



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی

نرخه ۱- $E \leftarrow A$ ، $E \leftarrow A_p$
 نرخه ۲- $E \leftarrow A_p$ ، $E \leftarrow A$
 نرخه ۳- درست
 نرخه ۴- درست
 نرخه ۵- $M \leftarrow M_x$ ، $M \leftarrow M_y$
 هر دو مورد به استیاده بیان شده

۲۳. رینه ۴
۱. عنصر ج دها برده و در گروه ۸ قرار دارد. عنصر D اسانه ۱۲ گروه ۳
۲. والش یه یی فلهای قلیایی بیشتر است.
۳. عنصر A متعلق به گروه ۱۶ برده و خواص مشابهی با گازهای نجیب دارد.
۴. درست است.

عنصر قبل کربن ← Br ۳۵ حالت

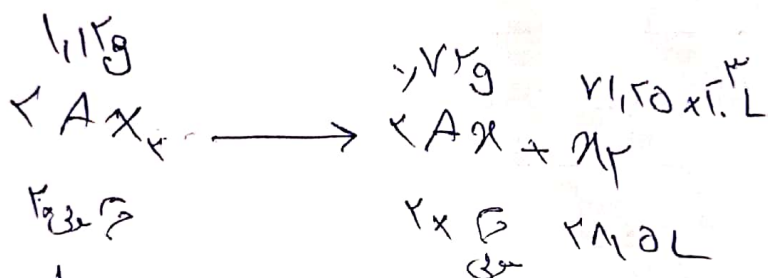
عنصر ۵۲ متعلق گروه ۱۶ است. (نادرست)

۱. Br ، K در دوره ۴ و در یک شعاع فلزهای گروه ۱ هستند (نادرست)

۱. درست

۲. درست

۳. درست



۲.۵ گرم

$$\frac{1.12 \times 28.1}{2 \times 71.25 \times 10^{-3}} = 144$$

$$\frac{1.12 \times 28.1}{2 \times 71.25 \times 10^{-3}} = 224$$

$$224 - 144 = 80 \Rightarrow X = 80$$

$$80 = 144 \Rightarrow A + 1 = 144 \Rightarrow A = 143$$

$$\frac{X}{A} = \frac{80}{143} \approx 0.56$$

۲۵۶ گزیده ۲Gacl_۳ "تالیخ کلرید"

مس II سولفید CuS

بقیه موارد درست اند

۲۵۷ گزیده ۲1 cm³ Mn

۷۱۵ g

۴۴ cm³ Mn

$$S_g \rightarrow \frac{44 \times 715}{1} = 480g$$

۵۵ g Mn

۲ e ظرفیت

۴۸۰

۱۱۱۱

۲۵۸ گزیده ۱تقطعه جوش H₂O > H₂S

۱۴ نادریست

۱۴ درست

۱۴ درست

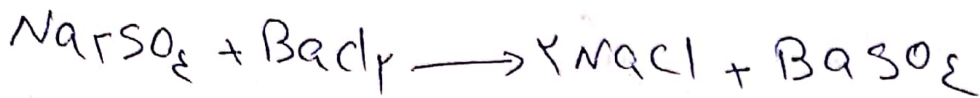
تقطعه جوش HCl > F_۲

ناقطعی قلعی

ت. نادریست



۲۰۹^۲ وینه ۱



درصد ارجح

$$\begin{cases} \text{Na}_2\text{SO}_4 \longrightarrow ۸۰\% \\ \text{BaCl}_2 \longrightarrow ۱۰\% \\ \text{other} \longrightarrow ۱\% \end{cases}$$

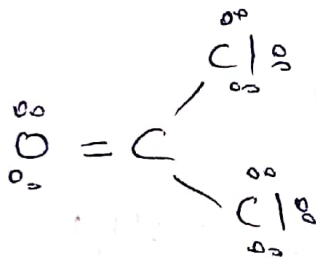
$$\text{H}_2\text{O} \Rightarrow ۲۰۰ \times \frac{۸+۱۰}{۱۰۰+۸۱}$$

