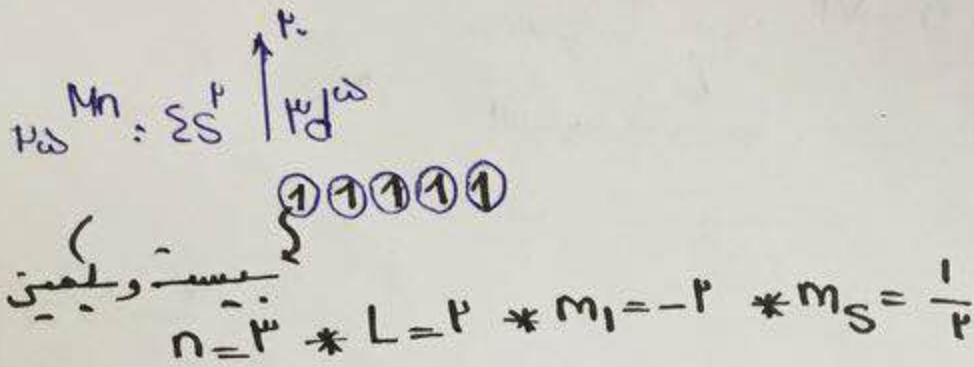


جواب سوال ۲.۱ سے گزینہ ۱

جواب سوال ۲.۲ سے گزینہ ۲



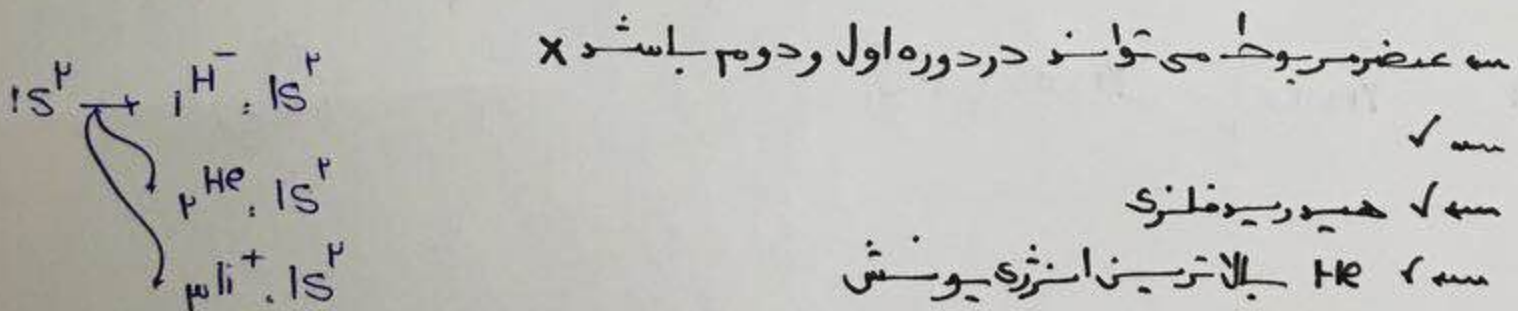
جواب سوال ۲.۳ سے گزینہ ۴

$1 \text{ mg} = 10^{-6} \text{ g}$
 $\text{جرم} = \frac{10^{-6}}{9 \times 10^{-28}} = \frac{1}{9} \times 10^{+22} = 1,11 \times 10^{23}$
 $\text{بار الیکٹریک} = (1,11 \times 10^{23}) \times (1,6 \times 10^{-19}) = 1,78 \times 10^{+5}$

جواب سوال ۲.۶ سے گزینہ ۱

- کوچلیٹریٹ سٹماع متعلق بہ ہالوزن ہا
 - Be میادینو
 - از جالابہ پاسینی خلیصہ اسیری زیلاموش
- $HI \text{ } \text{ } HBr \text{ } \text{ } HCl \text{ } \text{ } HF$

جواب سوال ۲.۵ سے گزینہ ۳



جواب سوال ۲.۶ سے گزینہ ۲

۲۶ الکترون بیرون \rightarrow ۱۲ جفت الکترون لایه بیرونی \rightarrow $C_4H_{10}O_4$ کلوز

