که در آن یکی از دو آریاستن ها C_2 نادرست

الف) درست ۲۶۱
ب) درست
ج) نادرست
د) نادرست - از کافور اصلاً $n=5$ خارج می شود

۲۶

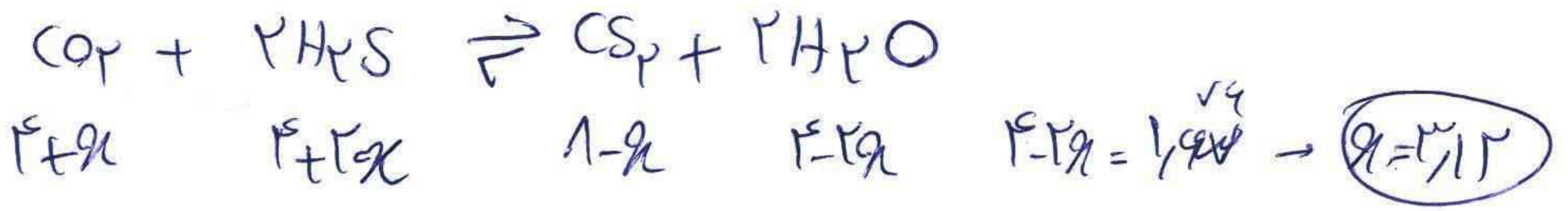
گزینه ۳ ۲۶۲
الف) نادرست
ب) نادرست - در این واکنش $\Delta H < 0$ و لذا $\Delta G < 0$ است