$$\Rightarrow ۸۰۰ = ۲۰۰ + ۸۱ \Rightarrow ۸ = ۱۲,۵$$

$$\% \text{ نیک} = \frac{۸۸}{۱۱۲,۵} \times ۱۰۰ = ۷۸,۲۲$$

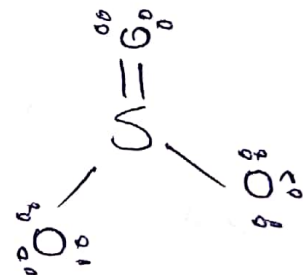
$$\text{Na}_2\text{SO}_4 = ۳۰,۲ \times \frac{۸۸}{۱۰۰} = ۲۶,۵۷$$

$$\frac{۲۶,۵۷}{۱۴۲} = \frac{m}{۲۳۳} \Rightarrow m = ۵۱,۲۴$$



۲۱۰^۲ وینه ۳

د. درست



ب.

$$S(\text{O}) = ۳,۵$$

$$S(\text{F}) = ۷,۳۱$$

$$\frac{S_A}{S_B}(\text{O}) = ۱$$

$$S(\text{B})(\text{O}=\text{O}) = ۳,۵$$

$$S(\text{B})(\text{O}(\text{F})) = ۳,۵$$

$$M_B = \frac{۱۰۰۰ \times ۲۸,۷۸ \times ۱,۲۸}{۱۴۱,۵۰ \times ۱۱} = ۲,۵$$

$$M_A = \frac{۱۰۰۰ \times ۱۳,۵ \times ۱,۱۳}{۱۸۳,۵۰ \times ۳۳} = ۲,۵۲$$

۲۱۱^۲ وینه ۲

$$\frac{۷,۳۱}{S_B} = ۲,۴۴$$

$$S_B = ۳,۵ - ۱,۱۵ \Rightarrow S_{B,2} = ۲,۳۵$$

$$S_{A,2} = ۱۳,۵$$

$$\frac{M_B}{M_A} = ۱,۵۲$$

۲۱۲ ^۲ لویه ۲

۱۵. نا درست

۱۶. نا درست

۱۷. درست

۱۸. درست

$$\frac{4}{4} = 1$$

۲۱۳ ^۲ لویه ۱

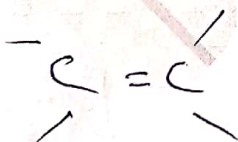
$$m = \frac{21.5 \times 10^{-3}}{0.1} = 0.215$$

۲۱۴ ^۲ لویه ۳

همه دل غلط، ما بقی درست اند.

۱۹. درست

$$Br_2 = 14, \quad \frac{90}{14} = 6.42$$



همه مستقیم، ۵ کاتیدرست

۲۰. درست

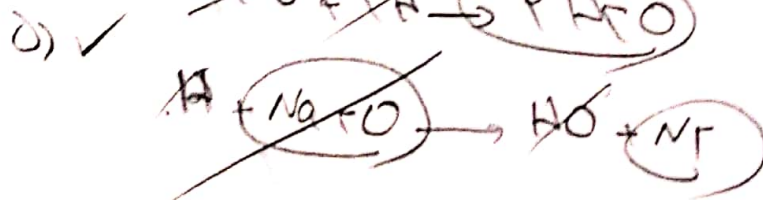
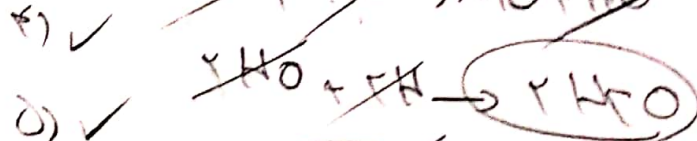
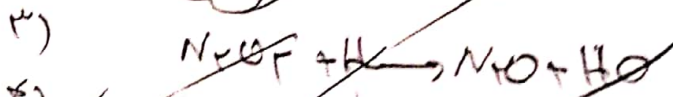
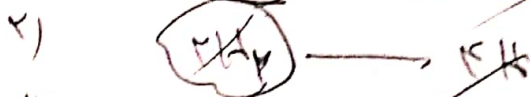
$$\frac{C_2H_2}{C_2H_4} = \frac{2}{4} = 0.5$$



دکتر آرزومند



۲۱۵ ~ ۲۱۴



$$\begin{aligned} & (2 \times 44) + 2(4) - (2 \times 32 + 28) = \\ & (124 + 8) - (64 + 28) = 24 - 92 = -68 \end{aligned}$$