الکترون های ظرفیتی $= (4 \times 6) + (10 \times 1) + (4 \times 4) = 72$

$\begin{matrix} \text{بیرونی} \\ \text{۶ الکترون} \\ \text{۱۲ جفت الکترون} \\ \text{۲۶ الکترون لایه بیرونی} \end{matrix}$
 $\frac{72}{26} = 2$

سوال ۲.۸: گزینه ۲

در مقایسه الکترون لایه بیرونی کمتر

$C = S = I$

$\begin{matrix} \downarrow & \downarrow \\ ۲,۵ & ۲,۵ \end{matrix}$

در پی اختلاف \cdot در پیوند کووالانسی آمیبی

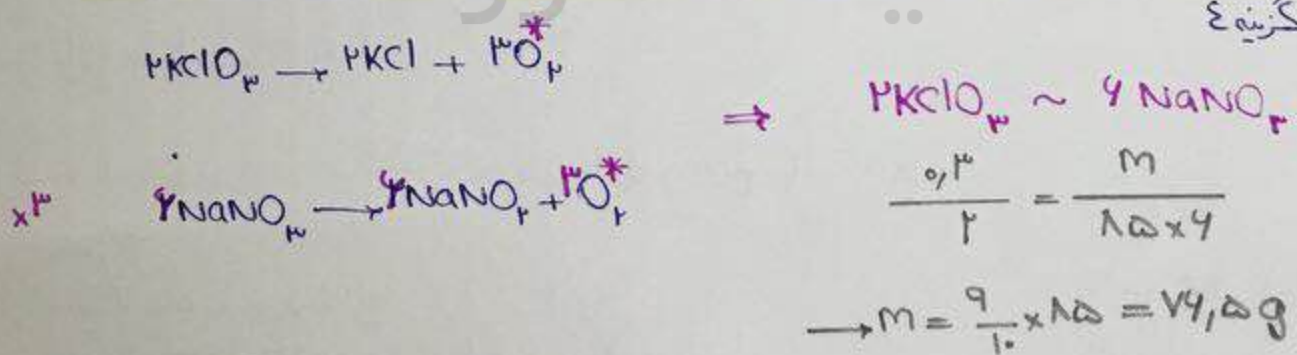
جواب سوال ۲.۹: گزینه ۱

جواب سوال ۲.۱۰: گزینه ۳

جواب سوال ۲.۱۱: گزینه ۳

درست \cdot نادرست \cdot نادرست \cdot درست \cdot

جواب سوال ۲.۱۲: گزینه ۴

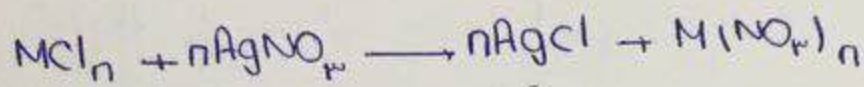


جواب سوال ۲.۱۳: گزینه ۳

$NaNO_2 = 69 \frac{g}{mol}$

$\frac{P_1 V_1}{P_2 V_2} = \frac{nRT_2}{nRT_1} \rightarrow \frac{V_2}{4.74} = \frac{273}{273}$
 $\frac{13}{45 \times 2} = \frac{V_2(L)}{22.4 \times 2}$
 $V_{STP} = 4.74$
 $V_2 = 9.48L$

$$AgCl = 143,5$$



$$\frac{2,7}{M + 35,5n} = \frac{5,75}{143,5 \times n} \rightarrow 2,7n = 0,5M + 1,62n$$