۲۷

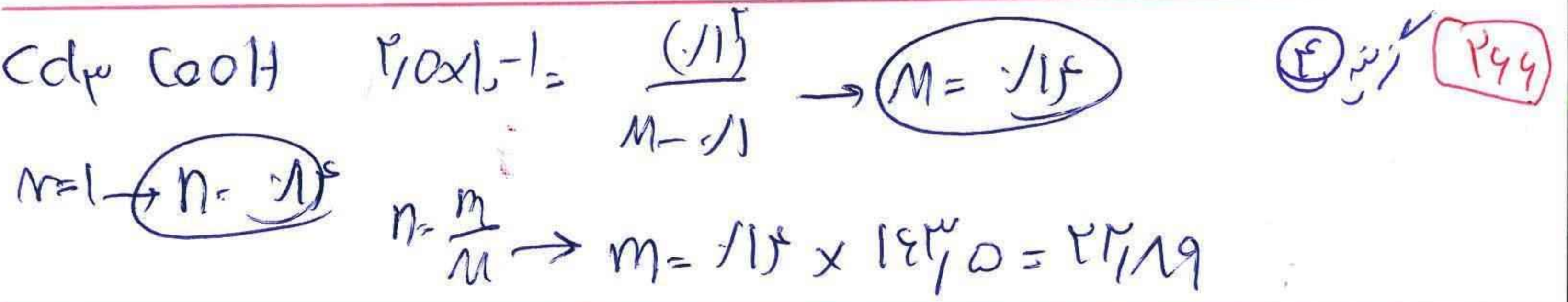
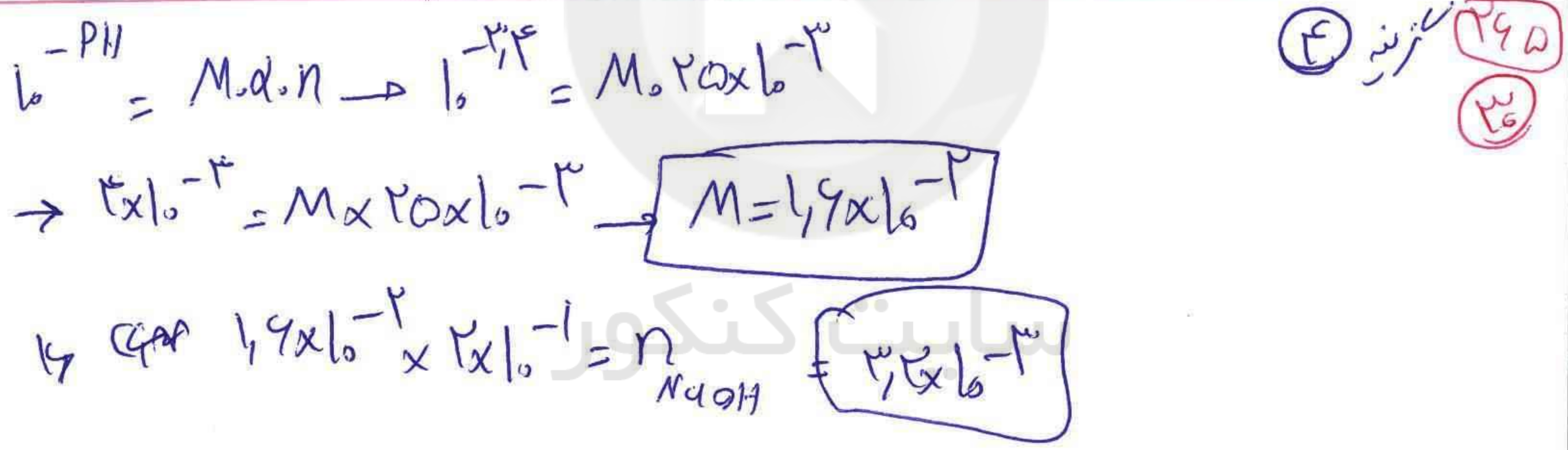
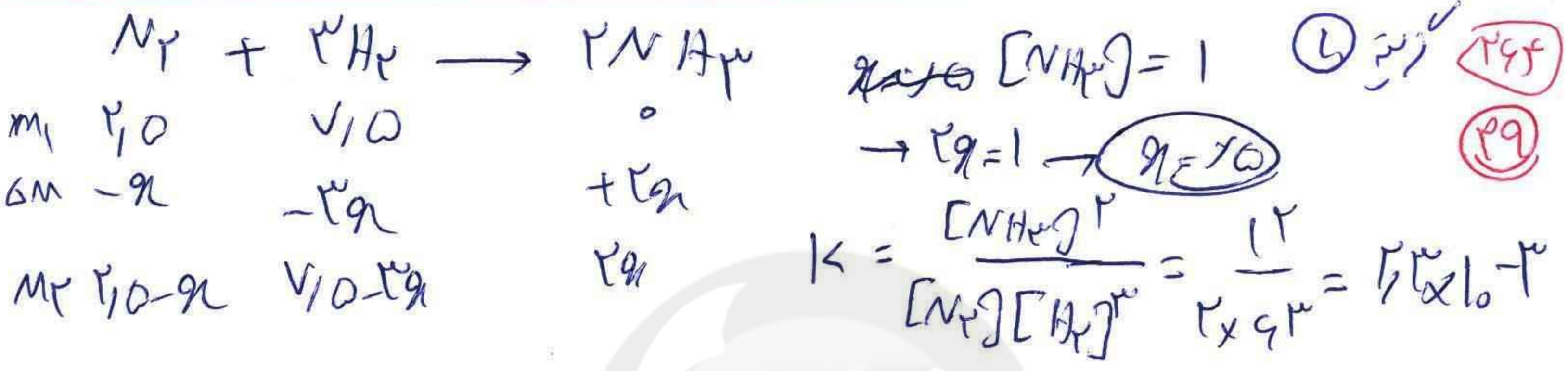
ج) درست
د) درست

$Q = \frac{r_x(r^2)}{r_x r^2} = 1 > 1,6 \times 10^{-3}$ بیمت برست

گزینہ ۵ ۲۹۳
۲۹



صفر لڑو = $1 - 1,74 = 9,27$



~~گزینہ ۵~~ ۲۹۷

گزینہ ۵ ۲۹۸

سؤالات (299) 3



$\text{FeCOH}_2 \rightarrow \text{O}_2$ اختلاف مولی = (وزن مولی) - (وزن اورتو) = 98
 کاتالیستوں (والس) (معمولاً)

اختلاف مولی mol
 $\frac{98}{26} = \frac{1}{x} \rightarrow x = 26$

سؤالات (270) 5

سوفت بائیس - معین لہذا کریبان

سایت کنکور