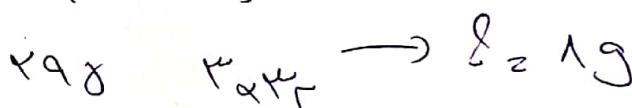
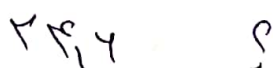
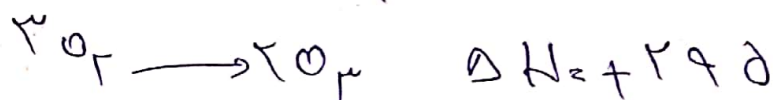
$$-68$$

۲۱۶ چه دل درست چه دل نادرست چه دل درست

۲۱۷ ~ ۲۱۶

چه خیمه نادرست

$$244 = 15 \times C + 2 \Rightarrow C = \frac{244}{15} = 16.27$$



دکتر آرزوند

۲۱۸ "ریشه ۴"

$$2\cos r = 44,82$$

جمله اول درست

جمله دوم درست

$$\frac{\sqrt{\Delta x \lambda}}{r} = \frac{40,75}{18} \rightarrow \lambda = 9 \rightarrow 9 \%$$

جمله سیم درست

جمله چهارم درست

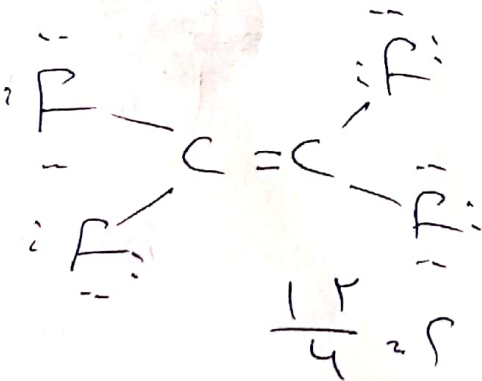
$$\frac{\frac{\cos r}{r}}{\frac{\cos r}{r}} = \frac{\cos r}{\cos r} = \frac{\frac{2}{44}}{\frac{1}{14}} = 44$$

$$\frac{100 + \lambda}{104} = \frac{10}{r} \Rightarrow \lambda = 79,0$$

۲۱۹ "ریشه ۱"

$$t = \frac{1}{\lambda} = 105$$

$$\frac{1}{r} = \frac{\cos r}{\lambda} \Rightarrow \cos r = 0,8 \quad [\cos r] = \frac{10}{5} = 2,3$$



۱. نادرست

۲۲ "ریشه ۳"