$$\rightarrow (2,7n - 1,62n) = 0,5M$$

$$\rightarrow \frac{M}{n} = \frac{1,08}{0,5} = 2,16$$

جواب سوال ۲۱۵: گزینه ۲



$$\frac{1,4}{x} = \frac{mol}{1} \rightarrow mol P_2O_5 = 0,14$$

$$\rightarrow مقدار عملی = 0,14 \times \frac{140}{1} = 0,196$$

جواب سوال ۲۱۶: گزینه ۴

$$mmol NaOH = 0,4 \times 50 = 20 \rightarrow \frac{20}{2} = 10$$

$$mmol H_2SO_4 = 0,1 \times 150 = 15 \rightarrow \frac{15}{1} = 15$$

$$* \text{حلول } 20 \text{ ml} \times \frac{1g}{ml} = 20 \text{ g}$$

$$q = 20 \times 4,2 \times 5 = 420 \text{ J}$$

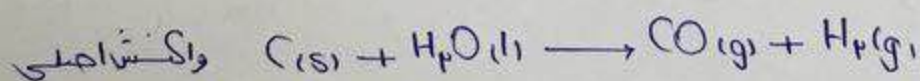
$$0,15 \text{ mol}$$

$$1 \text{ mol}$$

$$\rightarrow \Delta H = -28$$

ازادیشه
۲۲۰
ΔH

جواب سوال ۲۱۷: گزینه ۳



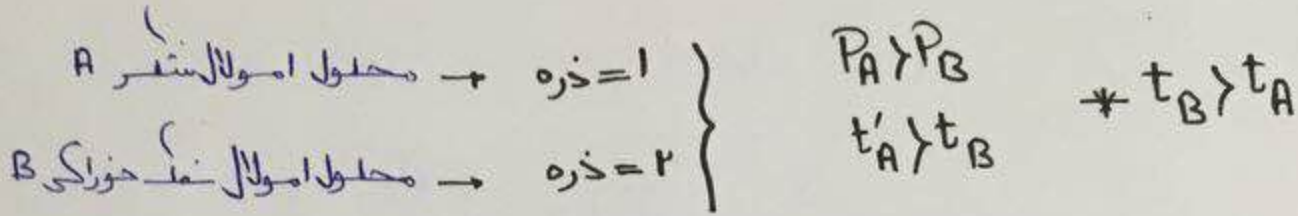
$$\text{واکنش ۱ خودبخود} \rightarrow \Delta H = -396 \text{ KJ}$$

$$\text{واکنش ۲ عکس} \rightarrow \Delta H = +283 \text{ KJ}$$

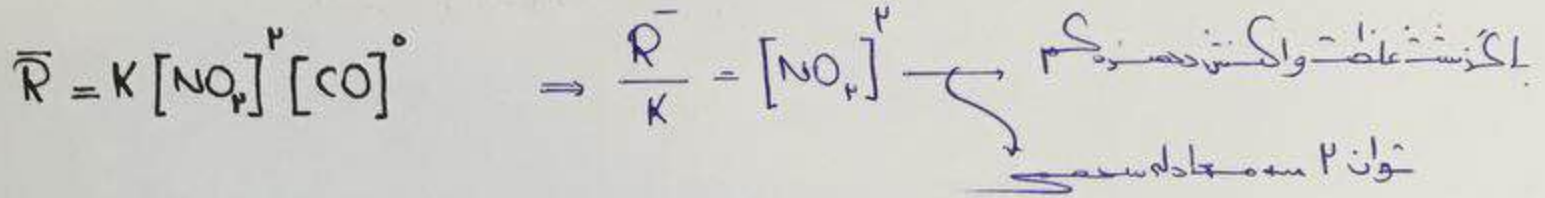
$$\text{واکنش ۳ عکس و در ۱/۲} \rightarrow \Delta H = (-\frac{1}{2})(-590) = +295 \text{ KJ}$$

$$\rightarrow \Delta H = +134 \text{ KJ}$$

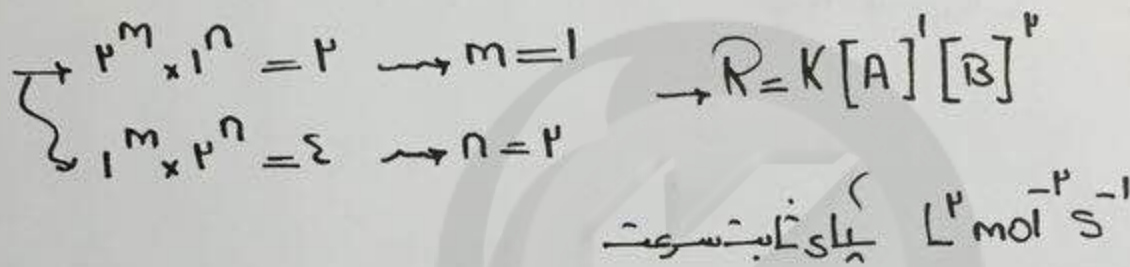
$$\frac{2g}{100g} \quad \frac{134}{x} \rightarrow x = \frac{134 \times 100}{2} = 6700 \text{ KJ}$$



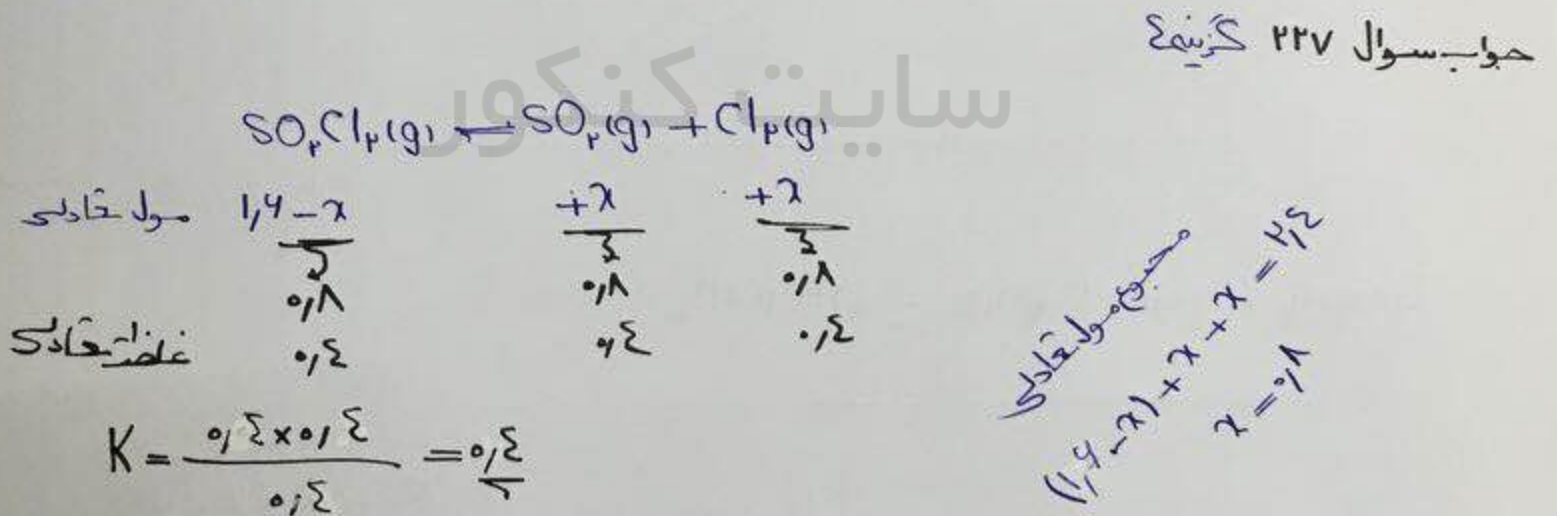
جواب سوال ۲۲۴ : گزینہ ۴



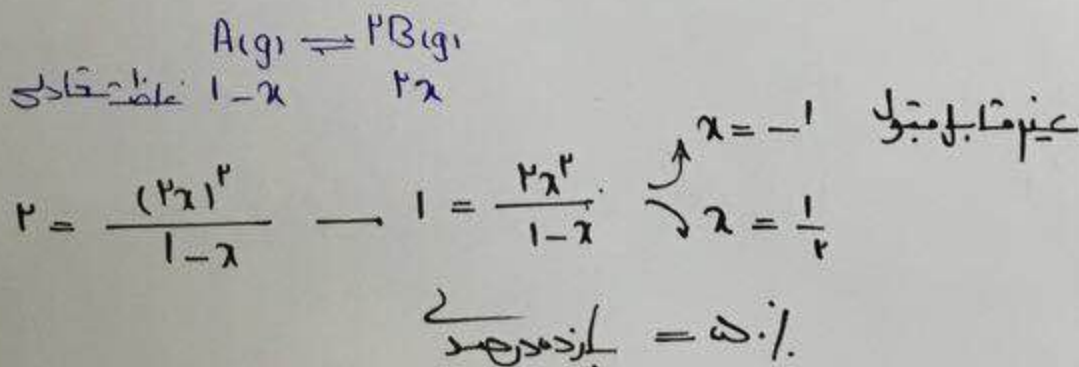
جواب سوال ۲۲۵ : گزینہ ۲



جواب سوال ۲۲۶ : گزینہ ۳



جواب سوال ۲۲۸ : گزینہ ۱



$$C_M = \frac{1.5 \times 10^{-7}}{10^{-3}} = 1.5 \times 10^{-8} \rightarrow 10^{-5} = 1.5 \times 10^{-8} \times \alpha$$

$$[H^+] = 10^{-5}$$

$$\alpha = \frac{10^{-5}}{1.5 \times 10^{-8}} = 0.6 \times 10^{-1} = 0.6$$