۲. درست

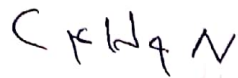
۳. درست

۴. نادرست



دکتر آرزومند

۲۲۱ ~ روش ۳



مورد اول هپار

مورد دوم هپار

مورد سوم هپار

۲۲۲ ~ روش ۴

$$[A]_{t=13} = 2$$

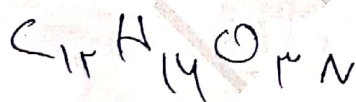
$$[A]_{t=25} = 1$$

$$[A]_{t=50} = 0.5$$

$$\frac{\frac{5}{2-0.5}}{\frac{1}{2-1}} = \frac{10}{1} = 10 \text{ s}$$

۲۲۳ ~ روش ۴

هر چهار مورد درست اند



$$\frac{14}{7}$$

۲۲۴ ~ روش ۲

۲۲۵ ~ روش ۳

چا نادرست

ب. درست

ا. نادرست

ج. درست



۲۲۶ ~ روش ۱

۲۲۷ ~ روش ۲

$$[KOH] = \frac{1.7}{0.9 \times 1.2} = 2.1 \times 10^{-3}$$

$$n = 1 \times 1.2 = 1.2 \times 10^{-3}$$

$$\frac{[OH^-]}{[H^+]} = \frac{1.2}{1.13} = 1.1$$

$$1.2 \times 10^{-3} \times 1.1 = 1.32 \times 10^{-3}$$

۲۲۸ ~ روش ۱

$$HA \rightleftharpoons [HA] = \frac{[H^+]}{\alpha} \times 1.1$$

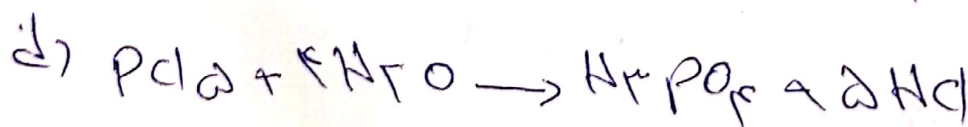
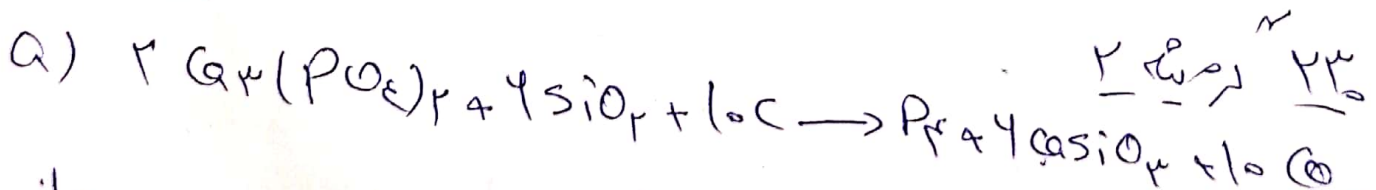
$$HD \rightleftharpoons [HD] = \frac{[H^+]}{\alpha_2} \times 1.1$$

$$\frac{HD}{HA} = \frac{1.2}{1.1} = 1.1$$

$$[H^+] = 2 \times 10^{-3} \times 1.1 = 2.2 \times 10^{-3}$$

$$\Rightarrow pH = 4 - \log 2 = 3.7$$

۲۲۹ ~ روش ۲



۱۱



دکتر آرزو

۲۳۱ ~ رتبه ۳ -

جدول درست جدول درست جدول درست جدول درست

۲۳۲ ~ رتبه ۴ -

$$Cr_2S_3 \quad \frac{A}{C} = \frac{2}{3} = 110$$

۲۳۳ ~ رتبه ۲ -

$$Ca_3(PO_4)_2 \quad \frac{A}{C} = \frac{2}{3}$$

$$Sc_2O_3 \quad \frac{A}{C} = \frac{2}{3}$$

$$Al_2(SO_4)_3 \quad \frac{A}{C} = \frac{3}{2}$$

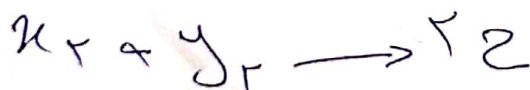
$$Ca_2(CO_3)_2 \quad \frac{A}{C} = \frac{3}{2}$$

$$Zn_2SiO_4 \quad \frac{A}{C} = \frac{1}{2}$$

$$Fe(NO_3)_3 \quad \frac{A}{C} = \frac{1}{3}$$

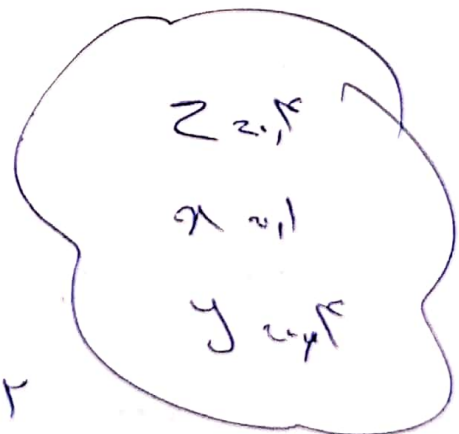
$$K = \frac{(17)^2}{(17)(4)} = \frac{14}{4} = 2$$

۲۳۴ ~ رتبه ۱ -



$$13 - x \quad 14 - x \quad 2x$$

$$\frac{x^2}{(13-x)(14-x)} = 2 \quad x = 12$$



۲۳۵ ~ رتبه ۱ -



آدرس وب سایت ما

novinkonkor.com

نوین کنکور

در شبکه های اجتماعی



novinkonkor



@novinkonkor



۰۹۳۸۲۵۱۶۷۴۷

نوین کنکور مرجع کنکور و امتحان نهایی