$$\rightarrow \% \alpha = 0.6 \times 100 = 6\%$$

جواب سوال ۲۳۰: گزینه ۱

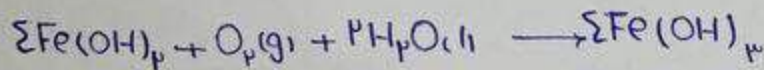
جواب سوال ۲۳۱: گزینه ۲

$$\frac{K_{a1}}{K_{a2}} = 10^8 \rightarrow K_{a1} = 10^8 K_{a2}$$

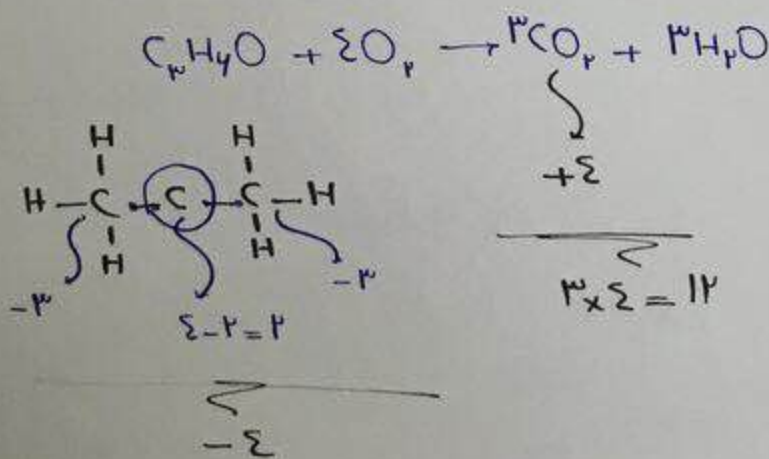
جواب سوال ۲۳۲: گزینه ۳

سایت کنکور

جواب سوال ۲۳۳: گزینه ۲



جواب سوال ۲۳۴: گزینه ۳

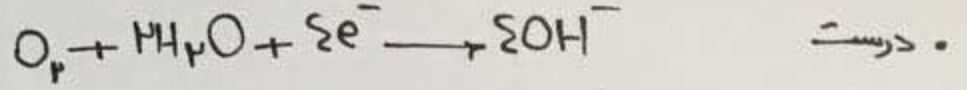


۱۴ واحد

جواب سوال ۲۳۵ نگرینہ ۱

• A سے پائیلو آندی

• نیم واکنش کا ردی سے غلطی O_p زیاد



• نادرست مومنق

باجترین آرزوہا

محمد رحمان منیر



سایت کنکور